

Chapitre 11 : Transformations modélisées par des réactions d'oxydo-réduction**I. Enthalpie libre standard de réaction et potentiel standard****1. Relation****2. Application à la détermination du potentiel standard d'un couple**

Exemple 1 : Calculer le potentiel standard du couple $\text{Cu}^+_{(\text{aq})} / \text{Cu}_{(\text{s})}$.

Données (à 25°C) : $E^\circ (\text{Cu}^{2+}_{(\text{aq})} / \text{Cu}_{(\text{s})}) = 0,34 \text{ V}$; $E^\circ (\text{Cu}^{2+}_{(\text{aq})} / \text{Cu}^+_{(\text{aq})}) = 0,17 \text{ V}$.

Exemple 2 : Calculer le potentiel standard E°_2 du couple $\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+ / \text{Ag}_{(\text{s})}$

Données (à 25°C) : $\beta_2 = \beta (\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+) = 10^{7,2}$; $E^\circ (\text{Ag}^+ / \text{Ag}_{(\text{s})}) = 0,80 \text{ V}$.

Exemple 3 : Calculer le potentiel standard E°_2 du couple $\text{AgCl}_{(\text{s})} / \text{Ag}_{(\text{s})}$

Données (à 25°C) : $pK_S (\text{AgCl}_{(\text{s})}) = 10,0$; $E^\circ (\text{Ag}^+ / \text{Ag}_{(\text{s})}) = 0,80 \text{ V}$.

3. Application à une réaction d'oxydo-réduction – retour sur la constante d'équilibre et l'échelle de potentiels standards

II. Diagramme potentiel-pH (ou E-pH)

1. Diagramme de prédominance / existence

- **Etude d'un exemple :**

$$\underline{\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}} : E_1^\circ = 0,77 \text{ V}$$

$$E_1 =$$

; à la frontière entre Fe^{3+} et Fe^{2+} : $E_{\text{frontière 1}} =$

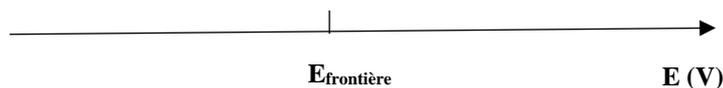
$$\underline{\text{Fe}^{2+} / \text{Fe(s)}} : E_2^\circ = - 0,44 \text{ V}$$

$$E_2 =$$

pour une concentration arbitraire en Fe^{2+} dissout de 0,10 mol/L, $E_{\text{frontière 2}} =$



- **Généralisation:**



2. Conventions de tracé pour les diagrammes E-pH

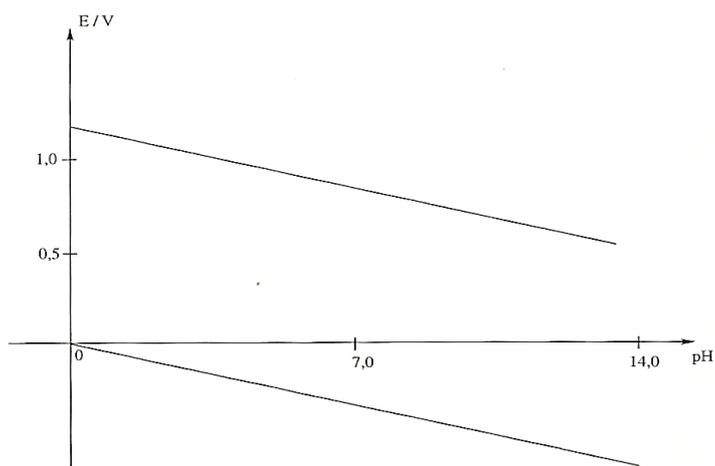
- La pression partielle de tous les gaz est prise égale à $P_{\text{tracé}} = P^0 = 1,0 \text{ bar}$
- La concentration en espèce dissoute (excepté H_3O^+ ou HO^-), à la frontière, est prise égale à une valeur fixée $C_{\text{tracé}}$. Ici on prendra : $C_{\text{tracé}} = 0,10 \text{ mol/L}$.

3. Diagramme E-pH de l'eau

Données :

$$E^0(\text{H}_2\text{O}_{(l)} / \text{H}_{2(g)}) = 0,00\text{V} ; E^0(\text{O}_{2(g)} / \text{H}_2\text{O}_{(l)}) = 1,23\text{V}$$

- Répartissez les espèces $\text{H}_2\text{O}_{(l)}$, $\text{H}_{2(g)}$ et $\text{O}_{2(g)}$ dans les différents domaines du diagramme ci-contre.
- Etablir les équations des deux droites tracées sur le diagramme en écrivant le potentiel de Nernst de chacun des couples.



- Couple $\text{H}_2\text{O(l)}/\text{H}_2\text{(g)}$:

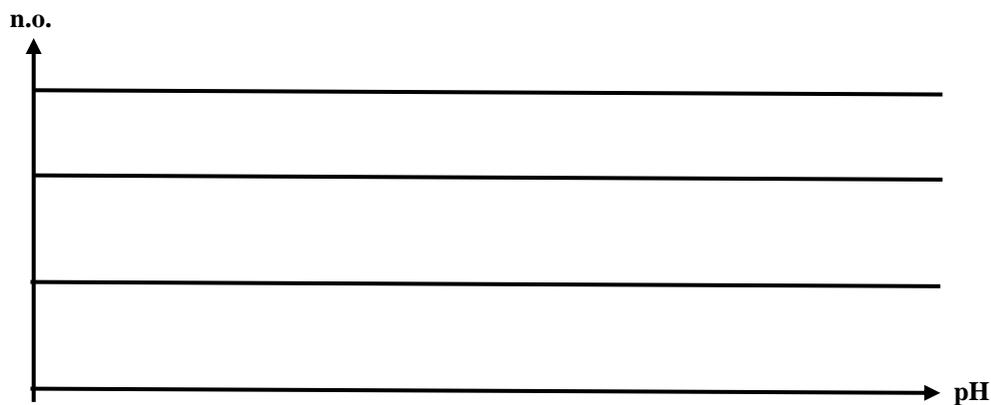
- Couple $\text{O}_2\text{(g)}/\text{H}_2\text{O(l)}$:

