

Formule de Nernst

On s'intéresse à la réaction $\alpha Ox + xH^+ + ne^- \rightleftharpoons \beta Red$.

On note $E^\circ = E_{Ox/Red}^\circ$.

Alors les activités à l'équilibre vérifient :

$$E = E^\circ + \frac{U}{n} \log \left(\frac{h^x(Ox)^\alpha}{(Red)^\beta} \right)$$