



Lycée Charles Coëffin — Sciences physique

Fiche de travaux pratiques — CPGE TSI2

TD 9 : Thermodynamique d'un système siège d'une réaction chimique

Objectifs

- Exploiter la relation entre l'enthalpie libre de réaction et les potentiels des couples mis en jeu dans une réaction d'oxydo-réduction.
- Relier l'enthalpie libre standard et les potentiels standard des couples d'oxydo-réduction.
- Relier la tension à vide d'une pile électrochimique et l'enthalpie libre de la réaction modélisant son fonctionnement.
- Décrire et expliquer le fonctionnement d'une pile électrochimique à partir de données sur sa constitution et de tables de potentiels standard.

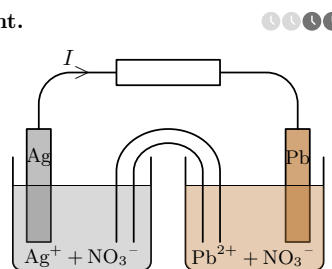
Pré-requis : système physico-chimique ; transformation chimique d'un système ; réaction d'oxydo-réduction.

1 Cahier d'entraînement

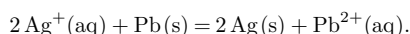
Entraînement 27.2 — Au bout d'une heure de fonctionnement.

La pile ci-contre (deux demi-piles, reliées par un pont salin) débite un courant d'intensité constante I pendant la durée Δt .

Le compartiment de gauche correspond à une lame d'argent plongeant dans une solution de nitrate d'argent (volume $V_1 = 100,0 \text{ mL}$ et concentration $C_1 = 0,100 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$), mettant en jeu le couple Ag^+/Ag . Celui de droite correspond à une lame de plomb plongeant dans une solution de nitrate de plomb ($V_2 = V_1$ et $C_2 = C_1$), mettant en jeu le couple Pb^{2+}/Pb .



Les ions argent sont réduits sur l'électrode d'argent : $\text{Ag}^+ + \text{e}^- = \text{Ag}$. Le plomb est oxydé sur l'électrode de plomb : $\text{Pb} = \text{Pb}^{2+} + 2 \text{e}^-$. Finalement, l'équation de réaction est :



- a) Exprimer la quantité d'électricité Q échangée pendant Δt en fonction de I et Δt
- b) Quelle(s) relation(s) correspond(ent) à la quantité de matière d'électrons n_e échangée pendant Δt ?
- (a) $n_e = Qe/\mathcal{N}_A$ (b) $n_e = Q\mathcal{F}$ (c) $n_e = I\Delta t/\mathcal{N}_A$ (d) $n_e = Q/\mathcal{F}$
-
- c) Exprimer la quantité de matière n_{Ag^+} consommée pendant Δt en fonction de n_e
- d) Exprimer la quantité de matière $n_{\text{Pb}^{2+}}$ formée pendant Δt en fonction de n_e
- e) Calculer la concentration finale $[\text{Ag}^+]_f$ pour $\Delta t = 1,00 \text{ h}$ et $I = 65,0 \text{ mA}$
- f) Calculer la concentration finale $[\text{Pb}^{2+}]_f$ pour $\Delta t = 1,00 \text{ h}$ et $I = 65,0 \text{ mA}$

Entraînement 27.3 — Demi-équations et équation de fonctionnement.

Soit une pile zinc-argent. Le compartiment de gauche correspond à une lame de zinc plongeant dans une solution de sulfate de zinc ($\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$). Celui de droite correspond à une lame d'argent plongeant dans une solution de nitrate d'argent ($\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{NO}_3^-(\text{aq})$).

- a) Écrire la demi-équation électronique associée au couple Zn^{2+}/Zn
- b) Écrire la demi-équation électronique associée au couple Ag^+/Ag
- c) Sachant que la réaction électrochimique se fait entre le zinc $\text{Zn}(\text{s})$ et les ions argent $\text{Ag}^+(\text{aq})$, écrire l'équation de la réaction d'oxydo-réduction ayant lieu dans cette pile
- d) Quelles sont les propositions correctes ?
- (a) L'électrode d'argent s'épaissit. (c) L'électrode d'argent s'amincit.
- (b) L'électrode de zinc s'épaissit. (d) L'électrode de zinc s'amincit.

