### **Questions possibles**

## Oxydation à l'anode pour une électrolyse. Et pour une pile ?

Aussi, l'anode est toujours le lieu de l'oxydation. Ce qui change c'est le signe associé à cette électrode (plus ou moins). Pour une Pile, le Plus est associé à la Cathode

### Intérêt de la production de dichlore ?

Production d'acide chlorhydrique Sert à la création de liaison C-Cl. A servi de gaz militaire pendant la première guerre mondiale.

### Signification de PVC?

Polychlorure de vinyle.

## Pourquoi il y a dismutation du dichlore?

Il faut regarder le diagramme E-pH du dichlore.

1,56 HClO ClO ClO ClO PH

On obtient ce diagramme en regardant les réactions d'oxydoréduction et acido-basique.

## Pourquoi faut-il faire une électrolyse pour réaliser la synthèse de la Javel ?

Il faut regarder les courbes intensité-potentiels

## Comment peut-on caractériser un complexe ?

Par spectrophotométrie UV-Visible

#### Nom des structures dans l'hémoglobine? Porphyrine

À quelle grande classe de composé appartient de l'hémoglobine ? Il s'agit d'une protéine

# Dans la définition des complexes : qu'entendez-vous par métal ?

Élément du bloc d

## Classer les ligands en fonction de leurs propriétés.

Ligands apportent les électrons (ligands X, sigma donneur)

### Quelle est la fonction chimique dans le ligand oxalate?

Carboxylate

Pourquoi ça s'appelle « eau de Javel » : développé dans la ville de Javel

## Différence entre les antiseptiques de l'eau de Javel et le désinfectant pour les surfaces ?

Les antiseptiques sont utilisés pour le traitement des plaies de surface pour l'homme. Les désinfectants sont utilisés pour nettoyer les surfaces...

# Justifier le 2 dans le rendement théorique de l'électrosynthèse de l'eau de Javel.

Nombre d'électrons échangés

# Dans le cas d'un dosage iodométrique est-ce le diiode qui soit coloré ?

Non il s'agit de 13<sup>-</sup>

Le triiodure est-il un complexe ? Oui mais non métallique

# Pourquoi les complexes sont-ils colorés ?

Il s'agit du paramètre de champ cristallin