

Niveaux: SM PC SVT

Matière: chimie

PROF: Zakaryae Chriki

Résumé N:7

Réactions spontanées dans les piles et production d'énergie



1. Réaction spontanée : toute réaction chimique qui peut se dérouler sans apport d'énergie du milieu extérieur est appelée réaction spontanée.

2. Une pile électrochimique :

Une pile électrochimique est un générateur qui transforme de l'énergie chimique en énergie électrique.

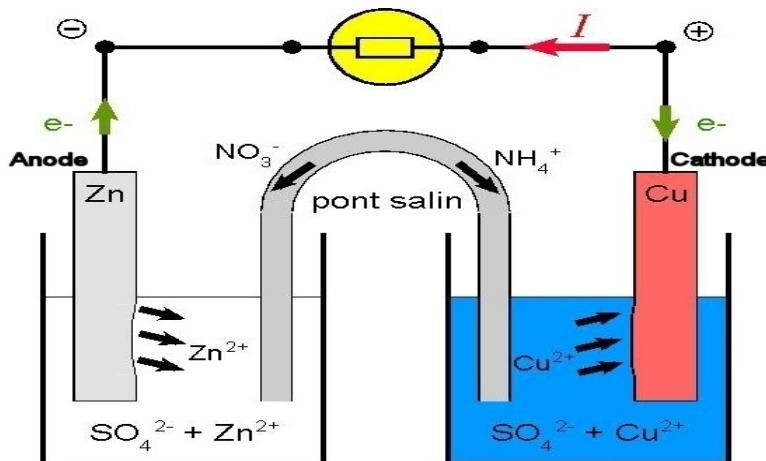
Une pile est constituée par deux demi-piles reliées par un **pont salin**.

- Une demi-pile est l'ensemble constitué d'un métal plongeant dans une solution contenant son cation conjugué. Les deux métaux sont appelés électrodes et constituent les pôles de la pile. Elles font donc référence chacune à **un couple oxydo-réducteur** $\text{Mn}^+ \text{(aq)}/\text{M(s)}$.
- Un pont salin : il permet d'assurer la fermeture du circuit électrique, le déplacement de porteurs de charges et la neutralité de chaque électrolyte. Il n'intervient en rien dans l'équation de la réaction qui fournit l'énergie.

2. Exemple "pile Daniell" :

- La pile est constituée de deux compartiments dont l'un contient une solution de sulfate de zinc ($\text{Zn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$) dans laquelle est immergée une plaque de zinc métallique (Anode). L'autre compartiment de la pile contient une solution de sulfate de cuivre ($\text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$) dans laquelle baigne une plaque métallique de cuivre (Cathode).
- Les deux solutions sont reliées par un **pont salin** (solution de **chlorure de potassium** KCl ou de **nitrate de potassium** KNO_3 qui sert à équilibrer les charges).
- La pile Daniell est constituée de deux demi-piles constituée par les deux couples $\text{Cu}^{2+ \text{(aq)}}/\text{Cu}_{\text{(s)}}$ et $\text{Zn}^{2+ \text{(aq)}}/\text{Zn}_{\text{(s)}}$
- L'aiguille de l'ampèremètre (ou du voltmètre) dévie : le courant électrique passe alors de la plaque de cuivre Cu vers la plaque de zinc Zn

Représentation de la pile et information sur le circuit



- Le sens du courant électrique est de l'électrode Cuivre vers l'électrode zinc
- Les électrons circulent, dans le circuit électrique extérieur, de l'électrode zinc vers l'électrode Cuivre
- Les ions, dans les électrolytes, assurent le transport du courant
- La solution de sulfate de zinc s'enrichit en ions zinc Zn^{2+} , alors pour compenser cet excès de charge positive, des ions négatifs du pont salin passent dans cette solution.
- La solution de sulfate de cuivre II s'appauvrit en ions cuivre Cu^{2+} , pour compenser ce défaut de charge positive, des ions positifs du pont salin passent dans cette solution.

Cette double migration des ions du pont salin assure le passage du courant entre les deux demi-piles.

