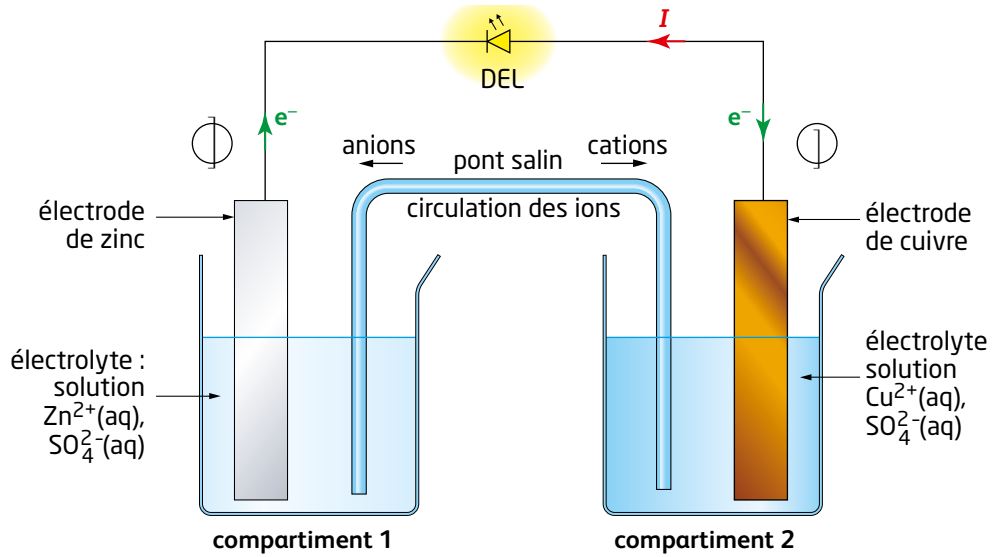


Étudier des couples d'oxydoréduction

Fonctionnement d'une pile cuivre-zinc



couple oxydant / réducteur	Zn ²⁺ (aq) / Zn(s)	Cu ²⁺ (aq) / Cu(s)
électrons	produits	consommés
demi-équation redox	Zn(s)] Zn ²⁺ (aq)] 2 e ⁻	Cu ²⁺ (aq)] 2 e ⁻] Cu(s)
équation de réaction	Zn(s)] Cu ²⁺ (aq) → Zn ²⁺ (aq)] Cu(s)	

L'équation de la réaction est obtenue en combinant les demi-équations redox de manière à ce que les électrons n'apparaissent pas.