.....

Autour de la pile Daniell**Entraînement 27.4 — Polarité et tension à vide.**

Soit une pile Daniell cuivre-zinc. Le compartiment de gauche correspond à une lame de zinc plongeant dans une solution de sulfate de zinc ($\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$) à $0,1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$. Celui de droite correspond à une lame de cuivre plongeant dans une solution de sulfate de cuivre ($\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$) à $0,25 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$. On donne : $E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0,76 \text{ V}$ et $E^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = 0,34 \text{ V}$.

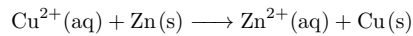
La relation de Nernst pour un couple M^{n+}/M (cation métallique/métal) de potentiel standard E° est : $E = E^\circ + \frac{RT}{nF} \ln \frac{a(\text{M}^{n+})}{a(\text{M})}$, avec n le nombre d'électrons échangés. Si $T = 298 \text{ K}$ (25°C), on peut utiliser l'approximation $\frac{RT \ln(10)}{F} \approx 0,059 \text{ V}$. La concentration standard, égale à $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$, est notée C° .

On rappelle également que la relation entre l'enthalpie libre de la réaction $\Delta_r G$ de fonctionnement d'une pile et la tension à vide U_{co} (en circuit ouvert) est : $\Delta_r G = -nFU_{\text{co}}$.

- a) Calculer le potentiel de Nernst du couple Zn^{2+}/Zn à 25°C
- b) Calculer le potentiel de Nernst du couple Cu^{2+}/Cu à 25°C
- c) Indiquer la polarité (+ ou -) de chaque demi-pile
- d) Identifier alors l'anode et la cathode
- e) Quelles propositions indiquent correctement le sens de déplacement des porteurs de charge ?
- (a) Dans les fils, les électrons se déplacent de la cathode vers l'anode. (c) Dans les fils, les électrons se déplacent de l'anode vers la cathode.
- (b) Dans le pont salin, les anions se déplacent du compartiment de gauche vers celui de droite. (d) Dans le pont salin, les cations se déplacent du compartiment de gauche vers celui de droite.
-
- f) Calculer la tension à vide U_{co} de la pile (différence de potentiel à ses bornes) .
- g) Calculer l'enthalpie libre de réaction à 25°C

Entraînement 27.5 — Constante d'équilibre et potentiels standard.

Soit une pile Daniell cuivre-zinc, d'équation de fonctionnement



et de constante d'équilibre K° . On donne : $E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0,76 \text{ V}$ et $E^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = 0,34 \text{ V}$.

- a) Exprimer K° en fonction des activités des composés à l'équilibre
- b) Exprimer K° en fonction des concentrations des solutés à l'équilibre
- c) Écrire la relation de Nernst à 25°C pour le couple Zn^{2+}/Zn
- d) Écrire la relation de Nernst à 25°C pour le couple Cu^{2+}/Cu

e) L'unicité du potentiel à l'équilibre implique une égalité entre les potentiels de Nernst des deux couples d'oxydo-réduction. Appliquer l'unicité du potentiel à l'équilibre pour en déduire les relations correctes.

(a) $E_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}}^\circ - E_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}}^\circ = \frac{0,059}{2} \log \frac{[\text{Zn}^{2+}]_{\text{éq}}}{[\text{Cu}^{2+}]_{\text{éq}}}$ (c) $E_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}}^\circ - E_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}}^\circ = \frac{0,059}{2} \log \frac{[\text{Cu}^{2+}]_{\text{éq}}}{[\text{Zn}^{2+}]_{\text{éq}}}$

(b) $E_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}}^\circ - E_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}}^\circ = \frac{0,059}{2} \log \frac{[\text{Zn}^{2+}]_{\text{éq}}}{[\text{Cu}^{2+}]_{\text{éq}}}$ (d) $E_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}}^\circ - E_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}}^\circ = \frac{0,059}{2} \log \frac{[\text{Cu}^{2+}]_{\text{éq}}}{[\text{Zn}^{2+}]_{\text{éq}}}$

.....

f) En déduire l'expression correcte de K° en fonction des potentiels standard.

