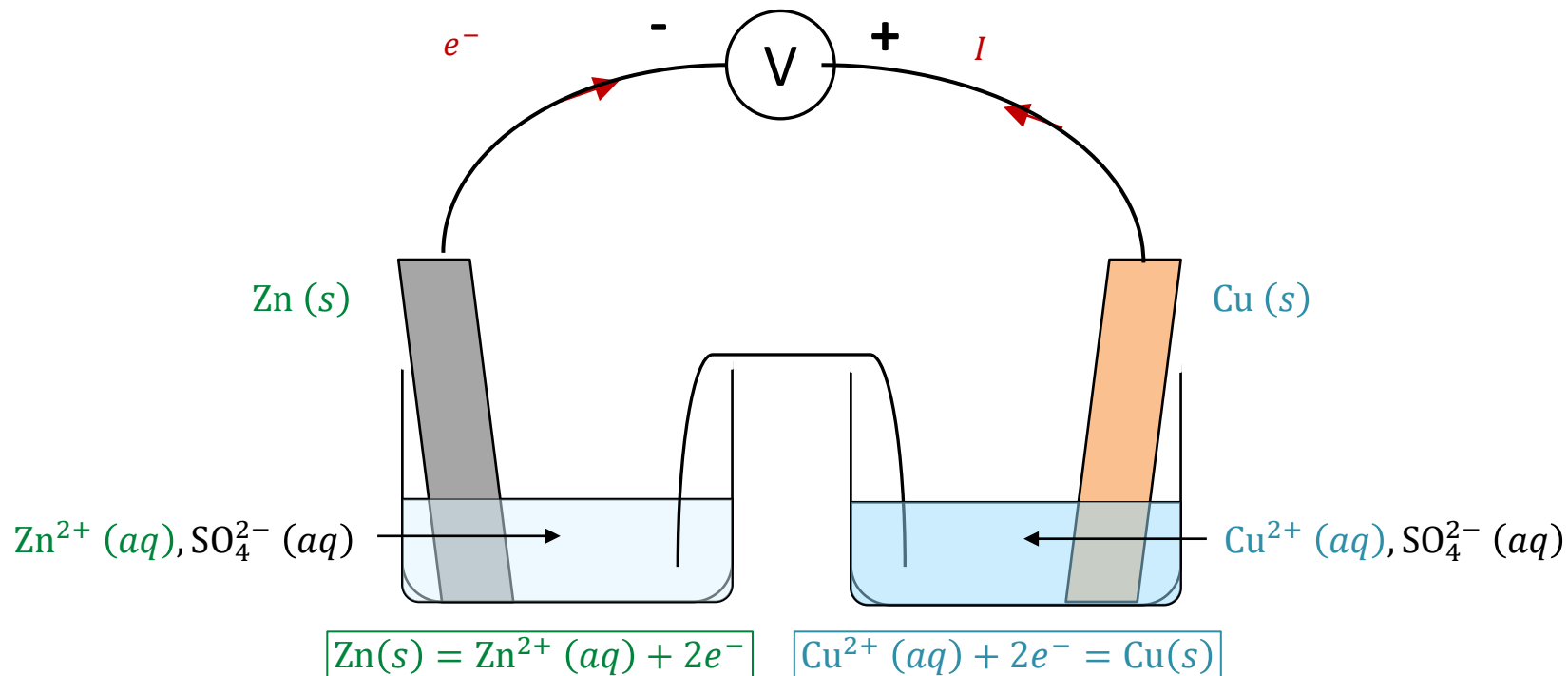


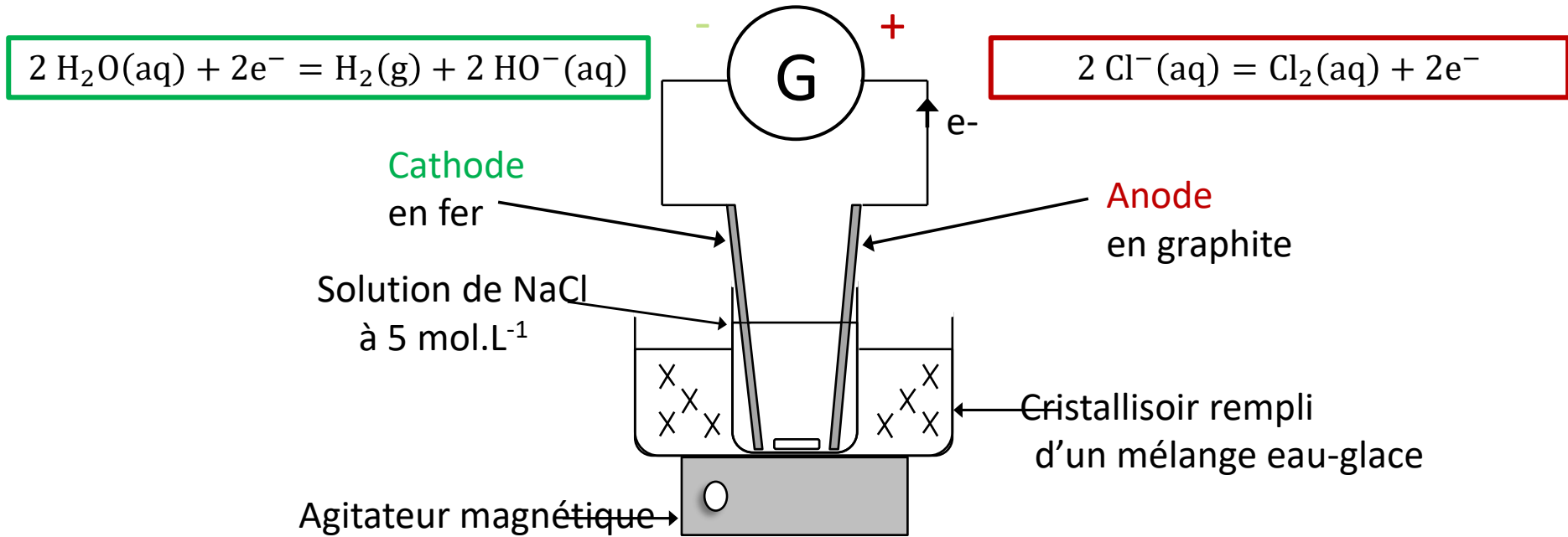
Conversion réciproque d'énergie électrique en énergie chimique

Agrégation

Pile Daniell



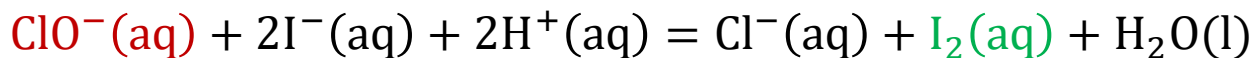
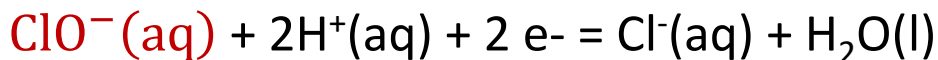
Électrosynthèse de l'eau de Javel



