

UNIVERZA V LJUBLJANI
Fakulteta za kemijo in kemijsko tehnologijo

Vaje iz analizne kemije I za kemijske tehnologe

Delovni listi k drugi, tretji in četrti vaji

ROBERT SUSIČ

KAZALO

Delovni listi k drugi vaji	2
Delovni listi k tretji vaji	63
Delovni listi k četrti vaji	124

UNIVERZA V LJUBLJANI
Fakulteta za kemijo in kemijsko tehnologijo

Vaje iz analizne kemije I za kemijske tehnologe

Delovni listi k 2. vaji

ROBERT SUSIČ

Kazalo

Amela AVDIČEVIĆ	2	Ema ORAŽEM	31
Žana BANIČ	3	Tajda RODE	32
Teja BELE	4	Neja KNEZ	33
Jusuf BOTONJIĆ	5	Lucija KUŽNIK	34
Maša BRULC	6	Tilen MAGAŠ	35
Rok BRULC	7	Nika MALEČKAR	36
Marko BUNARKIĆ	8	Nik MENCINGER	37
Nikol ČERNENŠEK	9	Klara METLIČAR	38
Tjaša ČRNILOGAR	10	Martin NAGODE	39
Vesna DAVIDOVIĆ	11	Žan OCEPEK	40
Anže DEVJAK	12	Diana OZMEC	41
Tajda FEMEC	13	Lucija PETRIČ	42
Eva GABRIJEL	14	Žiga PODBEVŠEK	43
Klavdija GRANDLJIČ	15	Katja RUPARČIČ	44
Tanja VIDIC	16	Žiga VESEL	45
Anja HREN	17	Neža DRNOVŠEK	46
Branka HUDEJ	18	Sara MARINKOVIĆ	47
Nataša HUDOKLIN	19	Iris SAKSIDA	48
Mateja JELIĆ	20	Brina SANDA	49
Tina JERETINA	21	Maruša SKOZIT	50
Maja JERNEJČIČ	22	Urša SKUBE	51
Eva KANALEC	23	Nika ŠINKOVEC	52
Lara KEBER	24	Nataša ŠUKLJE	53
Barbara KNEŽEVIĆ	25	Zala TAVČER	54
Lavra KOS	26	Manca TURK	55
Tjaša KOVAČIČ	27	Urban VOZEL	56
Evgen KOZOLE	28	Tina ZUPANČIČ	57
Matic KRIVEC	29	Manca ŽAGAR	58
Metka KRIŽAN	30	Tadeja ŽARN	59
		Lara ŽIBERNA	60

DELOVNI LIST

Amela AVDIČEVIĆ, št. 1, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za BO_2^- s tvorbo metil estra in obarvanjem plamena.

Vpišite, ali dokazujemo iz **raztopine** ali iz **trdnega vzorca**: . . .

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

4. Izvedite plamenski test za Li^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Izvedite obarvanje Sr^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Žana BANIČ, št. 2, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite specifični dokaz za CO_3^{2-} s kislino in $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Ali lahko dokazujemo CO_3^{2-} iz kislega vzorca?

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite plamenski test za Ca^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Teja BELE, št. 3, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite plamenski test za Na^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Izvedite specifični dokaz za Li^+ s kalijevim železovim jodatom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Jusuf BOTONJIĆ, št. 4, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Ba^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim.

Medij raztopine z Mg^{2+} pred obarjanjem tega iona:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarvanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarvanje Ba^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Maša BRULC, št. 5, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite plamenski test za K^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Rok BRULC, št. 6, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite plamenski test za Sr^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

3. Izvedite obarvanje Sr^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite specifični dokaz za SO_4^{2-} z Ba^{2+} .

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Marko BUNARKIĆ, št. 7, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Li^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

4. Izvedite obarjanje Cl^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom;

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Nikol ČERNENŠEK, št. 8, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Ca^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite obarjanje Ca^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite specifični dokaz za Sr^{2+} z obarjanjem z nasičeno raztopino CaSO_4 .

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Tjaša ČRNILOGAR, št. 9, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za NH_4^+ z Nesslerjevim reagentom.

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Kako izvedemo dokaz v prisotnosti Fe^{3+} :

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Na^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Vesna DAVIDOVIĆ, št. 10, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Ba^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za NH_4^+ z NaOH in lakmusovim papirjem.

Urejena kemijska reakcija ob dokazu analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Anže DEVJAK, št. 11, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite specifični dokaz za PO_4^{3-} z Mg^{2+} v amonijakalnem mediju.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite plamenski test za K^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Tajda FEMEC, št. 12, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite specifični dokaz za NO_3^- z FeSO_4 in konc. H_2SO_4 .

