

On considère le fer sous ses formes : $\text{Fe}_{(s)}$, $\text{Fe}_{(aq)}^{2+}$, $\text{Fe}_{(aq)}^{3+}$, $\text{Fe}(\text{OH})_{2(s)}$ et $\text{Fe}(\text{OH})_{3(s)}$.

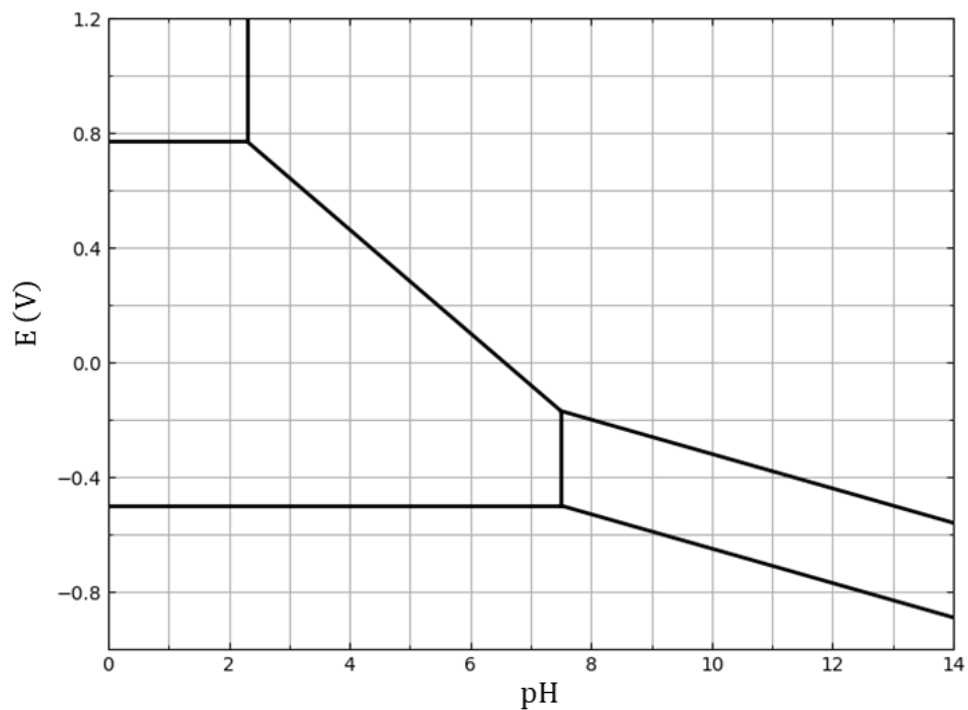
Convention de tracé :

En tout point du graphique, la concentration totale en fer dissout est égale à $C_{\text{tr}} = 10^{-2} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$, avec égalité des concentrations aux frontières.

Données :

$$E^\circ(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = E_1^\circ = -0,44 \text{ V} \quad pK_s(\text{Fe}(\text{OH})_3) = pK_{s3} = 37$$

$$E^\circ(\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}) = E_2^\circ = 0,77 \text{ V} \quad \text{pH}_2 = 7,5$$



On considère le fer sous ses formes : $\text{Fe}_{(s)}$, $\text{Fe}_{(aq)}^{2+}$, $\text{Fe}_{(aq)}^{3+}$, $\text{Fe}(\text{OH})_{2(s)}$ et $\text{Fe}(\text{OH})_{3(s)}$.

Convention de tracé :

En tout point du graphique, la concentration totale en fer dissout est égale à $C_{\text{tr}} = 10^{-2} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$, avec égalité des concentrations aux frontières.

Données :

$$E^\circ(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = E_1^\circ = -0,44 \text{ V} \quad pK_s(\text{Fe}(\text{OH})_3) = pK_{s3} = 37$$

$$E^\circ(\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}) = E_2^\circ = 0,77 \text{ V} \quad \text{pH}_2 = 7,5$$

