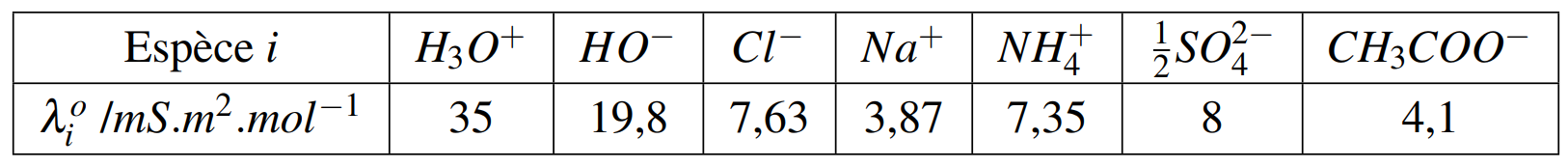
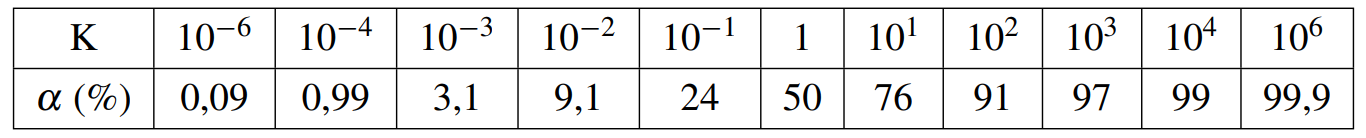
Méthodes chimie

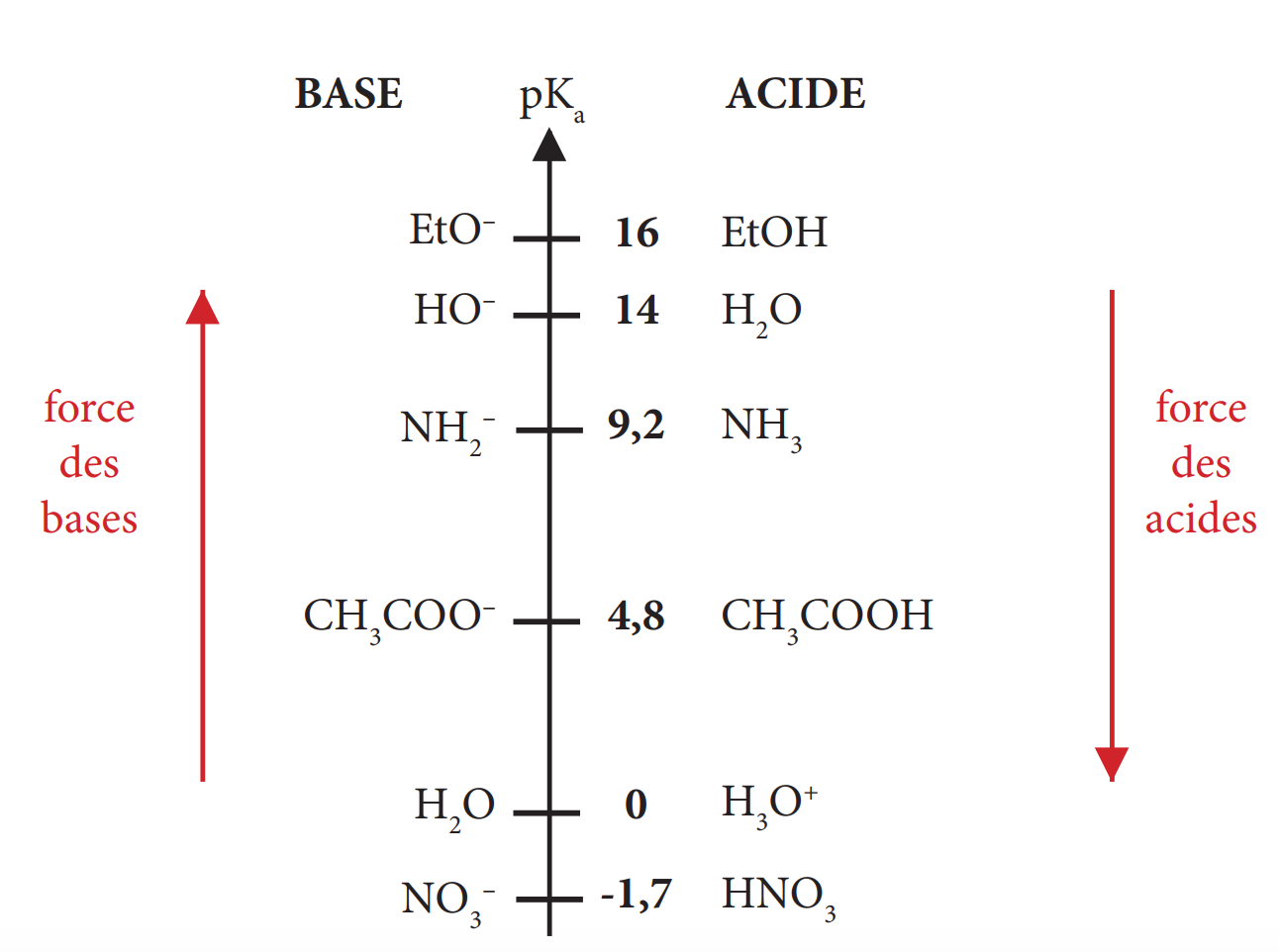
Astuces de la mort qui tue



Taux de conversion :



Couples classiques acido-basiques :



Chimie des solutions

* Pourcentage massique et masse soluté

mais

- si on a la densité de la solution finale :

- si on n’a pas la densité de la solution finale ?

on est obligé de faire des approximations !

ou alors on se résigne à déterminer expérimentalement la densité du mélange approximatif, puis on fait le mélange précis

* Relier le pourcentage massique d’un composé avec sa concentration massique sans approximation pour un mélange idéal ! (besoin de l’additivité des volumes )
* Loi d’action des masse (=condition d’équilibre)
* pH et concentration

acide fort

base forte

acide faible

base faible

ampholyte

acide faible et base conjuguée (relation d’Henderson)

* Oxydoréduction

﻿relation de Nernst

Remarque :

Cinétique

* Loi d’Arrhénius (énergie d’activation en )

Rq : théorie d'Eyring

Thermochimie

* Electrochimie

avec si les électrons sont cédés (oxydation)

si les électrons sont captés (réduction)

ex : sens ,

* Enthalpie libre de réaction
* Affinité
* Critère d’évolution ,
* Condition de stabilité d’un équilibre (si nulle, aller à l’ordre supérieur)

de façon équivalente :

* Relations de Kirchoff isobare
* Relation de Van’t Hoff
* Théorème des moments