Medij raztopine preden dodamo konc. H_2SO_4 :

Urejena kemijska reakcija dokaza analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite plamenski test za Sr^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Eva GABRIJEL, št. 13, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Li^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za BO_2^- s tvorbo metil estra in obarvanjem plamena.

Vpišite, ali dokazujemo iz **raztopine** ali iz **trdnega vzorca**: . . .

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Klavdija GRANDLJIČ, št. 14, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite specifični dokaz za CO_3^{2-} s kislino in $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Ali lahko dokazujemo CO_3^{2-} iz kislega vzorca?

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarvanje Ca^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite plamenski test za Ca^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Tanja VIDIC, št. 15, skupina 1

2. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Li^+ s kalijevim železovim jodatom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

4. Izvedite obarjanje Ba^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite plamenski test za Na^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Anja HREN, št. 1, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite plamenski test za Ba^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim.

Medij raztopine z Mg^{2+} pred obarjanjem tega iona:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Branka HUDEJ, št. 2, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za K^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite obarjanje Sr^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Nataša HUDOKLIN, št. 3, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite plamenski test za Sr^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za SO_4^{2-} z Ba^{2+} .

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Mateja JELIĆ, št. 4, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Li^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite obarvanje Cl^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom;

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarvanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarvanje Ca^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Tina JERETINA, št. 5, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite specifični dokaz za Sr^{2+} z obarjanjem z nasičeno raztopino $CaSO_4$.

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite plamenski test za Ca^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Izvedite obarvanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Maja JERNEJČIČ, št. 6, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite plamenski test za Na^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

3. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarvanje Mg^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite specifični dokaz za NH_4^+ z Nesslerjevim reagentom.

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Kako izvedemo dokaz v prisotnosti Fe^{3+} :

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Eva KANALEC, št. 7, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite specifični dokaz za NH_4^+ z NaOH in lakmusovim papirjem.

Urejena kemijska reakcija ob dokazu analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Ba^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Lara **KEBER**, št. 8, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za PO_4^{3-} z Mg^{2+} v amonijakalnem mediju.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite plamenski test za K^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Barbara KNEŽEVIĆ, št. 9, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite specifični dokaz za NO_3^- z FeSO_4 in konc. H_2SO_4 .

Medij raztopine preden dodamo konc. H_2SO_4 :

Urejena kemijska reakcija dokaza analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

4. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite plamenski test za Sr^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Lavra KOS, št. 10, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Li^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite specifični dokaz za BO_2^- s tvorbo metil estra in obarvanjem plamena.

Vpišite, ali dokazujemo iz **raztopine** ali iz **trdnega vzorca**: . . .

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarvanje Ca^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Tjaša KOVAČIČ, št. 11, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Ba^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite specifični dokaz za CO_3^{2-} s kislino in $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Ali lahko dokazujemo CO_3^{2-} iz kislega vzorca?

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite plamenski test za Ca^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Evgen KOZOLE, št. 12, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Na^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite specifični dokaz za Li^+ s kalijevim železovim jodatom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarvanje Ca^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarvanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Matic KRIVEC, št. 13, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite obarvanje Sr^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarvanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim.

Medij raztopine z Mg^{2+} pred obarjanjem tega iona:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite plamenski test za Ba^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Metka KRIŽAN, št. 14, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite plamenski test za K^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Emo ORAŽEM, št. 15, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ca^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite specifični dokaz za SO_4^{2-} z Ba^{2+} .

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite plamenski test za Sr^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Tajda RODE, št. 16, skupina 2

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Li^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite obarjanje Cl^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom;

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Neja KNEZ, št. 1, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite specifični dokaz za Sr^{2+} z obarjanjem z nasičeno raztopino CaSO_4 .

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Ca^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Lucija KUŽNIK, št. 2, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Na^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite specifični dokaz za NH_4^+ z Nesslerjevim reagentom.

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Kako izvedemo dokaz v prisotnosti Fe^{3+} :

Izid reakcije in videz produkta:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Tilen MAGAŠ, št. 3, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za NH_4^+ z NaOH in lakmusovim papirjem.

Urejena kemijska reakcija ob dokazu analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Ba^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Nika MALEČKAR, št. 4, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite specifični dokaz za PO_4^{3-} z Mg^{2+} v amonijakalnem mediju.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za K^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Nik MENCINGER, št. 5, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite plamenski test za Sr^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za NO_3^- z FeSO_4 in konc. H_2SO_4 .

Medij raztopine preden dodamo konc. H_2SO_4 :

Urejena kemijska reakcija dokaza analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Klara METLIČAR, št. 6, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarvanje Ba^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite plamenski test za Li^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Izvedite specifični dokaz za BO_2^- s tvorbo metil estra in obarvanjem plamena.