(a) $K^\circ = 10^{\frac{2}{0,059}(E^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) - E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}))}$ (c) $K^\circ = 10^{\frac{2}{0,059}(E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) - E^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}))}$

(b) $K^\circ = 10^{\frac{0,059}{2}(E^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) - E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}))}$ (d) $K^\circ = 10^{\frac{2}{0,059}(E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) - E^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}))}$

.....

g) Calculer K° à 25°C

Détermination d'un potentiel standard**Entraînement 27.6 — Expression d'un potentiel standard à partir de deux autres.**

La relation entre l'enthalpie libre standard de demi-réaction $\Delta_{1/2}G^\circ$ et le potentiel standard E° du couple considéré est : $\Delta_{1/2}G^\circ = -n \times \mathcal{F} \times E^\circ$, avec n le nombre d'électrons échangés et \mathcal{F} la constante de Faraday. On donne les potentiels standard suivants : $E_1^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = 0,34 \text{ V}$ et $E_2^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}^+) = 0,16 \text{ V}$.

Celui du couple Cu^+/Cu est noté E_3° .

- a) Écrire la demi-équation électronique, notée (1), associée au couple Cu^{2+}/Cu
- b) Écrire la demi-équation électronique, notée (2), associée au couple $\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}^+$...
- c) Écrire la demi-équation électronique, notée (3), associée au couple Cu^+/Cu
- d) Quelle est la combinaison linéaire reliant ces trois demi-équations ?

(a) (1) = (2) + (3) (b) (1) = (3) - (2) (c) (1) = $2 \times ((2) + (3))$

.....

e) Quelle est la relation entre les trois enthalpies libres standard de demi-réaction ?

(a) $\Delta_{1/2}G_1^\circ = \Delta_{1/2}G_2^\circ + \Delta_{1/2}G_3^\circ$

(c) $\Delta_{1/2}G_1^\circ = \Delta_{1/2}G_3^\circ - \Delta_{1/2}G_2^\circ$

(b) $\Delta_{1/2}G_1^\circ = \Delta_{1/2}G_2^\circ - \Delta_{1/2}G_3^\circ$

(d) $\Delta_{1/2}G_1^\circ = 2 \times (\Delta_{1/2}G_2^\circ + \Delta_{1/2}G_3^\circ)$

.....

f) En déduire une relation entre les trois potentiels standard et calculer E_3° .

(a) $E_3^\circ = 2E_2^\circ - E_1^\circ = -0,02 \text{ V}$

(c) $E_3^\circ = E_1^\circ - E_2^\circ = 0,18 \text{ V}$

(b) $E_3^\circ = 2E_1^\circ - E_2^\circ = 0,52 \text{ V}$

(d) $E_3^\circ = E_2^\circ - E_1^\circ = -0,18 \text{ V}$

.....

Annale

II.2 - MOXIE

Mars Oxygen ISRU Experiment, littéralement " expérience d'utilisation *in situ* des ressources en oxygène de Mars ", ou MOXIE, est un instrument du rover Perseverance. Il est destiné à démontrer la faisabilité de la production de dioxygène sur Mars par électrolyse à oxyde solide, appelée SOEC en anglais, du dioxyde de carbone qui constitue 95 % de l'atmosphère martienne. Le 20 avril 2021, MOXIE a produit un total de 5,4 g de dioxygène en une heure, ce qui peut permettre à un astronaute de respirer normalement pendant une dizaine de minutes. MOXIE aspire, compresse et chauffe les gaz atmosphériques martiens au travers d'un filtre, d'un compresseur à spirale et d'éléments chauffants isolés thermiquement, puis scinde le dioxyde de carbone CO_2 en dioxygène O_2 et monoxyde de carbone CO par électrolyse à oxyde solide.

Une SOEC présente le fonctionnement inverse d'une pile à combustible à oxyde solide, appelée SOFC. Nous commencerons par l'étude d'une pile électrochimique classique pour comprendre le principe de fonctionnement de la pile à combustible, puis du module d'électrolyse MOXIE.

La pile classique considérée est constituée de demi-piles séparées par un pont salin : une électrode de zinc solide plongeant dans une solution ionique contenant les ions $\text{Zn}^{2+}_{(\text{aq})}$ et une électrode de cuivre solide plongeant dans une solution ionique contenant les ions $\text{Cu}^{2+}_{(\text{aq})}$.

Q52. Réaliser un schéma de la pile électrochimique classique précédente.

