

Oxydoréduction

✓ *Formule de Nernst*

$$\begin{aligned} E &= E_0 + \frac{R}{n} \frac{T}{\mathcal{F}} \cdot \ln \left(\frac{a(Ox)^\alpha}{a(Red)^\beta} \right) \\ &= E_0 + \frac{0,06}{n} \cdot \log \left(\frac{a(Ox)^\alpha}{a(Red)^\beta} \right) \end{aligned}$$

✓ *Enthalpie libre standard de réaction*

$$\Delta_r G^\circ = -n_+ \cdot n_- \cdot \mathcal{F} \cdot E^\circ$$