Vpišite, ali dokazujemo iz **raztopine** ali iz **trdnega vzorca**:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Martin NAGODE, št. 7, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za CO_3^{2-} s kislino in $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Ali lahko dokazujemo CO_3^{2-} iz kislega vzorca?

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite plamenski test za Ca^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Žan OCEPEK, št. 8, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Na^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

4. Izvedite specifični dokaz za Li^+ s kalijevim železovim jodatom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarjanje Sr^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Diana OZMEC, št. 9, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite plamenski test za Ba^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim.

Medij raztopine z Mg^{2+} pred obarjanjem tega iona:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Lucija PETRIČ, št. 10, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite obarvanje Ca^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite plamenski test za K^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Žiga **PODBEVŠEK**, št. 11, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Sr^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite specifični dokaz za SO_4^{2-} z Ba^{2+} .

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Katja RUPARČIČ, št. 12, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite obarvanje Cl^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom;

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarvanje Mg^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite plamenski test za Li^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Izvedite obarvanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Žiga VESEL, št. 13, skupina 3

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Ca^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

4. Izvedite specifični dokaz za Sr^{2+} z obarjanjem z nasičeno raztopino CaSO_4 .

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Neža DRNOVŠEK, št. 1, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Na^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za NH_4^+ z Nesslerjevim reagentom.

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Kako izvedemo dokaz v prisotnosti Fe^{3+} :

Izid reakcije in videz produkta:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Sara MARINKOVIĆ, št. 2, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za NH_4^+ z NaOH in lakmusovim papirjem.

Urejena kemijska reakcija ob dokazu analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Ba^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Iris SAKSIDA, št. 3, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite specifični dokaz za PO_4^{3-} z Mg^{2+} v amonijakalnem mediju.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

4. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite plamenski test za K^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Brina SANDA, št. 4, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Sr^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za NO_3^- z FeSO_4 in konc. H_2SO_4 .

Medij raztopine preden dodamo konc. H_2SO_4 :

Urejena kemijska reakcija dokaza analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarjanje Ba^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

DELOVNI LIST

Maruša SKOZIT, št. 5, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za BO_2^- s tvorbo metil estra in obarvanjem plamena.

Vpišite, ali dokazujemo iz **raztopine** ali iz **trdnega vzorca**: . . .

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite plamenski test za Li^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

3. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

4. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarvanje Ca^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Urša SKUBE, št. 6, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Ca^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za CO_3^{2-} s kislino in $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Ali lahko dokazujemo CO_3^{2-} iz kislega vzorca?

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarjanje Sr^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Nika ŠINKOVEC, št. 7, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite specifični dokaz za Li^+ s kalijevim železovim jodatom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite plamenski test za Na^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Nataša ŠUKLJE, št. 8, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za Ba^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

2. Izvedite obarjanje Ca^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

4. Izvedite obarjanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim.

Medij raztopine z Mg^{2+} pred obarjanjem tega iona:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Zala TAVČER, št. 9, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite plamenski test za K^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Manca TURK, št. 10, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite plamenski test za Sr^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

3. Izvedite obarvanje Mg^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite specifični dokaz za SO_4^{2-} z Ba^{2+} .

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Urban VOZEL, št. 11, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Li^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite obarjanje Cl^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom;

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Tina ZUPANČIČ, št. 12, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v raztopini nevtralne soli (NaCl).

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite specifični dokaz za Sr^{2+} z obarvanjem z nasičeno raztopino CaSO_4 .

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Ca^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Izvedite obarvanje Sr^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite obarvanje Ca^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Manca ŽAGAR, št. 13, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za NH_4^+ z Nesslerjevim reagentom.

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Kako izvedemo dokaz v prisotnosti Fe^{3+} :

Izid reakcije in videz produkta:

2. Izvedite obarjanje Sr^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite plamenski test za Na^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

4. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v šibki kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

5. Izvedite obarjanje Ba^{2+} s kromatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Tadeja ŽARN, št. 14, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni bazi.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

2. Izvedite specifični dokaz za NH_4^+ z NaOH in lakmusovim papirjem.

Urejena kemijska reakcija ob dokazu analita:

Izid reakcije in videz produkta:

3. Izvedite obarvanje Ba^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite plamenski test za Ba^{2+} .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

5. Izvedite obarvanje Ca^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

DELOVNI LIST

Lara ŽIBERNA, št. 15, skupina 4

2. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za PO_4^{3-} z Mg^{2+} v amonijakalnem mediju.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

2. Preverite obarvanje indikatorja bromtimolmodro v močni kislini.

Začetna barva čistega indikatorja:

Barva raztopine po dodatku indikatorja:

