LC 20: APPLICATION DU PREMIER PRINCIPE DE LA THERMODYNAMIQUE À UNE RÉACTION CHIMIQUE

17 juin 2019

Alexandre Klein & Julien Pollet

Niveau : CPGE

Commentaires du jury

- nouvelle leçon !

Bibliographie

↗ *LC 20 2019*

→ un plan

Pré-requis

- Thermodynamique physique
- Schéma de Lewis
- Equation chimique

Table des matières

1 Premier principe en chimie	2
1.1 Enoncé et quelques rappels	2
1.2 Illustration d'une réaction exothermique	2
2 Détermination d'une enthalpie de transformation	2
2.1 Enthalpie standard de formation et cycle de Hess	2
2.2 Enthalpie standard de dissociation de liaison	2
2.3 Température de Flamme	2
3 Application à la calorimétrie	2
4 Conclusion et Ouverture	2

Introduction

1 Premier principe en chimie

pdf complémentaire : <https://melusine.eu.org/syracuse/immae/mpsi/physique-chimie/thermodynamique/08.pdf>

1.1 Enoncé et quelques rappels

1.2 Illustration d'une réaction exothermique

2 Détermination d'une enthalpie de transformation

2.1 Enthalpie standard de formation et cycle de Hess

2.2 Enthalpie standard de dissociation de liaison

2.3 Température de Flamme

3 Application à la calorimétrie

dosage de la première acidité de l'acide phosphorique par la soude

4 Conclusion et Ouverture