

Acide base QCM (Bac 2001)

Q1

Réponse partielle, pour voir la vidéo [clique ici](#).

- a) Vrai
- b) Vrai
- c) Vrai
- d) Faux

Q2

Avant toute chose, la différence entre un acide et sa base conjuguée, dans la formule brute, c'est :

- 1) Un atome d'hydrogène !
- 2) Une charge positive en plus !

Dans un couple acide base, l'acide est écrit en premier, la base en second !

- a) FAUX ! L'acide H_3O^+ doit être écrit en premier.
- b) VRAI ! C'est un des couples de l'eau.
- c) FAUX ! Voir les règles énoncées ci-dessus.
- d) FAUX ! Voir les règles énoncées ci-dessus (on se répète).

Q3

Avant toute chose, connaître la formule liant le pH, le pKa, et les concentrations en acide et base conjuguée :

$$\text{pH} = \text{pKa} + \log \frac{[\text{A}^-]}{[\text{AH}]}$$

Les réponses se déduisent de la formule avec un bon café dans la main et un oreiller en plume sous la tête.

- a) FAUX
- b) FAUX
- c) FAUX
- d) FAUX

Q4

Réponse partielle pour voir la vidéo, [clique ici](#).

- a) Vrai
- b) Faux
- c) Monique a 42 ans aujourd'hui, bon anniversaire Monique!
- d) Faux

Q5

Avant toute chose, traçons un diagramme de prédominance comme on n'en fait plus.