3. Izvedite obarvanje Sr^{2+} s sulfatom kot selektivnim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

4. Izvedite obarvanje Ba^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine kjer obarjamo ta ion:

Urejena kemijska reakcija obarjanja analita:

Izid reakcije in videz produkta:

5. Izvedite plamenski test za K^+ .

Medij, ki smo ga uporabili:

Barva plamena:

UNIVERZA V LJUBLJANI
Fakulteta za kemijo in kemijsko tehnologijo

Vaje iz analizne kemije I za kemijske tehnologe

Delovni listi k 3. vaji

ROBERT SUSIČ

Kazalo

Amela AVDIČEVIĆ	2	Ema ORAŽEM	31
Žana BANIČ	3	Tajda RODE	32
Teja BELE	4	Neja KNEZ	33
Jusuf BOTONJIĆ	5	Lucija KUŽNIK	34
Maša BRULC	6	Tilen MAGAŠ	35
Rok BRULC	7	Nika MALEČKAR	36
Marko BUNARKIĆ	8	Nik MENCINGER	37
Nikol ČERNENŠEK	9	Klara METLIČAR	38
Tjaša ČRNILOGAR	10	Martin NAGODE	39
Vesna DAVIDOVIĆ	11	Žan OCEPEK	40
Anže DEVJAK	12	Diana OZMEC	41
Tajda FEMEC	13	Lucija PETRIČ	42
Eva GABRIJEL	14	Žiga PODBEVŠEK	43
Klavdija GRANDLJIČ	15	Katja RUPARČIČ	44
Tanja VIDIC	16	Žiga VESEL	45
Anja HREN	17	Neža DRNOVŠEK	46
Branka HUDEJ	18	Sara MARINKOVIĆ	47
Nataša HUDOKLIN	19	Iris SAKSIDA	48
Mateja JELIĆ	20	Brina SANDA	49
Tina JERETINA	21	Maruša SKOZIT	50
Maja JERNEJČIČ	22	Urša SKUBE	51
Eva KANALEC	23	Nika ŠINKOVEC	52
Lara KEBER	24	Nataša ŠUKLJE	53
Barbara KNEŽEVIĆ	25	Zala TAVČER	54
Lavra KOS	26	Manca TURK	55
Tjaša KOVAČIČ	27	Urban VOZEL	56
Evgen KOZOLE	28	Tina ZUPANČIČ	57
Matic KRIVEC	29	Manca ŽAGAR	58
Metka KRIŽAN	30	Tadeja ŽARN	59
		Lara ŽIBERNA	60

DELOVNI LIST

Amela AVDIČEVIĆ, št. 1, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

2. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne

bela)

3. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

DELOVNI LIST

Žana BANIČ, št. 2, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z MnSO_4 in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju , po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

2. Izvedite specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

3. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite obarjanje z S^{2-} z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

DELOVNI LIST

Teja BELE, št. 3, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

2. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

3. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

4. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Jusuf BOTONJIĆ, št. 4, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

3. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- .
Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

4. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s CdCO_3 .

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi (CdCO_3)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

DELOVNI LIST

Maša BRULC, št. 5, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z MnSO_4 in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

3. Izvedite obarjanje z I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

4. Izvedite specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Rok BRULC, št. 6, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

2. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

3. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Marko BUNARKIĆ, št. 7, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite obarjanje z S^{2-} z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

4. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

DELOVNI LIST

Nikol ČERNENŠEK, št. 8, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .
Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z $MnSO_4$ in H_3PO_4 .
Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

3. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.
Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.
Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Tjaša ČRNILOGAR, št. 9, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

2. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

4. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- . Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

DELOVNI LIST

Vesna DAVIDOVIĆ, št. 10, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje z I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

3. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

DELOVNI LIST

Anže DEVJAK, št. 11, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.
Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

2. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .
Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z $MnSO_4$ in H_3PO_4 .
Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

4. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Tajda FEMEC, št. 12, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

3. Izvedite obarjanje z S^{2-} z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

4. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Eva GABRIJEL, št. 13, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne

bela)

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

4. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

DELOVNI LIST

Klavdija GRANDLJIČ, št. 14, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z MnSO_4 in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

4. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

DELOVNI LIST

Tanja VIDIC, št. 15, skupina 1

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

2. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

3. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite obarjanje z I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

DELOVNI LIST

Anja HREN, št. 1, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

3. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

4. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Branka HUDEJ, št. 2, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z MnSO_4 in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

2. Izvedite specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

3. Izvedite obarjanje z S^{2-} z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

4. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Nataša HUDOKLIN, št. 3, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

2. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

3. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

DELOVNI LIST

Mateja JELIĆ, št. 4, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

2. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- . Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

4. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s CdCO_3 .

