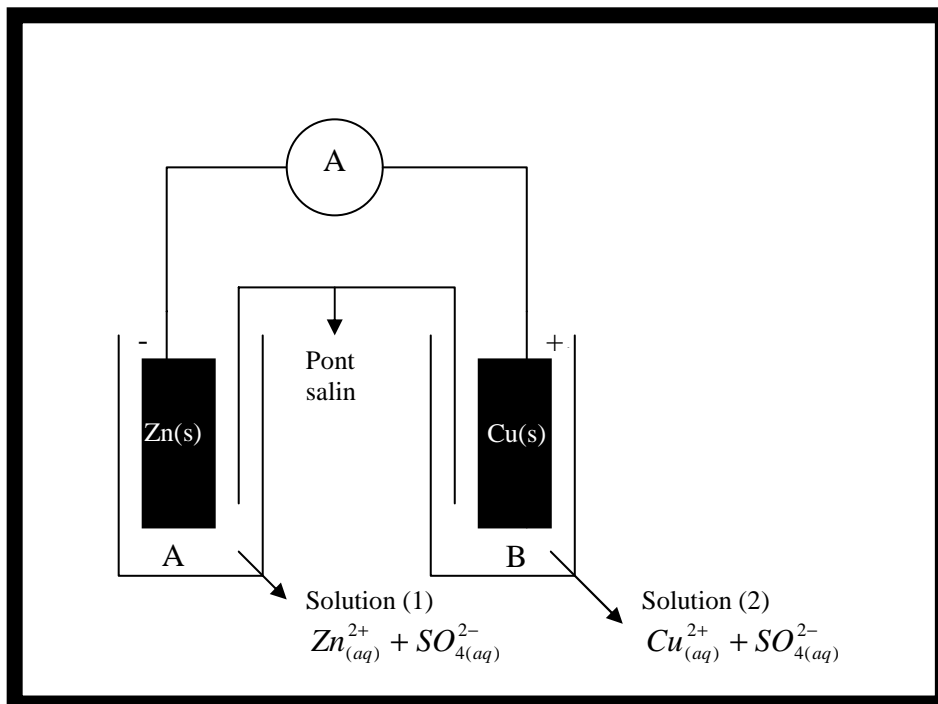


## Billet n° 11

Une pile est un générateur qui doit son fonctionnement au transfert indirect et spontané d'électrons d'un réducteur vers un oxydant, par l'intermédiaire d'un circuit extérieur.

La réaction d'oxydoréduction qui a ainsi lieu permet de stocker de l'énergie sous forme chimique. Celle-ci est alors restituée spontanément et irréversiblement au milieu extérieur sous la forme d'un courant électrique.



### Questions :

1. Comment s'appelle la pile ?
2. Comment s'appelle l'électrode où a lieu la réduction ?
3. Ecrivez la réaction qui a lieu à l'électrode A. Comment varie  $[Zn^{2+}_{(aq)}]$  ? S'agit-il d'une oxydation ou d'une réduction ?
4. L'électrode B est une anode ou une cathode ?
5. Le courant circule-t-il de A vers B ou l'inverse ?
6. Quel est le rôle du pont salin ?