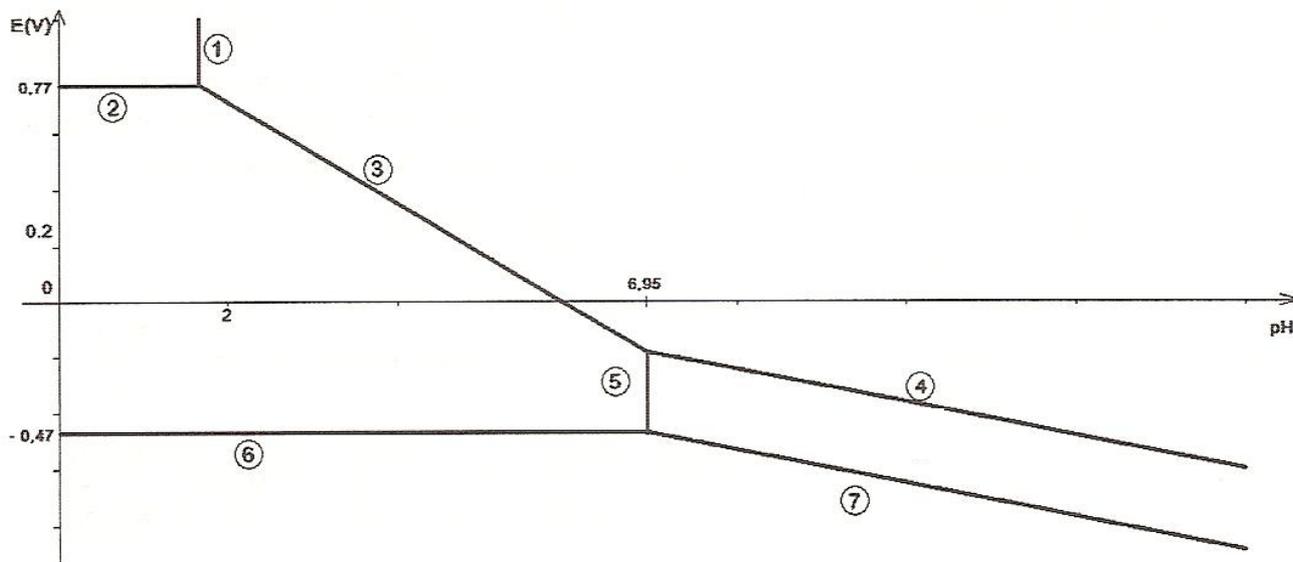
4. Diagramme E-pH du fer

Données : $E^0(\text{Fe}^{3+}_{(aq)} / \text{Fe}^{2+}_{(aq)}) = E_1^0$; $E^0(\text{Fe}^{2+}_{(aq)} / \text{Fe}_{(s)}) = E_2^0$; $K_s(\text{Fe}(\text{OH})_{3(s)}) = K_{s1}$; $K_s(\text{Fe}(\text{OH})_{2(s)}) = K_{s2}$

a. Les différents degrés d'oxydation du fer

On considère les espèces suivantes : Fe^{2+} , $\text{Fe}(\text{OH})_{3(s)}$, Fe , Fe^{3+} et $\text{Fe}(\text{OH})_{2(s)}$. Placer ces espèces dans le tableau ci-dessous :



b. Diagramme

- Placer les différentes espèces à base de fer dans le diagramme ci-dessus
- Donner l'équation de la droite 2. En déduire la valeur de E_1^0

- Donner l'équation de la droite 6. En déduire la valeur de E_2^0

- Déduire de la frontière 1, K_{s1} .

- Déterminer de la même manière K_{s2} .

- Déterminer les pentes des droites **3**, **4** et **7**.

5. Diagramme E-pH du fer et de l'eau

- Sur le diagramme E-pH du fer, superposer celui de l'eau.
- Identifier alors les espèces stables et instables dans l'eau.
- Fe(0) et Fe(III) peuvent-ils coexister ? Ecrire l'équation correspondante en milieu acide et en milieu basique.

Les questions à se poser à l'issue de ce chapitre

- Est-ce que je connais la relation entre enthalpie libre standard et potentiel standard d'oxydo-réduction d'un couple ? Est-ce que je connais la méthode pour déterminer la valeur d'un potentiel standard d'un couple oxydant-réducteur à partir de données thermodynamiques ?
- Est-ce que je sais établir le diagramme E-pH de l'eau ?
- Est-ce que je sais attribuer les différents domaines d'un diagramme E-pH à des espèces chimiques données ?
- Est-ce que je sais lire et exploiter un ou plusieurs diagrammes E-pH pour déterminer des constantes thermodynamiques ? Pour prévoir une éventuelle dismutation ou médiamutation ? Pour prévoir le caractère favorable ou défavorable d'une réaction d'oxydo-réduction ainsi que les produits éventuels ?