

# REPONSE PROFESSEUR HUMBERT (1)

## Question :

Bonjour Professeur,

Les P1 ont une question que nous voudrions vous poser:

Est-il pour vous important de faire la distinction entre association et dissociation en fonction de si l'on parle de bases ou d'acides?

Pour les P1, des acides se dissocient et des bases s'associent.

Mais, durant votre cours vous avez dit:

- " Les ions hydroxyles ne peuvent provenir que de la dissociation de bases" --> Les P1 diraient association et non dissociation.
- "Kb est surtout utile en cas de dissociation partielle" --> Idem, association car c'est une base?
- "Les constantes de dissociation Ka et Kb du couple acide/base conjugué sont donc liées" Kb n'est pas plutôt la constante d'association?

Nous pensons qu'il est possible d'utiliser les deux termes, que l'on soit dans le cas d'une base ou d'un acide:

Un acide se dissocie:  $AH = A^- + H^+$

Un acide s'associe:  $AH + OH^- = A^- + H_2O$

Une base se dissocie:  $B + H_2O = OH^- + BH^+$

Une base s'associe:  $B + H^+ = BH^+$

Qu'en pensez vous?

## Réponse :

« Je suis tout à fait d'accord avec votre analyse finale. On peut en effet dire association ou dissociation selon les diverses réactions possibles.

Par convenance et facilité, je dis dissociation dans mon cours et Kb est appelée constante de dissociation.

Parlez d'association dans certaines réactions ne peut être considéré comme faux, mais je ne le fais pas »

Bon du coup, ne vous prenez pas trop la tête avec ça, on trouve que le professeur a été assez clair pour le coup, mais si vous avez encore des incompréhensions ou des questions n'hésitez pas !

Bon courage !