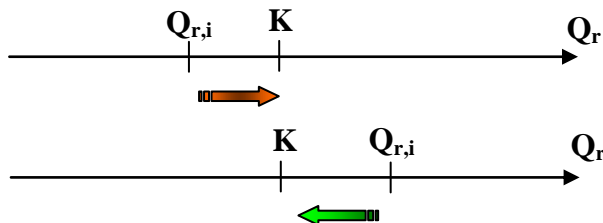


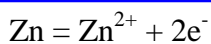
# EVOLUTION DES SYSTEMES CHIMIQUES

- Comparaison  $Q_{r,i}$  et  $K$  :  $A + B = C + D$

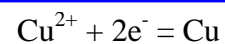
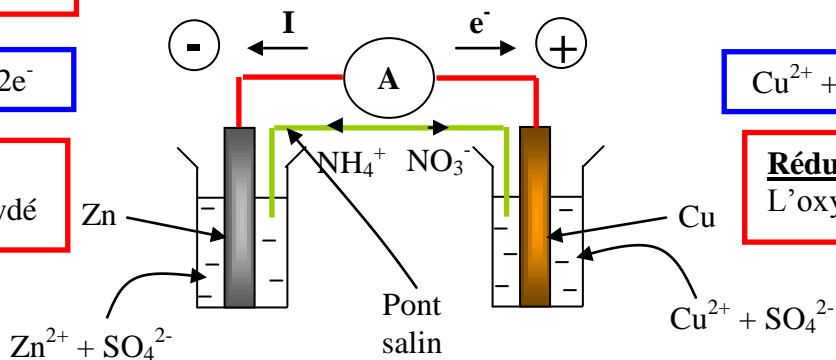


- Piles :  $Q = n_e \cdot F$  avec  $F$  (Faraday) = charge d'une mole d' $e^- = 96500 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$

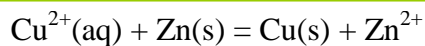
$$Q = I \cdot \Delta t$$



**Oxydation :**  
le réducteur (Zn) est oxydé



**Réduction :**  
L'oxydant ( $\text{Cu}^{2+}$ ) est réduit



- Electrolyseurs = piles fonctionnant à l'envers