Q53. Écrire les demi-équations se produisant à l'anode et à la cathode en précisant à chaque fois s'il s'agit d'une oxydation ou d'une réduction.

Q54. Indiquer le sens de circulation et la nature des porteurs de charge dans les fils électriques.

Q55. Quelle est la nature des porteurs de charge dans le pont salin ? Préciser le rôle de ce pont.

La pile à combustible considérée est alimentée en dihydrogène gazeux $\text{H}_{2(\text{g})}$ et dioxygène gazeux $\text{O}_{2(\text{g})}$. Les couples oxydo-réducteurs sont : $\text{H}^+_{(\text{aq})}/\text{H}_{2(\text{g})}$ et $\text{O}_{2(\text{g})}/\text{H}_2\text{O}_{(\text{l})}$. Le cœur de la pile est composé de deux électrodes, l'anode et la cathode, séparées par un électrolyte.

Q56. Le réactif oxydé est appelé le combustible de la pile. Parmi les espèces chimiques présentes dans les couples, laquelle constitue le combustible ?

Q57. Écrire les deux demi-équations d'oxydoréduction.

Q58. Écrire les formules de Nernst associées à ces deux couples (on considérera un fonctionnement à la température ambiante de 298 K).

Q59. Déterminer l'expression de la force électromotrice de cette pile.

Une variante de la pile à combustible étudiée ci-dessus est une pile à oxydes solides (SOFC en anglais), dans laquelle les ions oxyde O^{2-} migrent de la cathode alimentée en air vers l'anode alimentée en dihydrogène et où l'eau est produite. Une telle pile à combustible de type SOFC utilise comme oxyde solide la zircone stabilisée à l'yttrium (YSZ en anglais) correspondant à une substitution partielle d'ion zirconium par des ions yttrium dans l'oxyde ZrO_2 .

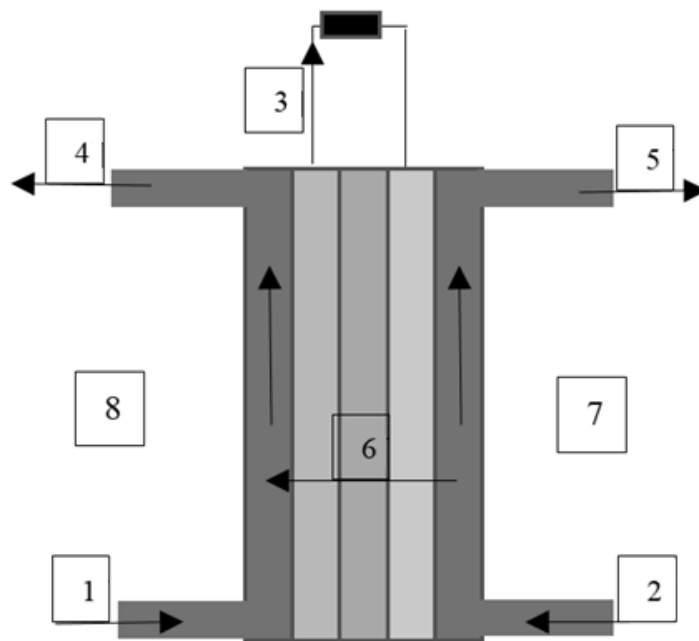


Figure 3 - Schéma de la pile à combustible SOFC

Q60. Établir la correspondance entre les huit numéros du schéma de la **figure 3** et la liste suivante : $H_{2(g)}$, air (dont $O_{2(g)}$), O^{2-} , électrons, anode, cathode, $H_2O_{(l)}+H_{2(g)}$, air appauvri.

Q61. La cathode constitue-t-elle le pôle positif ou négatif ? Justifier.

Dans un véhicule motorisé fonctionnant grâce à une pile à combustible, on estime à 1,5 kg la masse de dihydrogène nécessaire pour parcourir 250 km.

Q62. En considérant le dihydrogène comme un gaz parfait, calculer la quantité de matière de dihydrogène correspondant à cette masse, puis le volume occupé par cette quantité de gaz à 20 °C sous pression atmosphérique ($p_{atm} = 1,0 \cdot 10^5$ Pa). Commenter la valeur obtenue.

