

INDIKÁTOR	ZBARVENÍ v roztoku	adsorbovaný	STANOVENÍ ²¹
1) FLUORESCEIN	žlutozelený	ružovo fialový	Cl^- , Br^- , SCN^- , $\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$
2) TETRA BROM- - FLUORESCEIN	oranžový	fialový	Br^- , I^- , SCN^-

3) VOLHARDOVA METODA - indikátor $\text{Fe}^{3+} \rightarrow \text{FeSCN}^{2+}$
 $\text{Fe}(\text{NH}_4)(\text{SO}_4)_2$
 Titrace iontů Ag^+ odměrným roztokem SCN^- . Sraženina AgSCN
 a v ekvivalenci červený rozpust. komplex $[\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$

- Stanovení Ag ve slitinách (ruší Hg^{2+} , Cu^{2+} - málorozp. SCN^-)
 (Co^{2+} , Ni^{2+} ruší zbarvením \odot)
- zpětná titrace (RETITRACE): $\text{K} \odot \text{Cl}^-$ nebo Br^- , I^- se
 přidá nadbytek odměr. \odot -u AgNO_3 a nezreag. Ag^+ se
 titruje odměr. \odot -em $\text{NH}_4 \text{SCN}$.

4) GAY-LUSSACOVA ZÁKALOVÁ METODA

Titrace iontů Ag^+ odměr. \odot -em NaCl . Před b. ekvival. - zra-
 lený \odot - koloidní disperze $\text{AgCl} \cdot \text{Ag}^+ \cdot \text{NO}_3^-$. Vizoelektric-
 ké'm bodě (blízko b. ekv.) - sraženina koaguluje - nad
 ní čirý \odot . Přidání kapky $\odot \text{NaCl}$ $\left\{ \begin{array}{l} \text{- zákal} \Rightarrow \text{pokračovat} \\ \text{- čirý} \Rightarrow \text{ztitrovat} \end{array} \right.$

Tabulka hodnot p_{Cl} - titrace 0,1M-NaCl roztokem 0,1M AgNO_3

(%) 0,1M- AgNO_3	p_{Cl}	(%) 0,1M- AgNO_3	p_{Cl}
0,0	1,00	100,00	4,78
90,0	2,28	100,10	5,30
99,0	3,30	101,00	6,26
99,9	4,26	110,00	7,32