Épreuve collaborative ... Correction

Exercice n°1: Réactions d'oxydoréduction

- 1) Écrire les demi-équations électroniques associées aux couples suivants :
 - a. $AI^{3+} / AI : AI^{3+} + 3 e^{-} = AI$
 - b. $Zn^{2+}/Zn : Zn^{2+} + 2e^{-} = Zn$
 - c. $H^+/H_2: 2H^++2e^-=H_2$
 - d. $I_2 / I^- : I_2 + 2 e^- = 2 I^-$
- 2) Écrire, en combinant les demi-équations, l'équation de la réaction entre Al³⁺ et l⁻

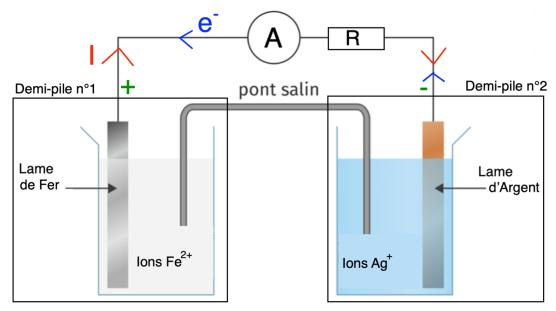
$$(Al^{3+} + 3e^{-} = Al) \times 2$$

+
$$(2 I^{-} = I_2 + 2 e^{-}) \times 3$$

$$2 \text{ Al}^{3+} + 6 \text{ I}^{-} \rightarrow 2 \text{ Al} + 3 \text{ I}_{2}$$

Exercice n°2: Pile

On considère la pile sur le schéma ci-dessous avec les demi-équation suivantes :



La demi-équation représentant la transformation au niveau de l'électrode d'Argent est :

$$Ag = Ag^{+} + 1 e^{-}$$

La demi-équation représentant la transformation au niveau de l'électrode de Fer est :

$$Fe^{2+} + 2e^{-} = Fe$$

1) Quelle électrode subit une oxydation ? Quelle électrode subit une réduction ? Justifier.

À l'électrode d'argent, il y a une transformation de réducteur en oxydant : c'est une oxydation. À l'électrode de fer, il y a transformation d'oxydant en réducteur : c'est une réduction.

2) Donner le nom associé à chacune des lames.

L'électrode subissant une oxydation est l'anode (électrode d'argent). L'électrode subissant une réduction est la cathode (électrode de fer).

3) En justifiant ci-dessous, indiquer sur le schéma le sens de circulation des électrons, puis du courant l

Des électrons sont libérés à l'électrode d'argent et sont captés par l'électrode de Fer : ils vont de l'électrode d'argent vers l'électrode de fer.

Le courant est opposé aux électrons : le courant circule de l'électrode de fer vers l'électrode d'argent.

- 4) En déduire le pôle positif de la pile et le pôle négatif. Justifier. Le courant va de la borne + vers la borne - : le pôle + est l'électrode de fer et le pôle – est l'électrode d'argent.
 - 5) Écrire l'équation globale de fonctionnement de la pile.

$$(Ag = Ag^{+} + 1 e^{-}) x2$$

 $Fe^{2+} + 2 e^{-} = Fe$
 $2 Ag + Fe^{2+} \rightarrow 2 Ag^{+} + Fe$

Exercice n°3: Vitesse et accélération

Une voiture roulant initialement à une vitesse constante de 108 km.h⁻¹ freine brusquement. Le temps t = 0 correspond au moment où le conducteur commence à freiner.

L'équation de la position de la voiture est $x(t) = -2.5 \times t^2 + 30 \times t$

- 1) Déterminer l'expression de la vitesse instantanée de la voiture. La vitesse est la dérivée de la position : $v(t) = x'(t) = -2.5 \times 2 t + 30 \rightarrow v(t) = -5 t + 30$
 - 2) Vérifier que la vitesse initiale de la voiture est bien de 108 km/h.

À t = 0, on a
$$v(0) = -5 \times 0 + 30 = 30 \, m. \, s^{-1}$$

Soit en convertissant en km/h : $v(0) = 30 \times 3.6 = 108 \, km. \, h^{-1}$

- 3) Combien de temps met la voiture pour s'arrêter ? On cherche t_{stop} tel que $v(t_{stop}) = 0$: $0 = -5 t_{stop} + 30 \rightarrow 5 t_{stop} = 30 \rightarrow t_{stop} = \frac{30}{5} = 6 s$ La voiture met 6 secondes à s'arrêter.
- 4) Quelle distance la voiture parcourt-elle avant de s'arrêter ? Il faut calculer $d = x(6) = -2.5 \times 6^2 + 30 \times 6 = 90 m$
 - 5) Calculer la valeur moyenne de la vitesse sur l'ensemble de son trajet.

La vitesse moyenne est
$$v_{moy} = \frac{d}{t_{stop}} = \frac{90}{6} = 15 \ m. \ s^{-1}$$

6) Déterminer l'expression de l'accélération instantanée de la voiture. Commenter le signe obtenu.

L'accélération est la dérivée de la vitesse : $a(t) = v'(t) = -5 \, m. \, s^{-2}$ La valeur est négative car la voiture ralentit : c'est une décélération.