**Introduction:**

File conducteur la pile Fer/Zinc

**Plan:**

1. **Transformation spontané : Pile**
   1. **Demi pile**

Demi pile def :

Exmple : …

* 1. **Réalisation d’une pile**

Super diapo

* 1. **Caractéristique d’une pile**

Tension à vide:

Pile charge = système hors équilibre (lors que le circuit est fermé

La tension à vide change avec la charge (permet de savoir si une pile est morte)

Duré de vie de vie de la pile ? d”epdnant de Q et de I

Capacité éléctrique de la pile : Q =F\*n(e-)\_echangé

Lien charge coruant et temps

Parler du Combe

Exp pile

1. **Transformation forcé :Électrolyse**
   1. **Electrolyse**

Transfomration forcé :

motag :

* 1. **Electrodeposition**

Rélalisation d’un electrodéposition

Conclure sur une ouverture de l’utilité de l’lectrodépositon et enfin sur laccumulateur par par l’electrolyse d’un pile pur la recharger

**Bibliographie:**

* Livre Terminal Physique chimie Hachette

**Expérience & Code:**

* Pile Daniel
* Electrodéposition Zinc sur Alu avec calcule de

**Question & Incontournable:**

* Quelle est la réponse à la vie ?