LC 27: CONVERSION RÉCIPROQUE D'ÉNERGIE ÉLECTRIQUE EN ÉNERGIE CHIMIQUE

17 juin 2019

Alexandre Klein & Julien Pollet

Niveau : CPGE

Commentaires du jury

Bibliographie

↗ *LC 27 2017*

→ le plan

Pré-requis

- Etat standard
- Potentiels thermodynamique
- Potentiel de nernst
- Activité

Table des matières

1	Rappel su l'électrochimie	2
1.1	Rappel et définition	2
1.2	Lien entre énergie chimique et électrique	2
1.3	Potentiel d'une électrode	2
2	De l'énergie chimique à électrique : pile de Daniell	2
2.1	Présentation de la pile	2
2.2	Réalisation expérimentale	2
3	Conversion réversible : l'accumulateur au plomb	2
3.1	Etat initial et première charge	2
3.2	Fonctionnement ultérieur	2
3.3	Détermination du rendement en courant et en énergie	2
4	Conclusion et Ouverture (Batterie voiture)	2

Introduction

1 Rappel su l'électrochimie

1.1 Rappel et définition

1.2 Lien entre énergie chimique et électrique

1.3 Potentiel d'une électrode

2 De l'énergie chimique à électrique : pile de Daniell

2.1 Présentation de la pile

2.2 Réalisation expérimentale

3 Conversion reversible : l'accumulateur au plomb

3.1 Etat initial et première charge

3.2 Fonctionnement ultérieur

3.3 Détermination du rendement en courant et en energie

4 Conclusion et Ouverture (Batterie voiture)