

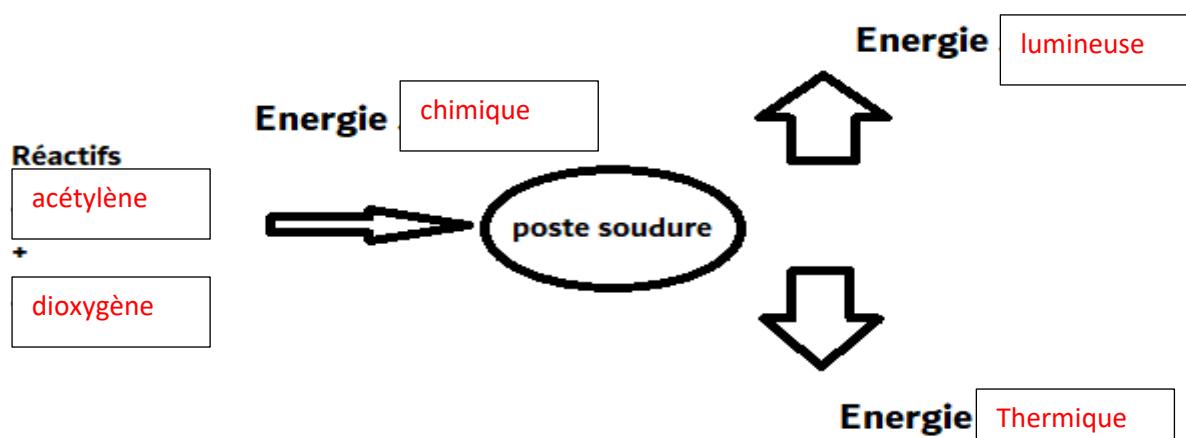
## CORRECTION FEUILLE D'EXERCICES – Ch5.L'énergie chimique

**Exercice 01 :**

- L'énergie chimique est contenue dans la matière. L'unité légale est le joule (J).
- Elle peut être convertie lors de transformations chimiques en :
  - énergie cinétique
  - énergie thermique
  - énergie lumineuse
- Une pile électrochimique est constituée de deux métaux différents plongés dans un électrolyte.
- Dans une pile, l'énergie mise en jeu provient d'une transformation chimique. Lorsque la pile fonctionne, l'énergie chimique initialement contenue dans les réactifs est convertie en énergie électrique et thermique.
- Les électrons libres de se déplacer sont responsables de la conduction électrique dans les solides.
- Ils se déplacent donc dans le sens inverse du courant conventionnel, c'est-à-dire de la borne négative vers la borne positive.

**Exercice 02 :**

Un poste à soudure utilise la combustion de l'acétylène dans le dioxygène de l'air. Complète le diagramme énergétique ci-dessous :

**Exercice 03 :****1. Que faut-il pour réaliser une pile ?**

Il faut deux métaux plongés dans un électrolyte (solution ionique).

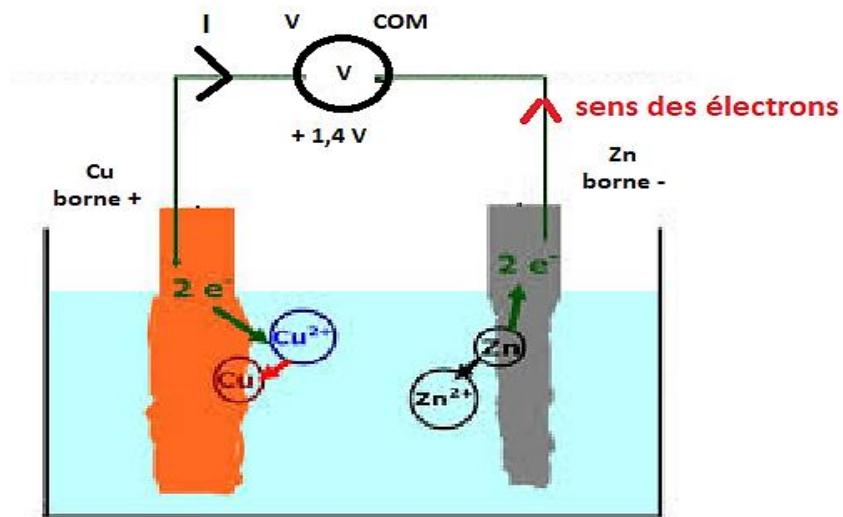
**2. Explique le fonctionnement d'une pile composée d'une lame de zinc et d'une lame de cuivre plongées dans une solution de sulfate de cuivre.**

Lorsqu'on plonge une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre et qu'on relie un circuit, on observe que le courant circule du cuivre vers le zinc donc le cuivre correspond à la borne positive et le zinc à la borne négative : du zinc et des ions cuivre disparaissent et des ions zinc et du cuivre sont formés.

**CORRECTION FEUILLE D'EXERCICES – Ch5.L'énergie chimique**

**3. Faire le schéma associé à cette pile en faisant apparaître :**

- les différents ions et leurs mouvements
- les électrons libres
- les bornes + et -
- le sens conventionnel du coutant I
- le sens des électrons



**4. Ecrire l'équation de la réaction chimique.**



**5. Quelle borne est consommée ?**

C'est celle en zinc.

**6. Qui est responsable de la conduction électrique dans les fils ? dans la solution ?**

Les électrons libres de se déplacer sont responsables de la conduction électrique dans les solides.

La conduction dans la solution est assurée par le mouvement des ions.

Ce document PDF gratuit à imprimer est issu de la page :

- [Exercices 11eme Harmos 11e C.O Physique - Chimie : L'énergie chimique - PDF à imprimer](#)

Le lien ci-dessous vous permet de télécharger cet exercice avec un énoncé vierge

- [L'énergie chimique - Exercices avec les corrections : 11ème Harmos](#)

Découvrez d'autres exercices en : [11eme Harmos 11e C.O Physique - Chimie : L'énergie chimique](#)

- [Quelques conversions de l'énergie chimique - Activité documentaire avec les corrections : 11ème Harmos](#)
- [Fabrication d'une pile - Activité documentaire avec les corrections : 11ème Harmos](#)

Les exercices des catégories suivantes pourraient également vous intéresser :

- [Exercices 11eme Harmos 11e C.O Physique - Chimie : Chimie - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 11eme Harmos 11e C.O Physique - Chimie : L'électricité - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 11eme Harmos 11e C.O Physique - Chimie : Mécanique - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 11eme Harmos 11e C.O Physique - Chimie : Acides-Bases - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 11eme Harmos 11e C.O Physique - Chimie : Gravitation universelle et poids - PDF à imprimer](#)

Besoin d'approfondir en : [11eme Harmos 11e C.O Physique - Chimie : L'énergie chimique](#)

- [Cours 11eme Harmos 11e C.O Physique - Chimie : L'énergie chimique](#)
- [Séquence / Fiche de prep 11eme Harmos 11e C.O Physique - Chimie : L'énergie chimique](#)