

UNIVERZA V LJUBLJANI
Fakulteta za kemijo in kemijsko tehnologijo

Laboratorijski seminar iz analizne kemije

Delovni listi k 3. vaji

ROBERT SUSIČ

Kazalo

Anja AJDOVEC	2	Marcel TIŠLER	41
Nastja AVGUŠTIN	3	Rok TOMŠIČ	42
Luka CIBER	4	Aljoša BAKAČ	43
David CIRIKOVIĆ	5	Klemen COTMAN	44
Urška GAZDAG	6	Jerneja ERHATIČ	45
Andraž OŠTREK	7	Špela FRISKOVEC VONČINA	46
Grega PAVLIN	8	Manca OCVIRK	47
Tjaša PAVLOVČIČ	9	Kaja PANCAR	48
Ana PENKO	10	Tjaša PAVČNIK	49
Eva PLESTENJAK	11	Klemen PAVLOVIČ	50
Miha RAVBAR	12	Jan PETROVČIČ	51
Petra RAZINGER	13	Tjaša PODLOGAR	52
Luka REPAR	14	Mateja ŠPEGEL	53
Matic ROGAN	15	Manca ŠPENDAL	54
Luka ŠKRLJ	16	Izabela BAŠA PERŠA	55
Marija GJEREK	17	Ida BRCAR	56
Jan GNIDOVEC	18	Martin CVIKL	57
Tinkara GOLOB	19	Teja GABRŠČEK	58
Julija GORENC	20	Jure GREGORC	59
Barbara GRUBAR	21	David HOMŠAK	60
Polona HUDELJA	22	Eva KREJAN	61
Sarah JANČAR	23	Neža LUPŠINA	62
Dominik JANKOVIČ	24	Nejc POVIRK	63
Maruša JELŠEVAR	25	Tjaša RIJAVEC	64
Gašper JOŠT	26	David SIMONIČ	65
Katja KEJŽAR	27	Lia ŠIBAV	66
Ema PORENTA	28	Aljaž ŠKRJANC	67
Katja PULKO	29	Tjaša BLATNIK	68
Tomaž KOTNIK	30	Lea KASTELEC	69
Mark KOZAMERNIK	31	Sandi KAVČIČ	70
Blaž KOZJAN	32	Erik TROBEC	71
Domen KRANJC	33	Maja UDOVIČ	72
Andrej KUČIČ	34	Jure VALENČIČ	73
Tjaša LISAC	35	Vasja VALETIČ	74
Pavlina LOKAR	36	David VODOPIVEC	75
Anja LONČAR	37	Tinkara VOZEL	76
Elvir MAJDANČIČ	38	Polona ZABRET	77
Svit MENART	39	Anže ZALAR	78
Žiga MLINAR	40	Ana ZAPLOTNIK	79
		Katarina ŽIBERNA	80
		Suzana ŽIVIČ	81

DELOVNI LIST

Anja AJDOVEC, št. 1, 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 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 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

Nastja AVGUŠTIN, št. 2, 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 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 za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Luka CIBER, št. 3, 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 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 ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

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

David CIRIKOVIĆ, 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 obarjanje z I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Urška GAZDAG, 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 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_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 I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Andraž OŠTREK, št. 6, 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 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^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

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

Grega PAVLIN, 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 I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

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 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

Tjaša PAVLOVČIČ, št. 8, 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 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 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 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Ana PENKO, št. 9, 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 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 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

Eva PLESTENJAK, št. 10, 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 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_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 I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Miha RAVBAR, št. 11, 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 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 ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Petra RAZINGER, št. 12, 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 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 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

Luka REPAR, 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 obarjanje z I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

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 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

Matic ROGAN, 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 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_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Luka ŠKRLJ, št. 15, 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^- 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

Marija GJEREK, št. 1, 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 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_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Jan GNIDOVEC, št. 2, 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 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

Tinkara GOLOB, št. 3, 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 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 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 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

Julija GORENC, št. 4, 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 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 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

Barbara GRUBAR, št. 5, 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 obarjanje z I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

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 I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Polona HUDELJA, št. 6, 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 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_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Sarah JANČAR, št. 7, 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 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 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

Dominik JANKOVIČ, št. 8, 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 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 ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

DELOVNI LIST

Maruša JELŠEVAR, št. 9, 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 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

Gašper JOŠT, št. 10, 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 obarjanje z I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Katja KEJŽAR, št. 11, 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 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 ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

