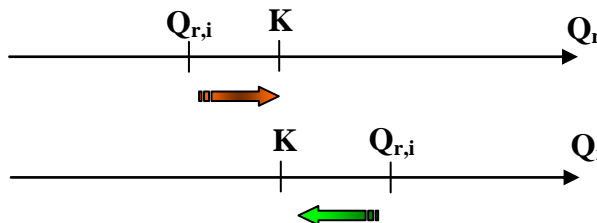


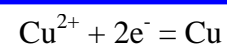
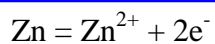
EVOLUTION DES SYSTEMES CHIMIQUES

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



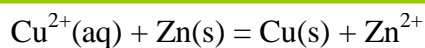
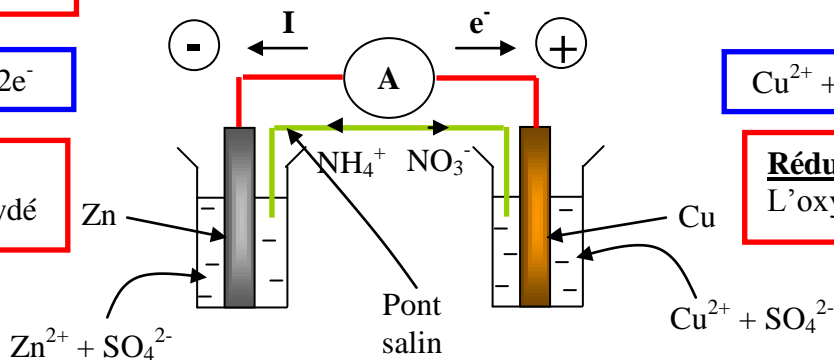
- Piles : $Q = n_e \cdot F$ avec F (Faraday) = charge d'une mole d' $e^- = 96500 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$

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



Oxydation :
le réducteur (Zn) est oxydé

Réduction :
L'oxydant (Cu^{2+}) est réduit



- Electrolyseurs = piles fonctionnant à l'envers

