

# Ma question de cours - Chapitre 21

## Equilibres acido-basiques en solutions aqueuses.

### Pour bien réussir ma question de cours à ma colle de chimie

- 1-Comment définit-t-on un acide, une base, un ampholyte ? Comment caractérise-t-on la force d'un acide dans l'eau ? Qu'appelle-t-on acide fort ? Acide faible ? Qu'en est-il de l'acide chlorhydrique, éthanoïque, de la soude, de la potasse, de l'ion hydrogénocarbonate, de l'ammoniac ?
- 2-Définir la notion de diagramme de prédominance à partir d'un couple acide faible/base faible AH/A<sup>-</sup> caractérisé par son pKa. A quelle sur le pH, une des deux formes est-elle négligeable devant l'autre ?
- 3-Comment prévoir simplement si une réaction acide base est thermodynamiquement favorisée ?
- 4-Définir une solution tampon. De quoi est-elle composée ? Comment peut-on la préparer ?