



UE spécifique pharmacie

### Présentation du cours de thermochimie

Pierre-Alexis GAUCHARD Agrégé de chimie, Docteur ès sciences







### Objectifs de la thermochimie

Prévoir l'évolution d'un système chimique.

♦ Peut-il évoluer ?

Si le système chimique évolue :

- ♦ la réaction est-elle limitée ; peut-elle être considérée comme totale/nulle?

Un système chimique à l'équilibre :

- ♦ Si oui, quelle est sa réponse?

Savoir décrire un système lors de son évolution

 $\diamond$ avancement  $\xi$  et avancement volumique x

Apprendre à discuter des échanges d'énergie associés à une réaction chimique.

Savoir déterminer l'état final du système.

 $\Leftrightarrow$  expliciter avec  $\xi_{\infty}$  ou  $x_{\infty}$  la condition  $(Q_r)_{\infty} = K^0$  (relation liée aux échanges d'énergie)

Pouvoir discuter des déplacements d'équilibre

 $\Leftrightarrow$  Étudier l'effet des perturbations sur  $(Q_r)_{\infty} = K^0$  (ou sur G)

### Organisation

#### 7 chapitres

Ch 1. Thermodynamique appliquée

Ch2. Grandeurs standard de réaction

Ch3. Evolution et équilibre d'un système chimique

Ch4. Déplacements d'équilibre

Ch5. Thermochimie des solutions aqueuses

Ch6. Exercices sur les systèmes gazeux

Ch7. Exercices sur les solutions aqueuses

Épreuve du concours : formulaire

## Pré-requis

Un certain nombre de notions des chapitres 6 (généralités sur les solutions aqueuses), 7 (équilibres acides-bases) et 8 (équilibres d'oxydo-réduction) du cours de chimie physique de l'UE1 seront reprises et complétées.

Applications numériques sans calculatrice : savoir manipuler les logarithmes décimaux et les puissances de 10

$$x = log y \qquad \leftrightarrow \qquad y = 10^{x}$$
 $x = -log y \qquad \leftrightarrow \qquad y = 10^{-x}$ 

$$log (a \times b) = log a + log b$$
  
 $log (a/b) = log a - log b$ 

$$10^{a} \times 10^{b} = 10^{(a+b)}$$

$$10^{a} / 10^{b} = 10^{(a-b)}$$

$$(10^{a})^{b} = 10^{a \times b}$$
(en particulier  $\sqrt{10^{a}} = (10^{a})^{1/2} = 10^{a/2}$ )

$$\log (10^{x}) = x$$

Et donc....

х	log x
0,001 (0,001 = 10 <sup>-3</sup> )	<b>– 3</b>
$0,01 (0,01 = 10^{-2})$	<b>-2</b>
$0,1 (0,1 = 10^{-1})$	<b>– 1</b>
1 (1 = 10°)	0
10 (10 = 10 <sup>1</sup> )	1
100 (100 = 102)	2
$1000 (1000 = 10^3)$	3







# Mentions légales

L'ensemble de ce document relève des législations française et internationale sur le droit d'auteur et la propriété intellectuelle. Tous les droits de reproduction de tout ou partie sont réservés pour les textes ainsi que pour l'ensemble des documents iconographiques, photographiques, vidéos et sonores.

Ce document est interdit à la vente ou à la location. Sa diffusion, duplication, mise à disposition du public (sous quelque forme ou support que ce soit), mise en réseau, partielles ou totales, sont strictement réservées à l'Université Grenoble Alpes (UGA).

L'utilisation de ce document est strictement réservée à l'usage privé des étudiants inscrits en Première Année Commune aux Etudes de Santé (PACES) à l'Université Grenoble Alpes, et non destinée à une utilisation collective, gratuite ou payante.

