

## ***PSI2. Cahier de textes.***

**Mardi 14 janvier.**

### **ΠΣΙ2. ch5 . Courbes intensité-potentiel.**

#### **III)Electrolyse.**

III.1)Principe.

III.2)Exemple.

III.3)NOTEZ LES ASPECTS GRAPHIQUES PILES ET ELECTROLYSES

III.4)Prévision de réactions.

#### **IV)Généralités sur les générateurs électrochimiques.**

##### **Caractéristiques des générateurs.**

a)fem ou tension à vide, grandeur positive.

b)Caractéristique courant-tension et évolution temporelle :

c)Rendement thermodynamique  $\eta$ .

d)capacité du générateur.

e)Comparaison des piles et des accu.

f)Exemple de l'accumulateur au Pb en milieu sulfurique (4mol/L).

##### **V)Notion sur la corrosion humide. Métal attaqué par l'eau ou le dioxygène dissous.**

V.1)Corrosion uniforme.

V.2)Notion de corrosion différentielle.

V.3)Protection du fer contre la corrosion.

Exemples de protection cathodique :

**Mercredi 15 janvier.**

**TD :** Exercices de chimie.

**COURS :**

*Fin exercices de chimie.*

#### **I)Ondes électromagnétiques dans un milieu linéaire transparent.**

1)Changement par rapport au vide.

2)vitesse de phase et indice optique.

3)Ecriture d'une OPPH dans un milieu d'indice n.

4)Liaison avec l'optique géométrique.

Lois de la réflexion et de la réfraction.

#### **II)Proagation d'une onde dans un métal. Effet de peau.**

*PROPRIETES A CONNAÎTRE. SAVOIR REFAIRE.*

**Vendredi 17 janvier**

TP : 16 tp\_chimie\_01\_piles\_effets\_thermiques