

Chimie - Sciences de base - UAA 6 - Troisième degré

Les équilibres chimiques

Compétences à développer

- Prévoir le sens d'évolution d'une réaction réversible

Processus

Appliquer

- Utiliser une table des constantes d'équilibre pour distinguer une réaction complète d'une réaction limitée à un équilibre
- Calculer la constante d'équilibre K_c associée à une transformation chimique.
- Calculer une concentration molaire
- Prévoir la concentration d'une espèce chimique présente dans un milieu réactionnel en équilibre en utilisant la valeur de la constante d'équilibre K_c
- Prévoir le sens spontané d'évolution suite à une perturbation (incluant des variations de pression, de concentration ou de température) d'une

Transférer

- Expliquer l'évolution d'une situation concrète sur base du principe de Le Châtelier (par exemple : caisson hyperbare, stages en altitude, ...).

Connaître

- A partir d'exemples, induire la loi de Le Châtelier.

réaction
initialement en
équilibre

Ressources

Prérequis

UAA 5 de chimie

Savoirs disciplinaires

- C_a et $[A]$
- K_c
- Loi de Guldberg et Waage
- Loi de Le Châtelier
- Réactions complète et limitée à un équilibre

Savoir-faire disciplinaires

- Extraire des informations dans une table de données thermodynamiques
- Utiliser une équation du 1er ou du 2ème degré pour résoudre un exercice d'équilibre chimique

Références

Source officielle : [décret du 4 décembre 2014 portant confirmation des compétences terminales et savoirs requis à l'issue de la section de transition des humanités générales et technologiques en mathématiques, en sciences de base et en sciences générales et des compétences terminales et savoirs communs à l'issue de la section de qualification des humanités techniques et professionnelles en formation scientifique, en français, en formation économique et sociale ainsi qu'en formation historique et géographique.](#)

From:
<https://dvillers.umons.ac.be/wiki/> - **Didier Villers, UMONS - wiki**

Permanent link:
<https://dvillers.umons.ac.be/wiki/teaching:uaa-chim-sb-06-equilibres-chimiques>

Last update: **2017/10/10 03:59**

