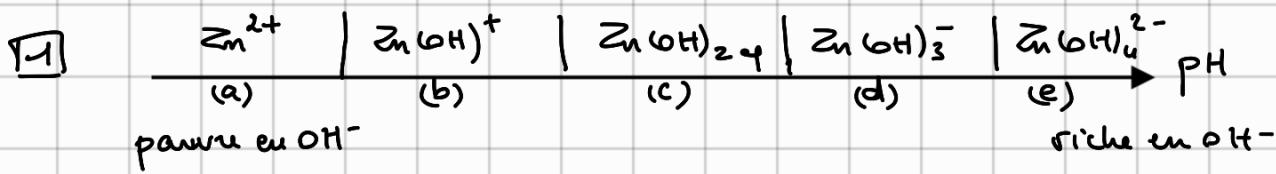


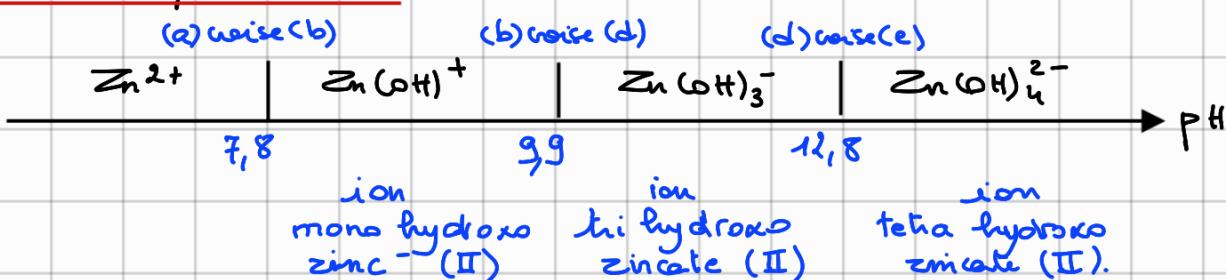
CORRECTION Exercice Complexes $\text{Zn}(\text{OH})_m^{2-m}$



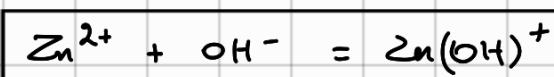
donc (a) : Zn^{2+}
 (b) : $\text{Zn}(\text{OH})^+$
 (c) : $\text{Zn}(\text{OH})_{2\text{aq}}$
 (d) : $\text{Zn}(\text{OH})_3^-$
 (e) : $\text{Zn}(\text{OH})_4^{2-}$

T2 Lorsque les courbes représentatives de 2 complexes successifs se croisent, leurs concentrations sont égales \Rightarrow le pH de croisement donne la limite de prédominance.

MAIS la courbe (c) montre que l'espèce correspondante $\text{Zn}(\text{OH})_{2\text{aq}}$ n'est jamais prédominante dans le milieu \Rightarrow n'apparaît pas sur l'axe de prédominance.



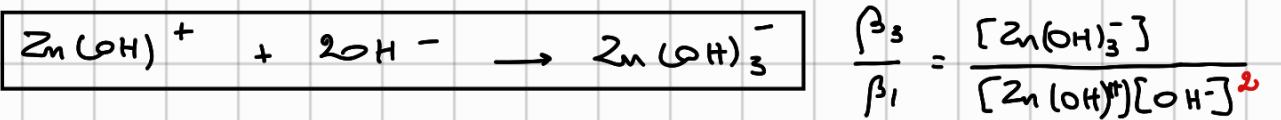
3 Les limites sur l'axe de prédominance permettent d'accéder aux constantes successives, entre 2 complexes présents sur l'axe.



$$\beta_1 = \frac{[\text{Zn}(\text{OH})^+]}{[\text{Zn}^{2+}][\text{OH}^-]}$$

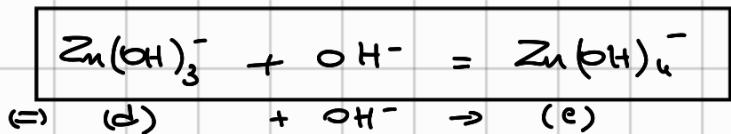
• $\approx \text{pH} = 7,8 \Leftrightarrow [\text{OH}^-]_{\text{lim}} = 10^{-6,2}$, $[\text{Zn}(\text{OH})^+] = [\text{Zn}^{2+}] \Rightarrow \beta_1 = \frac{1}{[\text{Zn}(\text{OH})^+]_{\text{lim}}}$

$$\Rightarrow \beta_1 = 10^{+6,2}$$



• à pH = 9,9 $\Leftrightarrow [\text{OH}^-]_{\text{lim}} = 10^{-4,1}$, $[\text{Zn(OH)}_3^+] = [\text{Zn(OH)}_3^-] \Rightarrow \frac{\beta_3}{\beta_1} = \frac{1}{[\text{OH}^-]_{\text{lim}}^2}$

$$\Rightarrow \beta_3 = \beta_1 \cdot \frac{1}{(10^{-4,1})^2} = 10^{6,2} \cdot 10^{+8,2} \Rightarrow \boxed{\beta_3 = 10^{14,4}}$$

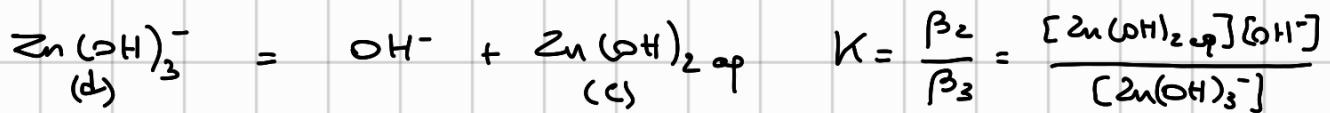


$$\frac{\beta_4}{\beta_3} = \frac{[\text{Zn(OH)}_4^-]}{[\text{Zn(OH)}_3^-][\text{OH}^-]}$$

• à pH = 12,8 $\Leftrightarrow [\text{OH}^-]_{\text{lim}} = 10^{-1,2}$, $[\text{Zn(OH)}_4^-] = [\text{Zn(OH)}_3^-] \Rightarrow \frac{\beta_4}{\beta_3} = \frac{1}{[\text{OH}^-]_{\text{lim}}}$

$$\Rightarrow \beta_4 = \beta_3 \cdot \frac{1}{[\text{OH}^-]_{\text{lim}}} = 10^{14,4} \cdot 10^{+1,2} \Rightarrow \boxed{\beta_4 = 10^{15,6}}$$

$$\Rightarrow K_{(d) \rightarrow (e)} = \frac{\beta_4}{\beta_3} = 10^{+1,2}$$



Bien que jamais majoritaire, la forme représentant (c) croise la forme représentant (d) à pH = 10,1.

• à pH = 10,1 $\Leftrightarrow [\text{OH}^-] = 10^{-3,9}$, $[\text{Zn(OH)}_2 \text{ap}] = [\text{Zn(OH)}_3^-] \Rightarrow \frac{\beta_2}{\beta_3} = [\text{OH}^-]_{\text{lim}}$

$$\Rightarrow \beta_2 = \beta_3 \cdot 10^{-3,9} \Leftrightarrow \boxed{\beta_2 = 10^{-10,5}}$$