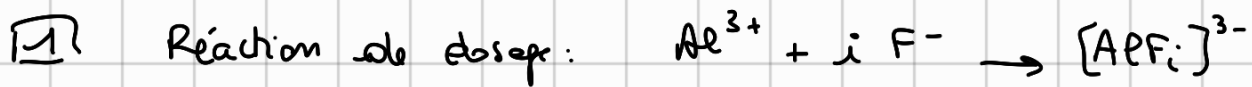
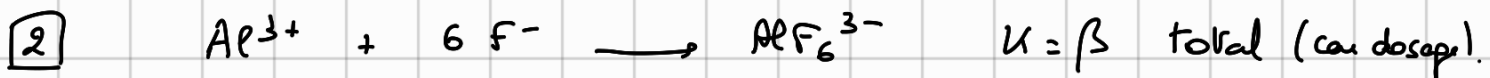


CORRECTION Ex Complexe : Dosage Al^{3+} par F^-



Relation à l'équivalence: $n_{Al^{3+}}^0 = \frac{n_{F^-}^{eq}}{i} \Rightarrow i = \frac{n_{F^-}^{eq}}{n_{Al^{3+}}^0} = \frac{C_0' \cdot N_{eq}}{C_0 \cdot V_0}$

$\Rightarrow i = \frac{10^{-1} \cdot 0,6}{10^{-3} \cdot 10} = 6 \rightarrow [AlF_6]^{3-}$



$EI_{1/2 eq}$	$10 \cdot 10^{-3}$	$10^{-1} \times 0,3$	0	en mmol.
$EF_{1/2 eq}$	$5 \cdot 10^{-3}$	$0 (\varepsilon)$	$5 \cdot 10^{-3}$	en mmol

↑ égale ↑

À l'équilibre à la 1/2 équivalence: $\beta = \frac{[AlF_6^{3-}]}{[Al^{3+}][F^-]^6}$

$\Rightarrow \log \beta = -6 \log [F^-] = 6 pF_{1/2 eq} \Rightarrow \log \beta = 6 \times 4,6$

$\Rightarrow \beta = 10^{+27,6}$

tu sur la courbe
ordonnée à $V = 0,3 \text{ mL}$

