



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  $\text{Ag}^+/\text{Ag}$  et  $\text{Pb}^{2+}/\text{Pb}$  d'une part, et par  $\text{Ag}^+/\text{Ag}$  et  $\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}$  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  $\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}$  et  $\text{Pb}^{2+}/\text{Pb}$ . 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 ( $\text{Ag}^+, \text{Ag}$ ).

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  $\text{Co}^{2+}$ , 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  $100 \text{ cm}^3$  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 1 mol/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 1 mol/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.

**EXERCICE 5:**

On donne les potentiels standard d'oxydoréduction :  $E^{\circ}(\text{Cu}^{2+} / \text{Cu}) = 0,34 \text{ V}$  ;  $E^{\circ}(\text{Mg}^{2+} / \text{Mg}) = -2,37 \text{ V}$ .

1/ Ecrire l'équation-bilan de la réaction naturelle entre ces deux couples.

2/ On réalise une pile à partir de ces deux couples. Faire le schéma de la pile en indiquant ses pôles. Calculer sa f-e-m, les solutions étant à 1 mol/L.