



SERIE D'EXERCICES SUR C8 : CLASSIFICATION QUANTITATIVE DES COUPLES OXYDANT-REDUTEUR, ION METALLIQUE/METAL

EXERCICE 1:

Les piles constituées par l'association des deux couples Ag^+/Ag et Pb^{2+}/Pb d'une part, et par Ag^+/Ag et Zn^{2+}/Zn d'autre part, ont respectivement des f.e.m. de 0,93V et 1,56V.

Dans les deux cas l'électrode d'argent est la borne positive de la pile.

- 1/ Le potentiel normal de l'argent étant $E^{\circ}_{\text{Ag}^+/\text{Ag}} = 0,80\text{V}$, donner celui du plomb et du zinc.
- 2/ Classer ses métaux par pouvoir réducteur croissant.
- 3/ Calculer la f.e.m de la pile obtenue en associant les couples Zn^{2+}/Zn et Pb^{2+}/Pb . Quel en est le pôle positif ?

EXERCICE 2:

On réalise une pile en couplant par un pont électrolytique deux demi-piles ($\text{Fe}^{2+}, \text{Fe}$) et (Ag^+, Ag).

- 1/ Faire le schéma du dispositif.
- 2/ Préciser les pôles positif et négatif de la pile.
- 3/ On relie la lame de fer à la lame d'argent par un fil conducteur et un résistor. Préciser le sens du courant, les réactions d'oxydoréduction qui s'effectuent dans chaque demi-pile.
- 4/ Les solutions étant de concentration molaire égale à 1 mol/L. quelle est la f-e-m de la pile ?
- 5/ On retire le pont, que se passe-t-il ?

EXERCICE 3:

1/ On veut étudier le couple $\text{Co}^{2+} / \text{Co}$, Co étant le cobalt. On réalise les deux expériences :

- La solution rose, due à l'ion Co^{2+} , est décolorée par le fer
- En milieu acide, le cobalt métallique donne un dégagement de dihydrogène. Classer qualitativement les trois couples rédox mis en jeu.

2/ On réalise la pile $\text{Co}/\text{Co}^{2+} // \text{Cu}^{2+} / \text{Cu}$. Préciser les polarités de celles-ci et écrire la réaction lorsque la pile débite.

3/ On mesure une f-e-m $E = 0,63 \text{ V}$. En déduire la valeur du potentiel rédox du couple $\text{Co}^{2+} / \text{Co}$, sachant que $E^{\circ}(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = 0,34 \text{ V}$

4/ Proposez une pile dans laquelle l'électrode de cobalt serait positive. Calculer sa f-e-m.

EXERCICE 4:

Lorsqu'on plonge une lame d'étain dans une solution acide, un dégagement de dihydrogène se produit.

- 1/ Ecrire l'équation-bilan (on considère les couples $\text{Sn}^{2+} / \text{Sn}$ et $\text{H}_3\text{O}^+ / \text{H}_2$).
- 2/ On construit une demi-pile avec un fil d'étain trempant dans une solution d'ions étain (II) de concentration $C = 1 \text{ mol/L}$. On associe cette demi-pile une demi-pile normale à hydrogène. Donner le schéma de cette pile en précisant les bornes. Ecrire le bilan des transformations dans la pile quand elle fonction en générateur.
- 2/ Comparer les résultats du 1) et 2). Commenter.

EXERCICE 5:

On considère une demi-pile à en argent et une demi-pile au plomb chaque bêche contient 100 cm³ d'une solution de nitrate dont la concentration en cations est de 1 mol/L.

- 1/ Quelle est la polarité de la pile ? Quelle est sa réaction de fonctionnement ?
- 2/ Comment varie les concentrations dans chacun des bêcheurs quand la pile fonctionne ?
- 3/ Quelle est la quantité d'électricité maximale que peut débiter la pile ?
- 4/ Quelle est la variation de la masse de chaque électrode ?

EXERCICE 6:

Une demi-pile est constituée par une lame de chrome plongeant dans une solution de nitrate de chrome $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$ de concentration 1mol/l contenu dans un bêcheur.

Une autre demi-pile est constituée par une lame d'argent plongeant dans une solution de nitrate d'argent à 1mol/l. L'association des deux demi-piles est faite par un pont ionique.

On relie les électrodes par un circuit électrique simple comportant un interrupteur et une résistance

- 1°) Quels sont les couples étudiés ?
- 2°) Lorsqu'on ferme l'interrupteur, à quelle électrode (argent ou chrome) se produise – t – il une oxydation ?
- 3°) Quelle est la borne positive de la pile ?
- 4°) Dans quel sens circulent les «électrons dans le circuit extérieur ?
- 5°) Lorsqu'une mole d'électrons aura traversé une section de conducteur du circuit, quelle sera la variation de masse de chaque électrode ? Indiquer s'il s'agit d'une augmentation ou d'une diminution de masse.