Synthèses inorganique

Eau de Javel





HYPOCHLORITE DE SODIUM EN SOLUTION ≥ 5 % CL ACTIF

Danger

H314 - Provoque des brûlures de la peau et des lésions oculaires graves

H400 - Très toxique pour les organismes aquatiques

EUH 031 - Au contact d'un acide, dégage un gaz toxique

Nota : Les conseils de prudence P sont sélectionnés selon les critères de l'annexe 1 du réglement

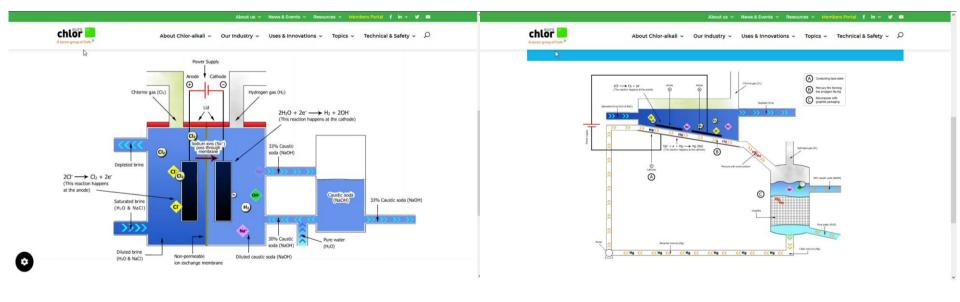
CE n° 1272/2008.

231-668-3

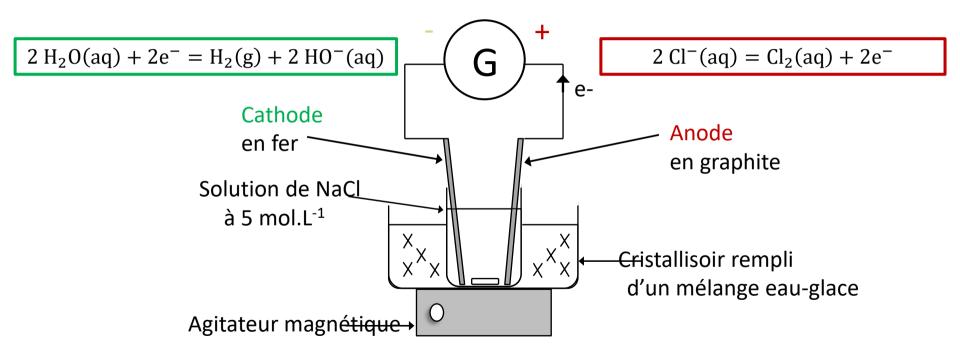
Synthèse industrielle

Cellule à membrane

Cellule à mercure



Électrosynthèse de l'eau de Javel



Dosage de l'eau de Javel

<u>Titrage indirect:</u>

(1) Ajout de KI en excès:

$$ClO^{-}(aq) + 2H^{+}(aq) + 2 e^{-} = Cl^{-}(aq) + H_{2}O(l)$$

 $l^{-}(aq) = I_{2}(aq) + 2e^{-}$

$$Clo^{-}(aq) + 2I^{-}(aq) + 2H^{+}(aq) = Cl^{-}(aq) + I_{2}(aq) + H_{2}O(l)$$

(2) Titrage de I_2 par $S_2O_3^{2-}(aq)$:

$$2 S_2 O_3^{2-}(aq) + I_2(aq) = 2I^-(aq) + S_4 O_6^{2-}(aq)$$

(3) À l'équivalence :

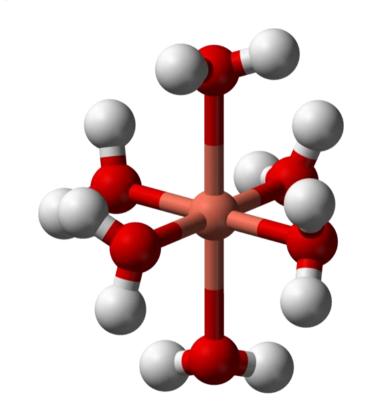
$$n(I_2) = \frac{n(S_2O_3^{2-})}{2} = \frac{[S_2O_3^{2-}] V_{eq}}{2} = n(ClO^-)_{titré}$$