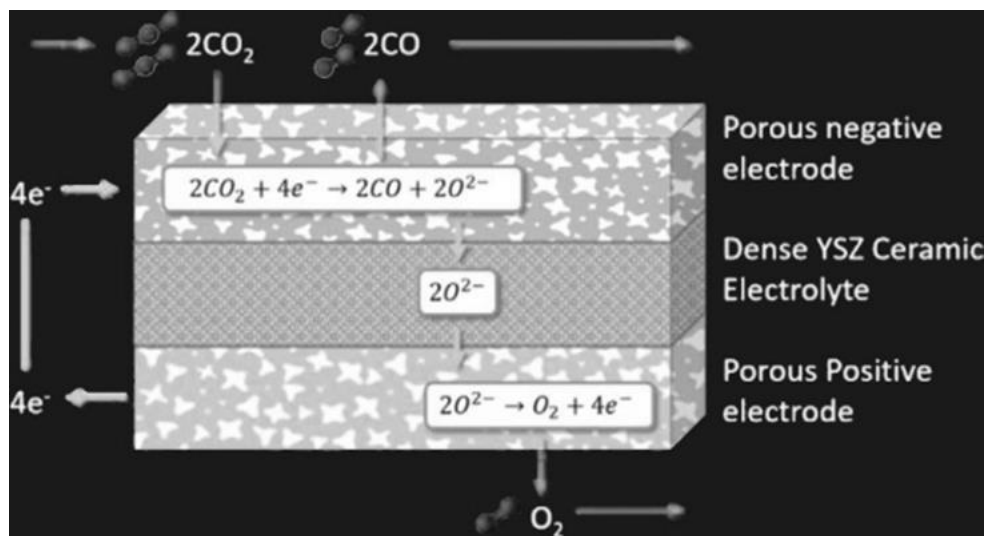
Il est à noter qu'aucune connaissance sur l'électrolyse n'est nécessaire pour répondre aux questions suivantes.

On considère maintenant l'électrolyse de l'eau $H_2O_{(l)}$ qui correspond à la réaction inverse, c'est-à-dire à la formation par voie électrochimique d' $H_{2(g)}$, ainsi que d' $O_{2(g)}$, par l'application d'un courant électrique au travers de deux électrodes séparées par un électrolyte.

Q63. Donner l'équation de la réaction d'électrolyse de l'eau.

Q64. À partir du **document 6**, écrire l'équation de la réaction bilan de l'électrolyseur utilisant le CO_2 de l'atmosphère martienne.

Document 6 - Moxie



Où YSZ désigne l'oxyde de zirconie stabilisé à l'yttrium (substitution partielle d'ions zirconium par des ions yttrium dans l'oxyde ZrO_2)

Source : Meyen, FE, Hecht, MH et Hoffman, JA (2016).

Modèle thermodynamique de l'expérience ISRU sur l'oxygène de Mars (MOXIE).

Acta Astronautica

Q65. Dans quel but l'électrolyse du dioxyde de carbone peut-elle être mise en œuvre sur Mars ou dans la station spatiale internationale ?

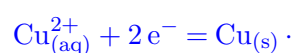
Données				
Constante de Faraday : $9,65 \cdot 10^4 \text{ C}$				
Constante de Planck : $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$				
Constante des gaz parfaits : $R = 8,31 \text{ J}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$				
Célérité de la lumière dans le vide : $c = 3,00 \cdot 10^8 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1}$				
$1 \text{ eV} = 1,602 \cdot 10^{-19} \text{ J}$				
Échelles de température : $T(\text{K}) = t(^{\circ}\text{C}) + 273$				
Nombre d'Avogadro : $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$				
Masse volumique moyenne de l'atmosphère terrestre : $\rho = 1,29 \text{ kg}\cdot\text{m}^{-3}$				
Masse molaire de l'hydrogène : $M(\text{H}) = 1,0 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$				
Masse molaire du carbone : $M(\text{C}) = 12 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$				
Masse molaire de l'oxygène : $M(\text{O}) = 16 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$				
Potentiels standards : $E^{\circ}(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}_{(\text{s})}) = -0,76 \text{ V}$ $E^{\circ}(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}_{(\text{s})}) = 0,34 \text{ V}$				
Rotationnel : $\overrightarrow{\text{rot}}(\vec{A}) = \left(\frac{\partial A_z}{\partial y} - \frac{\partial A_y}{\partial z}\right)\vec{e}_x + \left(\frac{\partial A_x}{\partial z} - \frac{\partial A_z}{\partial x}\right)\vec{e}_y + \left(\frac{\partial A_y}{\partial x} - \frac{\partial A_x}{\partial y}\right)\vec{e}_z$				
Relation : $\overrightarrow{\text{rot}}(\overrightarrow{\text{rot}}(\vec{E})) = \overrightarrow{\text{grad}}(\text{div } \vec{E}) - \Delta \vec{E}$				
Tableau des enthalpies standard de formation et des entropies molaires standard à 298 K :				
	H₂O_(l)	CH_{4(g)}	H_{2(g)}	CO_{2(g)}
$\Delta_f H^{\circ}(\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1})$	-286	-75		-394
$S_m^{\circ}(\text{J}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1})$	70	186	131	214

