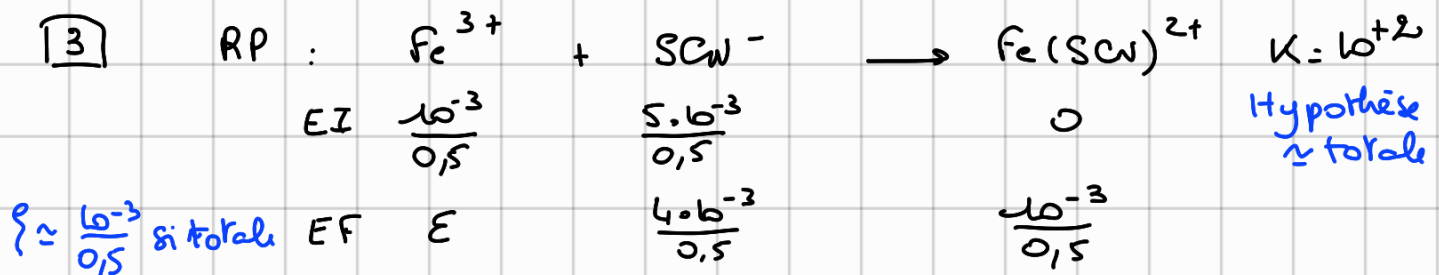
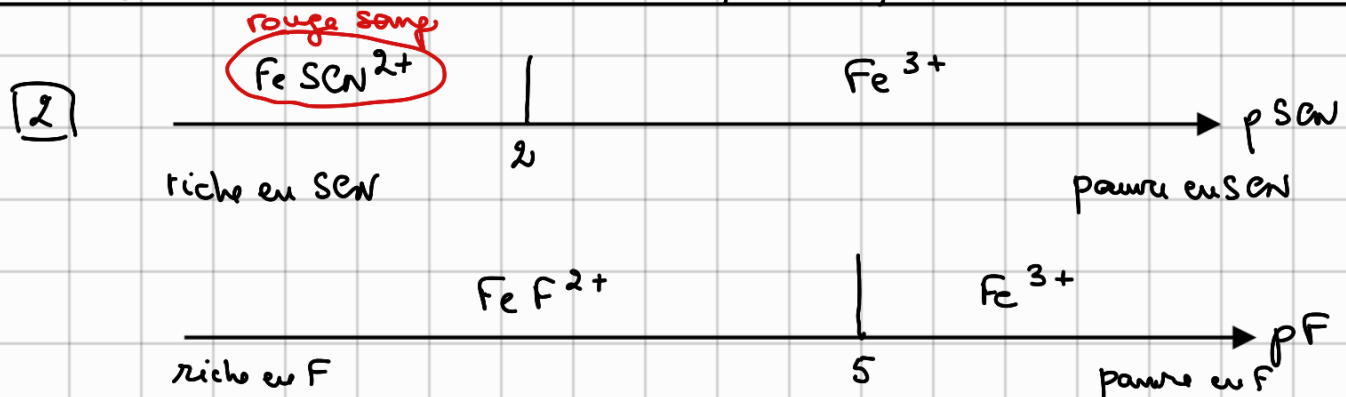


CORRECTION Complexes thiocyanato ou fluoro fer III

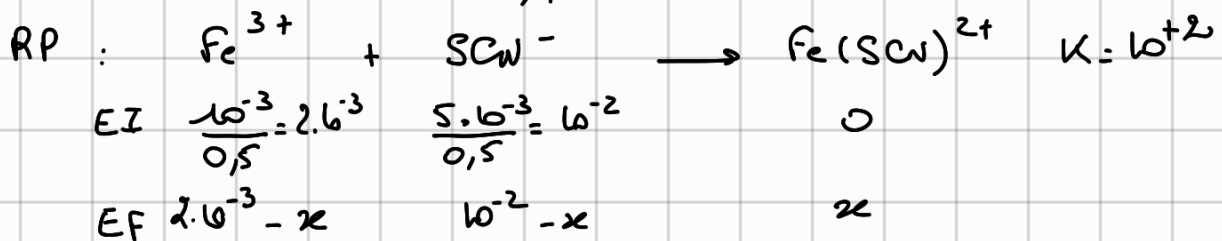
- [1] $[\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$: ion mono thiocyanato fer(III)
 $[\text{FeF}]^{2+}$: ion mono fluoro fer(III).



À l'équilibre $10^2 = \frac{\cancel{10^{-3}} / \cancel{0,5}}{4 \cdot \cancel{10^{-3}} / \cancel{0,5} \cdot \varepsilon} \Rightarrow \varepsilon = \frac{1}{4 \cdot 10^{+2}}$

$\Rightarrow \varepsilon = 2,5 \cdot 10^{-3}$
Hypothèse totale FAUSSE!

Recommençons sans l'hypothèse totale :

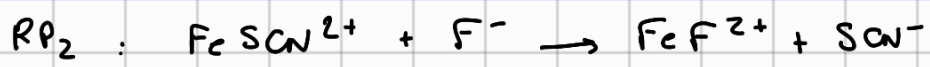


à l'équilibre $10^{+2} = \frac{x}{(2 \cdot 10^{-3} - x)(10^{-2} - x)} \Rightarrow x = 9,50 \cdot 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$
↑
Solution

$\Rightarrow$ $[\text{Fe}^{3+}]_{\text{eq}} = 1,05 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$
 $[\text{Fe}(\text{SCN})^{2+}] = 9,50 \cdot 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$
 $[\text{SCN}^-] = 9,05 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$

$> 10^{-5} \text{ mol.L}^{-1}$: solution ROUGE.

4



$$K = \frac{10^{+5}}{10^{+2}} = 10^{+3}$$

$\beta_{FeF^{2+}}$

$\beta_{FeSCN^{2+}}$

Réaction qui fait disparaître $FeSCN^{2+}$
(le biseau rouge).