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi (CdCO_3)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

DELOVNI LIST

Tina JERETINA, št. 5, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.
Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z $MnSO_4$ in H_3PO_4 .
Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju , po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

3. Izvedite obarjanje z I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.
Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

4. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.
Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli: minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Maja JERNEJČIČ, št. 6, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

2. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

4. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

DELOVNI LIST

Eva KANALEC, št. 7, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

2. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite obarjanje z S^{2-} z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

4. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

DELOVNI LIST

Lara **KEBER**, št. 8, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

2. Izvedite specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z $MnSO_4$ in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

4. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Barbara KNEŽEVIĆ, št. 9, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- .
Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

2. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.
Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

3. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

4. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Lavra KOS, št. 10, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

2. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

4. Izvedite obarjanje z I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

DELOVNI LIST

Tjaša KOVAČIČ, št. 11, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z MnSO_4 in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

3. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

4. Izvedite specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Evgen KOZOLE, št. 12, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje z S^{2-} z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

2. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

3. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Matic KRIVEC, št. 13, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

2. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

4. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Metka KRIŽAN, št. 14, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z MnSO_4 in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

3. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

4. Izvedite specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Emā ORAŽEM, št. 15, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje z I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

2. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

3. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

DELOVNI LIST

Tajda RODE, št. 16, skupina 2

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .
Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

2. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.
Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne
bela)

3. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

DELOVNI LIST

Neja KNEZ, št. 1, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z MnSO_4 in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju , po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

2. Izvedite specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

3. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite obarjanje z S^{2-} z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

DELOVNI LIST

Lucija KUŽNIK, št. 2, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

2. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

3. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Tilen MAGAŠ, št. 3, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

3. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s CdCO_3 .

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi (CdCO_3)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

4. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

DELOVNI LIST

Nika MALEČKAR, št. 4, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z MnSO_4 in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

3. Izvedite obarjanje z I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

4. Izvedite specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Nik MENCINGER, št. 5, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

2. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

4. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Klara METLIČAR, št. 6, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje z S^{2-} z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

2. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

3. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

DELOVNI LIST

Martin NAGODE, št. 7, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

2. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

4. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z $MnSO_4$ in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

DELOVNI LIST

Žan OCEPEK, št. 8, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- . Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

3. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

4. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

DELOVNI LIST

Diana OZMEC, št. 9, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje z I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

2. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

4. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Lucija PETRIČ, št. 10, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .
Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

2. Izvedite specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.
Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z $MnSO_4$ in H_3PO_4 .
Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

4. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Žiga **PODBEVŠEK**, št. 11, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite obarjanje z S^{2-} z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

3. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

4. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Katja RUPARČIČ, št. 12, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

3. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

DELOVNI LIST

Žiga VESEL, št. 13, skupina 3

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- . Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

3. Izvedite specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

4. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z MnSO_4 in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

DELOVNI LIST

Neža DRNOVŠEK, št. 1, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

2. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite obarjanje z I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

4. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

DELOVNI LIST

Sara MARINKOVIĆ, št. 2, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

3. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

4. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s CdCO_3 .

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi (CdCO_3)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

DELOVNI LIST

Iris SAKSIDA, št. 3, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje z S^{2-} z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

2. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z $MnSO_4$ in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju , po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

4. Izvedite specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Brina SANDA, št. 4, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

3. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

4. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

DELOVNI LIST

Maruša SKOZIT, št. 5, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- . Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

3. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$. Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

4. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

DELOVNI LIST

Urša SKUBE, št. 6, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

2. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite obarjanje z I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

4. Izvedite specifični dokaz za ClO_3^- z $MnSO_4$ in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

DELOVNI LIST

Nika ŠINKOVEC, št. 7, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .
Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

2. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

3. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

4. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Nataša ŠUKLJE, št. 8, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje z S^{2-} z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

2. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

3. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne

bela)

4. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Zala TAVČER, št. 9, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za ClO_3 z MnSO_4 in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

2. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

3. Izvedite specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

4. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Manca TURK, št. 10, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

2. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

3. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

4. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

DELOVNI LIST

Urban VOZEL, št. 11, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

2. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s CdCO_3 .

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi (CdCO_3)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

4. Izvedite obarjanje z I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

DELOVNI LIST

Tina ZUPANČIČ, št. 12, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

2. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za K^+ s kalignostom v prisotnosti oksidanta ClO^- .

Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju.

Napišite urejeno reakcijo obarjanja K^+ s kalignostom

4. Izvedite specifični dokaz za ClO_3 z $MnSO_4$ in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju , po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

DELOVNI LIST

Manca ŽAGAR, št. 13, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

2. Izvedite specifični dokaz za ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

3. Izvedite specifični dokaz za I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

4. Izvedite obarjanje z S^{2-} z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Medij v raztopini je

Barva oborine je

DELOVNI LIST

Tadeja ŽARN, št. 14, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite obarjanje Mg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom na dva načina: (a) V prisotnosti nasičene raztopine NH_4Cl ; (b) v raztopini, kjer ni vnešenih NH_4^+ .