52. Voir cours.

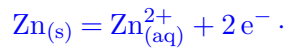
53. La différence de potentiel standard est

$$\Delta E^{\circ} = E^{\circ}_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}_{(\text{s})}} - E^{\circ}_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}_{(\text{s})}}$$

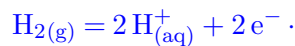
car le potentiel $E^{\circ}_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}_{(\text{s})}} = 0,34 \text{ V}$ est supérieur au potentiel $E^{\circ}_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}_{(\text{s})}} = -0,76 \text{ V}$. L'électrode de cuivre est donc le pôle positif. Comme les électrons circulent vers le pôle positif, il y a réduction à ce pôle. La demi-équation est



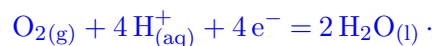
L'électrode de zinc est donc le pôle négatif. Comme les électrons circulent depuis le pôle négatif, il y a oxydation à ce pôle. La demi-équation est



54. Dans les fils électriques, les porteurs de charge sont les électrons qui circulent de la borne négative vers la borne positive, soit de l'anode zinc à la cathode cuivre.
55. Les porteurs de charge dans le pont salin sont des ions. Le pont permet de fermer le circuit et donc l'établissement du courant.
56. D'après l'énoncé les réactifs de la pile sont le dihydrogène gazeux $\text{H}_{2(g)}$ et le dioxygène gazeux $\text{O}_{2(g)}$. Dans leur couple respectif ces derniers respectivement réducteur et oxydant. Comme le réducteur est $\text{H}_{2(g)}$, il est oxydé et correspond au combustible de la pile.
57. On établit une demi-équation d'oxydation pour le réducteur $\text{H}_{2(g)}$



On établit une demi-équation de réduction pour l'oxydation $\text{O}_{2(g)}$



58. Pour le couple $\text{H}_{(aq)}^+/\text{H}_{2(g)}$

$$\begin{aligned} E_{\text{H}_{(aq)}^+/\text{H}_{2(g)}} &= E_{\text{H}_{(aq)}^+/\text{H}_{2(g)}}^\circ + \frac{RT}{\nu_e \mathcal{F}} \ln \left(\frac{a(\text{H}_{(aq)}^+)}{a(\text{H}_{2(g)})} \right) \\ &\approx E_{\text{H}_{(aq)}^+/\text{H}_{2(g)}}^\circ + \frac{0,06 \text{ V}}{2} \log \left(\frac{[\text{H}^+] P^\circ}{c^\circ P_{\text{H}_2}} \right) \end{aligned}$$

et pour le couple $\text{O}_{2(g)}/\text{H}_2\text{O}_{(l)}$

$$\begin{aligned} E_{\text{O}_{2(g)}/\text{H}_2\text{O}_{(l)}} &= E_{\text{O}_{2(g)}/\text{H}_2\text{O}_{(l)}}^\circ + \frac{RT}{\nu_e \mathcal{F}} \ln \left(\frac{a(\text{O}_{2(g)})}{a(\text{H}_2\text{O}_{(l)})} \right) \\ &\approx E_{\text{O}_{2(g)}/\text{H}_2\text{O}_{(l)}}^\circ + \frac{0,06 \text{ V}}{4} \log \left(\frac{P_{\text{O}_2}}{P^\circ} \right). \end{aligned}$$