Exemples de complexes

• Nom : $[Cu(H_2O)_6]^{2+}$

• Atome central: Cu

• Ligand : H₂O

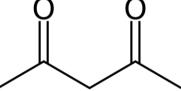


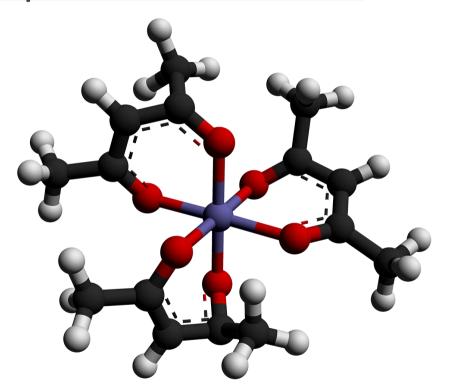
Exemples de complexes

Nom : [Fe(acac)₃]

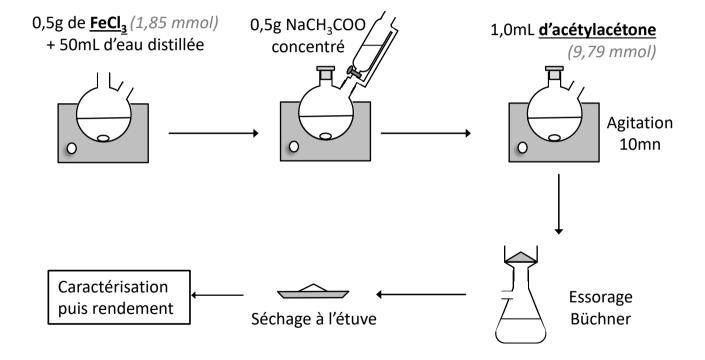
• Atome central: Fe

• Ligand :





Synthèse de $[Fe(acac)_3] = Fe(C_5H_7O_2)_3$



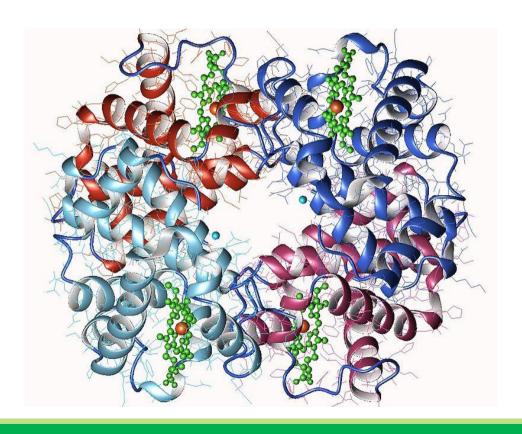
Calcule du rendement

	Fe(Cl) ₃ (s)) +	$-3C_5H_8O_2(I) =$	= $Fe(C_5H_7O_2)_3(s)$	+	3 Cl ⁻ (aq)	+	3H ⁺ (aq)
t=0	n _o	n_1	0		0		0
t=t _{eq}	n0-ξ	3 ξ	$n_3 = \xi$		3ξ		3ξ

- Réactif limitant : Fe(Cl)₃(s)
- Avancement maximal : $n^{th\acute{e}o}(Fe(C_5H_7O_2)_3) = 1,85 \text{ mmol}$

$$\rho = \frac{n^{exp}(\operatorname{Fe}(C_5H_7O_2)_3)}{n^{th\acute{e}o}(\operatorname{Fe}(C_5H_7O_2)_3)}$$

L'Hémoglobine



Hème et transport du dioxygène

Merci