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

Emma PORENTA, št. 12, 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 obarjanje z I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

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 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 PULKO, št. 13, 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 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_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

Tomaž KOTNIK, št. 1, 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 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^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

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

DELOVNI LIST

Mark KOZAMERNIK, št. 2, 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_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 I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Blaž KOZJAN, 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 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_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 I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Domen KRANJČ, 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 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 ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Andrej KUČIČ, št. 5, 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 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 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

Tjaša LISAC, št. 6, 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 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_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Pavlina LOKAR, št. 7, 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 obarjanje z I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

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 $S_2O_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Anja LONČAR, št. 8, 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 I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

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 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

Elvir MAJDANČIĆ, št. 9, 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 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 specifični dokaz za $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Svit MENART, št. 10, 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 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

Žiga MLINAR, št. 11, 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 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 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

Marcel TIŠLER, št. 12, 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 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

Rok TOMŠIČ, št. 13, 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 obarjanje z I^- z $AgNO_3$ kot skupinskim reagentom za anione. Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

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

Aljoša BAKAČ, št. 1, 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 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 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Klemen COTMAN, št. 2, 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 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 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

Jerneja ERHATIČ, št. 3, 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 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 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Špela FRIŠKOVEC VONČINA, 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 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 ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Manca OCVIRK, 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 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 specifični dokaz za $S_2O_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Kaja PANCAR, št. 6, 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 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 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

Tjaša PAVČNIK, št. 7, 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 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 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

Klemen PAVLOVIČ, št. 8, 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 z I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

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 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

Jan PETROVČIČ, št. 9, 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 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 $S_2O_3^{2-}$ s kislino. Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Tjaša PODLOGAR, št. 10, 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 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 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

Mateja ŠPEGEL, št. 12, 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 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^- 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

Manca ŠPENDAL, 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 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_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 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

Izabela BAŠA PERŠA, št. 1, skupina 5

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 I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Ida BRCAR, št. 2, skupina 5

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 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 I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Martin CVIKL, št. 3, skupina 5

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^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

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

Teja GABRŠČEK, št. 4, skupina 5

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 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_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Jure GREGORC, št. 5, skupina 5

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 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 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

David HOMŠAK, št. 6, skupina 5

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 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 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

Eva KREJAN, št. 7, skupina 5

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 I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Neža LUPŠINA, št. 8, skupina 5

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 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^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

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

DELOVNI LIST

Nejc POVIRK, št. 9, skupina 5

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 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 I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Tjaša RIJAVEC, št. 10, skupina 5

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

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

David SIMONIČ, št. 11, skupina 5

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 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Lia ŠIBAV, št. 12, skupina 5

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 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 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

Aljaž ŠKRJANC, št. 13, skupina 5

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

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

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 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

Tjaša BLATNIK, št. 1, skupina 6

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 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_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Lea KASTELEC, št. 2, skupina 6

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_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 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

Sandi KAVČIČ, št. 3, skupina 6

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 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 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ s kislino.

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Erik TROBEC, št. 4, skupina 6

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

DELOVNI LIST

Maja UDOVIČ, št. 5, skupina 6

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 ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Jure VALENČIČ, št. 6, skupina 6

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 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 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

Vasja VALETIČ, št. 7, skupina 6

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 I^- z AgNO_3 kot skupinskim reagentom za anione.

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

David VODOPIVEC, št. 8, skupina 6

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^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

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

Tinkara VOZEL, št. 9, skupina 6

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 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 I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Polona ZABRET, št. 10, skupina 6

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 ClO_4^- z metilen modrim.

Barva kristalov (ali raztopine) po reakciji

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Anže ZALAR, št. 11, skupina 6

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 ClO^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

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

Ana ZAPLOTNIK, št. 12, skupina 6

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

Napišite urejeno reakcijo, ki poteče

Medij v raztopini je

Barva oborine je

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 I^- z nitratom(III) in *n*-heptanom.

Napišite urejeno reakcijo ki pri tem poteče

Barva organske faze je

Barva anorganske faze je

DELOVNI LIST

Katarina ŽIBERNA, št. 13, skupina 6

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^- z indikatorjem indigo rdeče.

Za doseganje specifičnosti mora biti medij raztopine

Barva samega indikatorja

Barva indikatorja v močno alkalnem

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

Napišite urejeno reakcijo, ki pri tem poteče.

DELOVNI LIST

Suzana ŽIVIČ, št. 14, skupina 6

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 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 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