59. La force électromotrice de cette pile correspond à la différence de potentiel entre les bornes positive et négative, soit comme on l'a vu pour la pile Daniell, entre la cathode et l'anode. Comme le dioxygène est l'oxydant, sa borne correspond à la cathode où il y a réduction, soit la borne positive; comme le dihydrogène est le réducteur, sa borne correspond à l'anode où il y a oxydation, soit la borne négative. Ainsi

$$\begin{aligned} \text{f.é.m.} &= E_{\text{O}_{2(g)}/\text{H}_2\text{O}_{(l)}} - E_{\text{H}_{(aq)}^+/\text{H}_{2(g)}} \\ &= E_{\text{O}_{2(g)}/\text{H}_2\text{O}_{(l)}}^\circ - E_{\text{H}_{(aq)}^+/\text{H}_{2(g)}}^\circ + \frac{0,06 \text{ V}}{4} \log \left(\frac{P_{\text{O}_2} (c^\circ)^2 P_{\text{H}_2}^2}{(P^\circ)^3 [\text{H}^+]^2} \right). \end{aligned}$$

60. — On peut identifier les **électrons** qui sont les seuls à circuler dans le fil électrique : 3.

- Comme les électrons sont issus de la borne négative, soit l'anode, on identifie l'anode comme le rectangle blanc de gauche, et la cathode comme le rectangle blanc de droite : **cathode** 7 et **anode** 8.
 - On peut ainsi identifier la flèche allant de droite à gauche comme **les ions oxyde** O^{2-} allant de la cathode vers l'anode : 6.
 - Il est dit que la cathode est alimentée en **air** donc celui-ci correspond à la flèche : 2.
 - Il est dit que l'anode est alimentée en **dihydrogène** $H_{2(g)}$ donc celui-ci correspond à la flèche : 1.
 - Il est dit que **l'eau** est produite à l'anode donc le mélange $H_2O_{(l)} + H_{2(g)}$ correspond à la flèche : 4.
 - Enfin, l'**air appauvri** correspond à l'air dont une part de dioxygène a été consommée, ce qui est cohérent avec la flèche qui reste par élimination : 5.
61. Comme on l'a montré plus tôt, il y a réduction à la cathode, c'est-à-dire que des électrons sont émis vers la cathode où ils sont consommés. Or, on sait que dans une pile le courant va du pôle + vers le - et que les électrons vont du pôle - vers le +. Donc les électrons vont vers la cathode, soit vers le pôle positif.

62. On obtient la quantité de matière de dihydrogène à partir de la relation

$$n = \frac{m}{M}$$

A.N. $n = \frac{1,5 \text{ kg}}{2 \times 10^{-3} \text{ kg} \cdot \text{mol}^{-1}} = 7,5 \times 10^2 \text{ mol}.$

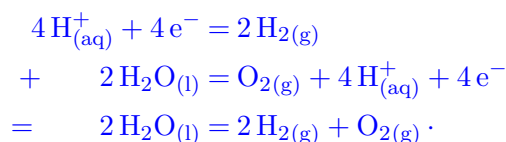
D'après la loi des gaz parfaits

$$PV = nRT \quad \text{soit} \quad V = \frac{nRT}{P}$$

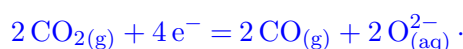
A.N. $V = \frac{7,5 \times 10^2 \text{ mol} \times 8,314 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} \times 293 \text{ K}}{10 \times 10^5 \text{ Pa}} = 18 \text{ m}^3.$

Il n'est pas possible d'occuper ce volume dans une voiture.

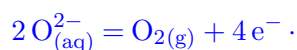
63. On utilise les deux demi-équations obtenues plus tôt en les équilibrant et en inversant le sens des réactions



64. On constate que l'électrolyseur subit une réduction à l'électrode négative, qui correspond ici à la cathode à l'inverse du pile



Il subit également une oxydation à l'électrode positive, qui correspond ici à l'anode à l'inverse du pile



La somme de ces deux demi-équation nous donne l'équation de la réaction bilan



65. L'électrolyse du dioxyde de carbone permettrait de fournir du dioxygène nécessaires à la respiration des astronautes, cosmonautes, spationautes ou taïkonautes sur Mars ou dans la station spatiale internationale.