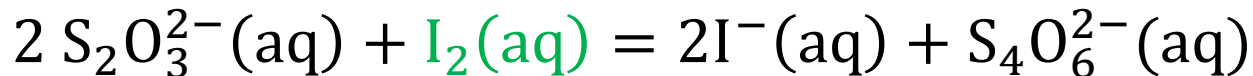
Dosage de l'eau de Javel

Titrage indirect :

(1) Ajout de KI en excès :



(2) Titrage de I_2 par $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}(\text{aq})$:



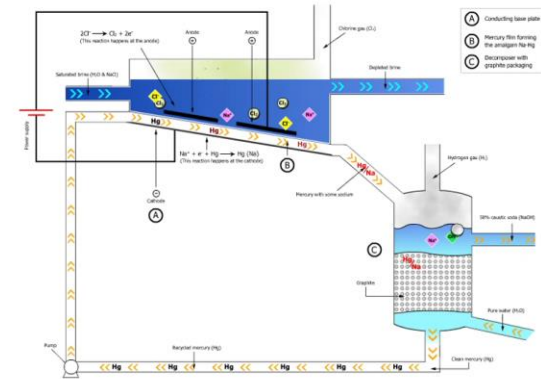
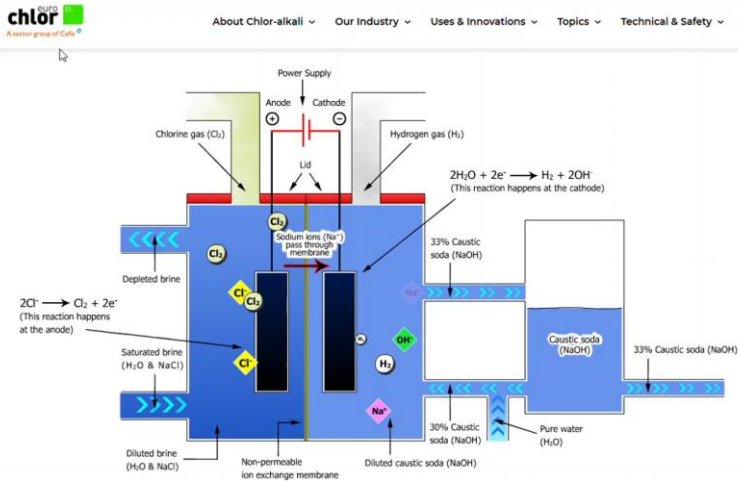
(3) À l'équivalence :