Napišite urejeno reakcijo obarjanja ionov Mg^{2+} s karbonatom

Napišite urejeno reakcijo amonijevih ionov z hidroksidnimi ioni

Razlika v izidu poskusa

2. Izvedite specifični dokaz in odstranitev S^{2-} s $CdCO_3$.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva trdne snovi ($CdCO_3$)

Navedite potrebno število ponovitev poskusa, da dobite negativen izid (oborina ostne bela)

3. Izvedite plamenski test za kalij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite mešanico raztopin KNO_3 in $(NH_4)_2S_2O_3$.

Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

4. Izvedite specifični dokaz za ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

DELOVNI LIST

Lara ŽIBERNA, št. 15, skupina 4

3. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Mg^{2+} z NaOH in titan rumenim v prisotnosti oksidanta ClO^- .
Napišite urejeno reakcijo kloridnih in kloratnih[I] ionov v kislem mediju

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče z magnezijevimi ioni

2. Izvedite plamenski test za natrij v prisotnosti tiosulfata. Za vzorec uporabite raztopino natrijevega tiosulfata. Napišite urejeno reakcijo razkroja tiosulfatnega iona

Medij, ki ste ga uporabili:

Trajanje kuhanja na vodni kopeli:

minut

Barva plamena:

3. Izvedite specifični dokaz za ClO_3 z $MnSO_4$ in H_3PO_4 .

Napišite urejeno reakcijo

Mangan vstopa v reakcijo v naboju

, po reakciji je v naboju

Barva manganovega kompleksa

4. Izvedite specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

UNIVERZA V LJUBLJANI
Fakulteta za kemijo in kemijsko tehnologijo

Vaje iz analizne kemije I za kemijske tehnologe

Delovni listi k 4. vaji

ROBERT SUSIČ

Kazalo

Amela AVDIČEVIĆ	2	Ema ORAŽEM	31
Žana BANIČ	3	Tajda RODE	32
Teja BELE	4	Neja KNEZ	33
Jusuf BOTONJIĆ	5	Lucija KUŽNIK	34
Maša BRULC	6	Tilen MAGAŠ	35
Rok BRULC	7	Nika MALEČKAR	36
Marko BUNARKIĆ	8	Nik MENCINGER	37
Nikol ČERNENŠEK	9	Klara METLIČAR	38
Tjaša ČRNILOGAR	10	Martin NAGODE	39
Vesna DAVIDOVIĆ	11	Žan OCEPEK	40
Anže DEVJAK	12	Diana OZMEC	41
Tajda FEMEC	13	Lucija PETRIČ	42
Eva GABRIJEL	14	Žiga PODBEVŠEK	43
Klavdija GRANDLJIČ	15	Katja RUPARČIČ	44
Tanja VIDIC	16	Žiga VESEL	45
Anja HREN	17	Neža DRNOVŠEK	46
Branka HUDEJ	18	Sara MARINKOVIĆ	47
Nataša HUDOKLIN	19	Iris SAKSIDA	48
Mateja JELIĆ	20	Brina SANDA	49
Tina JERETINA	21	Maruša SKOZIT	50
Maja JERNEJČIČ	22	Urša SKUBE	51
Eva KANALEC	23	Nika ŠINKOVEC	52
Lara KEBER	24	Nataša ŠUKLJE	53
Barbara KNEŽEVIĆ	25	Zala TAVČER	54
Lavra KOS	26	Manca TURK	55
Tjaša KOVAČIČ	27	Urban VOZEL	56
Evgen KOZOLE	28	Tina ZUPANČIČ	57
Matic KRIVEC	29	Manca ŽAGAR	58
Metka KRIŽAN	30	Tadeja ŽARN	59
		Lara ŽIBERNA	60

DELOVNI LIST

Amela AVDIČEVIĆ, št. 1, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z jodidom kot skupinskim reagentom in reakcija s prebitkom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcije (tudi s prebitkom, če poteče)

2. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s kloridom kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo (reakcije)

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite specifični dokaz za Hg^{2+} s Sn^{2+} .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Žana BANIČ, št. 2, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s kloridom kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo (reakcije)

2. Izvedite specifični dokaz za Cr^{3+} s H_2O_2 .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine ob popolnem obarjanju

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Teja BELE, št. 3, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite specifični dokaz za Fe^{3+} s SCN^- .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Jusuf BOTONJIĆ, št. 4, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NaOH , NH_4Cl in barvilom krom azurol S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Maša BRULC, št. 5, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine ob popolnem obarjanju

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite specifični dokaz za Zn^{2+} s $[\text{Hg}(\text{SCN})_4]^{2-}$.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Rok BRULC, št. 6, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} s KIO_4 v kislem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Marko BUNARKIĆ, št. 7, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite specifični dokaz za Ni^{2+} z dimetilglioksimom v prisotnosti Cu^{2+} .

