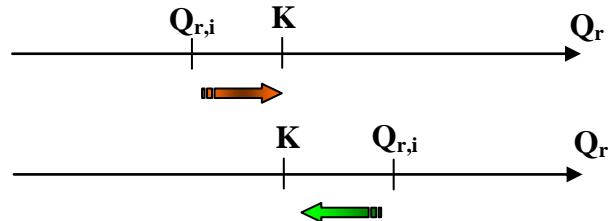


EVOLUTION DES SYSTEMES CHIMIQUES

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

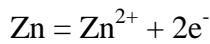


- Piles :

$$Q = n_{e^-} \cdot F$$

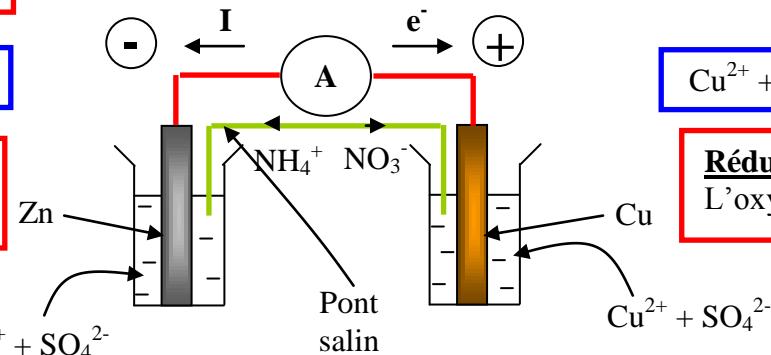
avec F (Faraday) = charge d'une mole d' e^- = $96500 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$

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



Oxydation :

le réducteur (Zn) est oxydé



- Electrolyseurs = piles fonctionnant à l'envers

