

# Synthèse par électrolyse de l'eau de Javel

Annabelle Peyronnet

31 mai 2022

Manip possibles : montage à 3 électrode, électrolyse, dosage

**Biblio** : Cachau rédox p.337

## 1 Protocole et théorie détaillée

**Sécurité** ok

**Préparation des solutions** NaCl prélever précisément pour savoir la quantité si on veut le rendement de l'électrolyse (on dose selon le protocole écrit dans oxydation du menthol en menthone par de l'eau de javel issu du porteu de buchère)

**Tracé des courbes i/E avec un montage à 3 électrodes** montage à 3 électrodes, justification des valeurs prises avec les courbes i/E et les potentiels standardts.

**Dosage** Réaliser le dosage si on veut le rendement de l'électrolyse

## 2 Questions typiques

**Conditions opératoires**

- courbes i/E et cachau redox à lire
- dégagement gazeux ? dihydrogène, si pas dégazé possiblement dioxygène aussi diminue rendement faradique

**eau de Javel**

- on fabrique l'eau de Javel à partir de soude et de dichlore
- l'eau de Javel est une solution oxydante et basique utilisé comme nettoyeur ménager, l'espèce active est  $\text{ClO}^-$