

Évolution forcée d'un système chimique

E. Machefer

10 janvier 2024

1 L'essentiel

1.1 Électrolyse

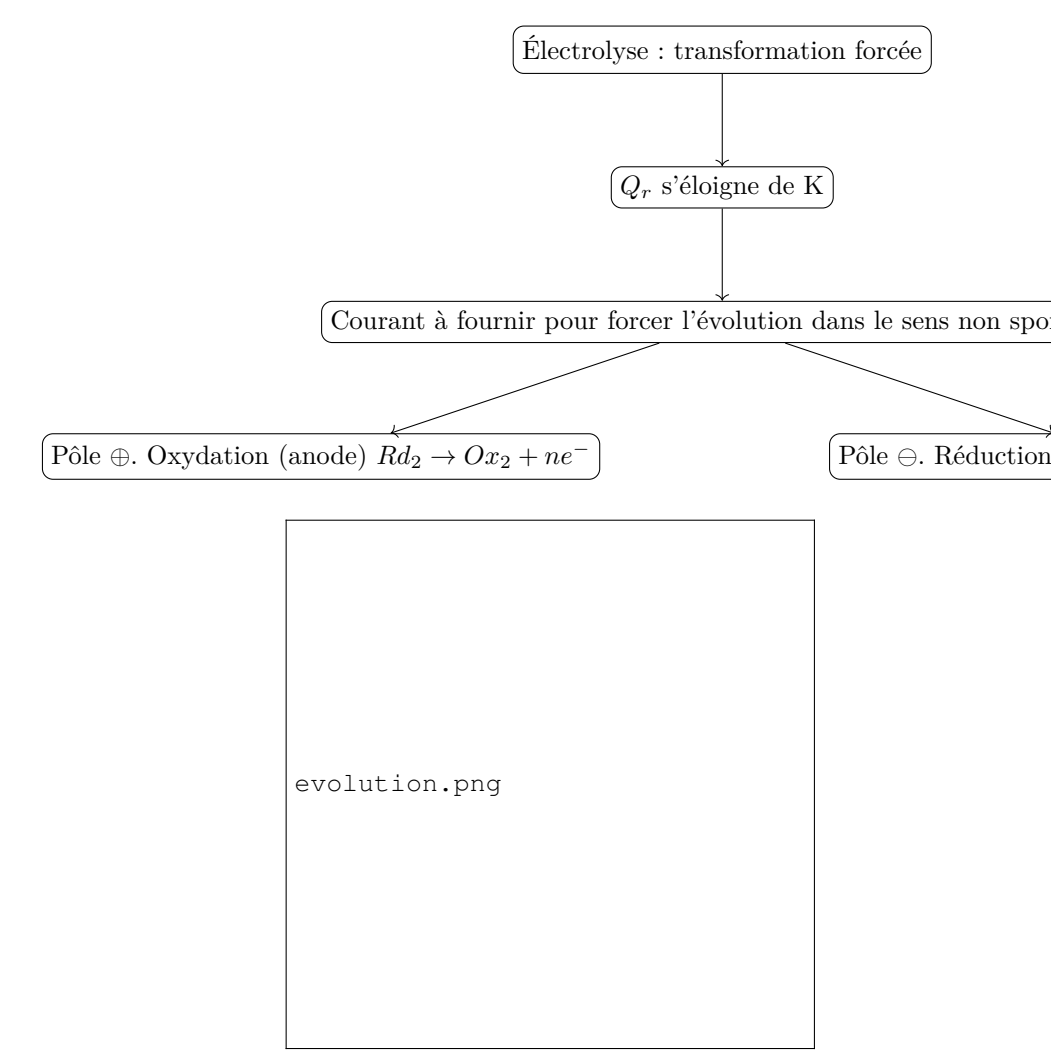


FIGURE 1 – Évolution forcée

1.2 Charge électrique traversant le circuit

Bilan électrique

$$Q = I \cdot \Delta t \quad (1)$$

avec Q en C, I en A et Δt en s.

Bilan chimique

$$Q = N(e^-) \cdot x_f \cdot F \quad (2)$$

avec Q en C, $N(e^-)$ nombre d'électrons échangés, x_f l'avancement final et F la constante de Faraday ($9.65 \times 10^4 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$)

1.3 Stockage et conversion