$$n(\text{I}_2) = \frac{n(\text{S}_2\text{O}_3^{2-})}{2} = \frac{[\text{S}_2\text{O}_3^{2-}] V_{eq}}{2} = n(\text{ClO}^-)_{\text{titré}}$$

Synthèse industrielle

Cellule à membrane

Cellule à mercure



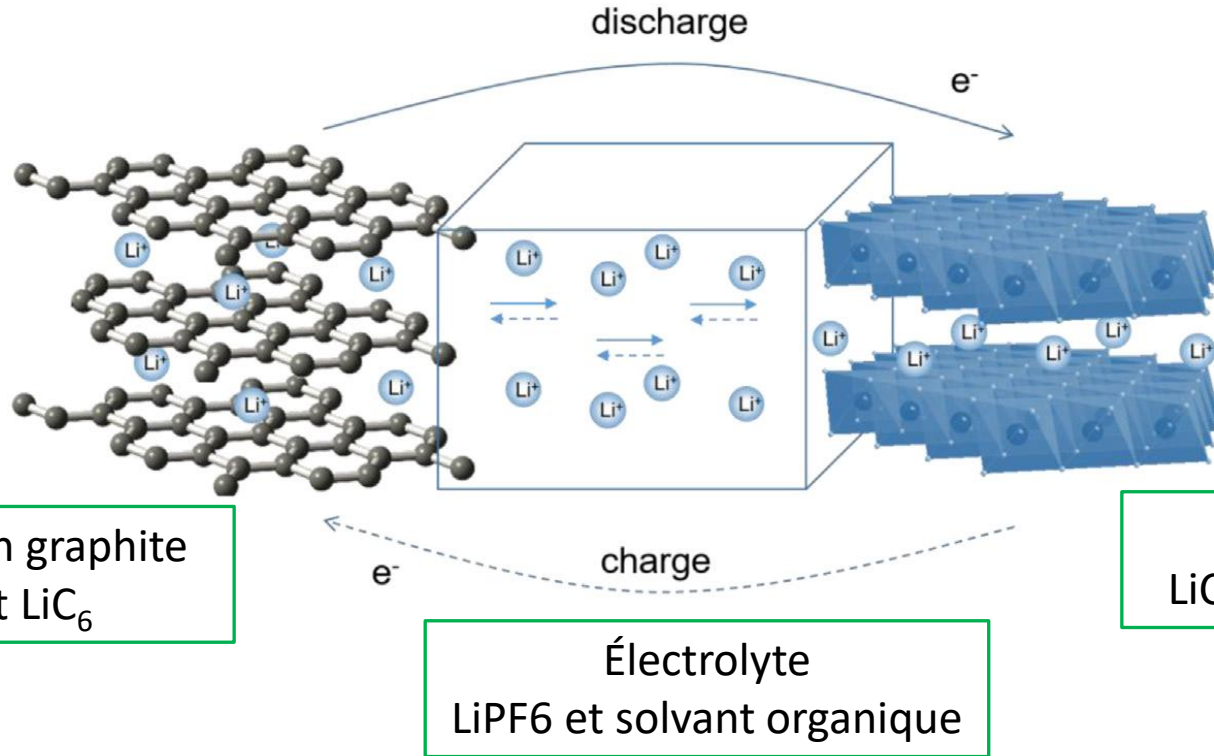
<https://www.eurochlor.org/about-chlor-alkali/how-are-chlorine-and-caustic-soda-made/membrane-cell-process/>

Processus de synthèse industriels

Processus	Avantages	Inconvénients	Production en Europe (%)
Cellule à mercure	Dichlore de haute pureté Soude concentrée	Consommation énergétique élevée Utilisation de mercure	0
Cellule à membrane	Séparation des produits Consommation énergétique modérée	Nécessite une purification du dichlore	85
Autres			5

<https://www.eurochlor.org/about-chlor-alkali/how-are-chlorine-and-caustic-soda-made/membrane-cell-process/>

Accumulateur Li-ion



Merci