Barva produkta

3. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Nikol ČERNENŠEK, št. 8, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NH_3 in barvilom alizarin S oz. z NaOH , NH_4Cl in barvilom alizarin S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Tjaša ČRNILOGAR, št. 9, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine ob popolnem obarjanju

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} z $NaBrO$ v alkalnem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z $NaOH$ kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Vesna DAVIDOVIĆ, št. 10, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Cu^{2+} s heksacianoferatom(II). Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Anže DEVJAK, št. 11, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine ob popolnem obarjanju

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite specifični dokaz za Hg^{2+} s Sn^{2+} .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Tajda FEMEC, št. 12, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite specifični dokaz za Cr^{3+} s H_2O_2 .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Eva GABRIJEL, št. 13, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Fe^{3+} s SCN^- .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine ob popolnem obarjanju

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Klavdija GRANDLJIČ, št. 14, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s kloridom kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo (reakcije)

4. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s sulfidom kot skupinskim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta sulfid

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NaOH , NH_4Cl in barvilom krom azurol S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Tanja VIDIC, št. 15, skupina 1

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Zn^{2+} s $[Hg(SCN)_4]^{2-}$.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s kloridom kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo (reakcije)

3. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z $NaOH$ kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Anja HREN, št. 1, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} s KIO_4 v kislem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Branka HUDEJ, št. 2, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite specifični dokaz za Ni^{2+} z dimetilglioksimom v prisotnosti Cu^{2+} .

Barva produkta

3. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Nataša HUDOKLIN, št. 3, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NH_3 in barvilom alizarin S oz. z NaOH , NH_4Cl in barvilom alizarin S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z jodidom kot skupinskim reagentom in reakcija s prebitkom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcije (tudi s prebitkom, če poteče)

3. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Mateja JELIĆ, št. 4, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} z $NaBrO$ v alkalnem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z $NaOH$ kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Tina JERETINA, št. 5, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Cu^{2+} s heksacianoferatom(II). Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Maja JERNEJČIČ, št. 6, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Hg^{2+} s Sn^{2+} .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Eva KANALEC, št. 7, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite specifični dokaz za Cr^{3+} s H_2O_2 .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Lara **KEBER**, št. 8, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} s sulfidom kot skupinskim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta sulfid

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite specifični dokaz za Fe^{3+} s SCN^- .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Barbara KNEŽEVIĆ, št. 9, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NaOH , NH_4Cl in barvilom krom azurol S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z jodidom kot skupinskim reagentom in reakcija s prebitkom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcije (tudi s prebitkom, če poteče)

5. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Lavra KOS, št. 10, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite specifični dokaz za Zn^{2+} s $[\text{Hg}(\text{SCN})_4]^{2-}$.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Tjaša KOVAČIČ, št. 11, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} s KIO_4 v kislem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Evgen KOZOLE, št. 12, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s kloridom kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo (reakcije)

4. Izvedite specifični dokaz za Ni^{2+} z dimetilgliksimom v prisotnosti Cu^{2+} .

Barva produkta

5. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} s sulfidom kot skupinskim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta sulfid

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Matic KRIVEC, št. 13, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NH_3 in barvilom alizarin S oz. z NaOH, NH_4Cl in barvilom alizarin S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s kloridom kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo (reakcije)

DELOVNI LIST

Metka KRIŽAN, št. 14, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} z NaBrO v alkalnem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Ema ORAŽEM, št. 15, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite specifični dokaz za Cu^{2+} s heksacianoferatom(II). Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Tajda RODE, št. 16, skupina 2

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite specifični dokaz za Hg^{2+} s Sn^{2+} .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} s sulfidom kot skupinskim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta sulfid

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Neja KNEZ, št. 1, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Cr^{3+} s H_2O_2 .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Lucija KUŽNIK, št. 2, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite specifični dokaz za Fe^{3+} s SCN^- .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Tilen MAGAŠ, št. 3, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NaOH , NH_4Cl in barvilom krom azurol S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Nika MALEČKAR, št. 4, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine ob popolnem obarjanju

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite specifični dokaz za Zn^{2+} s $[\text{Hg}(\text{SCN})_4]^{2-}$.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Nik MENCINGER, št. 5, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} s KIO_4 v kislem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z $NaOH$ kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z $NaOH$ kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Klara METLIČAR, št. 6, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite specifični dokaz za Ni^{2+} z dimetilglioksimom v prisotnosti Cu^{2+} .