Transformation

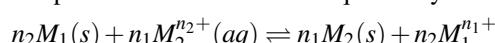
- Des électrons sont cédés par l'électrode de Zinc : $\text{Zn(s)} \rightleftharpoons \text{Zn}^{2+ \text{(aq)}} + 2e^-$
- Des électrons sont captés par la solution ionique d'ions cuivre II : $\text{Cu}^{2+ \text{(aq)}} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Cu(s)}$
- L'équation bilan est alors : $\text{Cu}^{2+ \text{(aq)}} + \text{Zn(s)} \rightleftharpoons \text{Cu(s)} + \text{Zn}^{2+ \text{(aq)}}$

Représentation conventionnelle de la pile



NB :

Au cours de fonctionnement d'une pile, il se produit une réaction chimique d'oxydoréduction d'équation chimique :



On schématisera une pile conventionnellement par : $\ominus M_1/M_1^{n_1+} // M_2^{n_2+}/M_2 \oplus$ On l'appelle **le schéma conventionnel**

3. Quantité d'électricité fournie :

Au cours d'une durée de fonctionnement d'une pile Δt , Le circuit extérieur du pile est traversé par un courant électrique continu I .

On appelle Q , la quantité d'électricité qui traverse le circuit pendant cette durée, est donnée par la relation suivante : $Q = N \times |e|$

Avec N est le nombre des électrons qui traverse le circuit pendant cette durée et e la charge élémentaire $|e| = 1,6 \times 10^{-19} C$

$1F = 1N_A \cdot e = 96500C \cdot mol^{-1} = 9.65 \times 10^4 C \cdot mol^{-1}$; Quantité de matière d'une mole d'électron

$$n(e) = \frac{N}{N_A} = \frac{Q}{N_A \cdot e} = \frac{Q}{F} = \frac{I \Delta t}{F}$$
 : la quantité de matière des électrons échangés

avec :

$n(e)$: la quantité de matière d'électrons échangés en moles (mol)

$Q = I \cdot \Delta t = N \cdot e = n(e) \cdot F$: la quantité d'électricité en Coulomb (C)

I : l'intensité du courant en ampère (A)

Δt : le temps de transfert des électrons en seconde (s)

N : Le nombre d'électrons traversant une portion de circuit pendant Δt

NB :

Lorsque la pile :

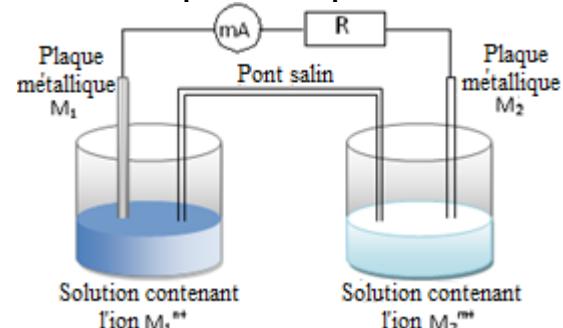
- **Débité**, le système chimique est hors équilibre $Q_r \neq K$,
- **Est usée** correspond à l'état d'équilibre $Q_r = K$, il ne se produit plus de réaction aux électrodes.

L'intensité du courant est alors nulle.

** Comment déterminer la polarité d'une pile

- **Anode** : est l'électrode qui est le siège de l'**oxydation** et constitue le **pôle négatif (-)** de la pile.
- **Cathode** : est l'électrode qui est le siège de la **réduction** et constitue le **pôle positif (+)** de la pile

Représentation d'une pile et le compléter



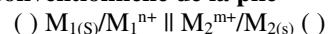
Information du circuit

- Sens du courant électrique
- Pole positif du pôle négatif
- Sens de déplacement du courant
- Sens de déplacement des porteurs de charges
 - Les électrons dans le circuit extérieur
 - Les ions positifs et négatifs dans les solutions et le pont salin

Transformation chimique

- Le réactif ou produit : M_1^{n+}/M_1 et M_2^{m+}/M_2
- Ecrire les demi-équations redox
- En déduire l'équation bilan

Représentation conventionnelle de la pile



INFORMATION

L'information peut être relative :

Au Circuit

- Sens du courant
- Sens des électrons
- Pole positif ou pole négatif (COM)
- Sens de déplacement des ions

A un Réactif

- Réagit
- Diminue
- S'oxyde
- Se réduit
- Disparition
- Dégradation

A un Produit

- Se produit ou Production
- Dépôt de
- Apparaît ou Apparition
- Augmentation
- Dégagement

A la Prévision de l'évolution

- Comparer K et Q_r
- $K > Q_r$: Evolution dans le sens direct
- $K < Q_r$: Evolution dans le sens indirect