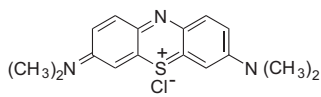
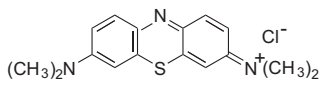
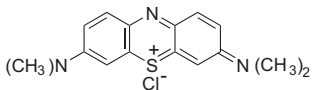
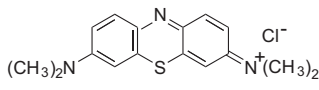


**Popravki nekaterih posebej motečih napak v skriptih**  
**Reakcije in identifikacija ionov**

mesto	stoji	pravilno
Str. 59, opomba 1	Obarjanje bazičnih benzoatov in tudi hidroksidov motijo fluoridni in kloridni ioni, če so prisotni v večjih koncentracijah.	Obarjanje bazičnih benzoatov in tudi hidroksidov motijo fluoridni ioni, če so prisotni v večjih koncentracijah.
Str. 78, za drugim odstavkom		
Str. 97, na vrhu strani	$2\text{Au} + 4\text{CN}^- + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2[\text{Au}(\text{CN})_2]^- + 2\text{OH}^- + \text{H}_2$	$4\text{Au} + 8\text{CN}^- + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 4[\text{Au}(\text{CN})_2]^- + 4\text{OH}^-$
Str. 100, sredi strani	$\text{NaBO}_2(\text{H}_2\text{O}_2)_3$	$\text{NaBO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
Str. 106, označba ordinate diagrama	$\log[V]$ celokupen	$-\log[V]$ celokupen
Str. 119, sredi strani		
Str. 120, za drugim odstavkom	$\text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} - 2e \rightleftharpoons \text{SO}_4 + 2\text{H}^+$	$2\text{SO}_3^{2-} + \text{O}_2 \xrightleftharpoons{\text{H}_2\text{O}} 2\text{SO}_4^{2-}$
Str. 137, v prvem ovirčku sheme	$\text{HgCl}_2$	$\text{Hg}_2\text{Cl}_2$
Str. 137, v drugem ovirčku sheme	oborino ekstrahiramo s toplim amonsulfidom ali natrijevim hidroksidom	oborino ekstrahiramo s toplim amonijevim polisulfidom ali natrijevim hidroksidom