Barva produkta

5. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Martin NAGODE, št. 7, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NH_3 in barvilom alizarin S oz. z NaOH , NH_4Cl in barvilom alizarin S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Žan OCEPEK, št. 8, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} z $NaBrO$ v alkalnem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z $NaOH$ kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Diana OZMEC, št. 9, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s kloridom kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo (reakcije)

2. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite specifični dokaz za Cu^{2+} s heksacianoferatom(II). Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Lucija PETRIČ, št. 10, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite specifični dokaz za Hg^{2+} s Sn^{2+} .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s kloridom kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo (reakcije)

5. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Žiga **PODBEVŠEK**, št. 11, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Cr^{3+} s H_2O_2 .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s sulfidom kot skupinskim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta sulfid

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Katja RUPARČIČ, št. 12, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite specifični dokaz za Fe^{3+} s SCN^- .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Žiga VESEL, št. 13, skupina 3

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NaOH , NH_4Cl in barvilom krom azurol S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Neža DRNOVŠEK, št. 1, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite specifični dokaz za Zn^{2+} s $[\text{Hg}(\text{SCN})_4]^{2-}$.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Sara MARINKOVIĆ, št. 2, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} s KIO_4 v kislem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z $NaOH$ kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z $NaOH$ kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Iris SAKSIDA, št. 3, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite specifični dokaz za Ni^{2+} z dimetilglioksimom v prisotnosti Cu^{2+} .

Barva produkta

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Brina SANDA, št. 4, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NH_3 in barvilom alizarin S oz. z NaOH , NH_4Cl in barvilom alizarin S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z oksalatom kot skupinskim reagentom.

Medij raztopine ob popolnem obarjanju

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Maruša SKOZIT, št. 5, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} z $NaBrO$ v alkalnem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z $NaOH$ kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} s sulfidom kot skupinskim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta sulfid

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Urša SKUBE, št. 6, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite specifični dokaz za Cu^{2+} s heksacianoferatom(II). Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Nika ŠINKOVEC, št. 7, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite specifični dokaz za Hg^{2+} s Sn^{2+} .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Nataša ŠUKLJE, št. 8, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite specifični dokaz za Cr^{3+} s H_2O_2 .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Zala TAVČER, št. 9, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ s kloridom kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo (reakcije)

3. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite specifični dokaz za Fe^{3+} s SCN^- .

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Manca TURK, št. 10, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s kloridom kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo (reakcije)

2. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NaOH, NH_4Cl in barvilom krom azurol S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} s sulfidom kot skupinskim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta sulfid

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Urban VOZEL, št. 11, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Al^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} s fosfatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite specifični dokaz za Zn^{2+} s $[\text{Hg}(\text{SCN})_4]^{2-}$.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} s heksacianoferatom(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Tina ZUPANČIČ, št. 12, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Cr^{3+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} s KIO_4 v kislem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

5. Izvedite reakcijo obarjanja Mn^{2+} s karbonatom kot skupinskim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Manca ŽAGAR, št. 13, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite specifični dokaz za Ni^{2+} z dimetilglioksimom v prisotnosti Cu^{2+} .

Barva produkta

4. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

5. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} s heksacianoferrat(II) kot selektivnim reagentom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

DELOVNI LIST

Tadeja ŽARN, št. 14, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Hg^{2+} z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

2. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

3. Izvedite specifični dokaz za Al^{3+} z NH_3 in barvilom alizarin S oz. z NaOH , NH_4Cl in barvilom alizarin S.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo

4. Izvedite reakcijo obarjanja Ag^+ z jodidom kot skupinskim reagentom in reakcija s prebitkom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcije (tudi s prebitkom, če poteče)

5. Izvedite reakcijo obarjanja Ni^{2+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

DELOVNI LIST

Lara ŽIBERNA, št. 15, skupina 4

4. vaja, Datum:

1. Izvedite reakcijo obarjanja Fe^{3+} z NaOH kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

2. Izvedite reakcijo obarjanja Pb^{2+} z dikromatom kot selektivnim reagentom.

Medij, v katerem obarjamo ta kromat

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcijo

3. Izvedite reakcijo obarjanja Zn^{2+} z NH_3 kot skupinskim reagentom. Kako poteče reakcija s prebitkom?

Izid poskusa — barva oborine

Napišite urejeno reakcijo s prebitkom reagenta, če le-ta poteče:

4. Izvedite reakcijo obarjanja Cu^{2+} z jodidom kot skupinskim reagentom in reakcija s prebitkom.

Izid poskusa — barva oborine

Napišite še urejeno reakcije (tudi s prebitkom, če poteče)

5. Izvedite specifični dokaz za Mn^{2+} z NaBrO v alkalnem mediju.

Barva produkta

in formula

Napišite še urejeno reakcijo