

QCM d'Entraînement – Réactions Acide-Base (Type Bac)

Instructions : Coche la (ou les) bonne(s) réponse(s). Puis vérifie avec le corrigé juste après 🔍

Q1 – Une transformation acide-base :

- A. Met en jeu un transfert d'électron
- B. Met en jeu un transfert de proton
- C. Ne fait intervenir qu'un seul couple acide/base
- D. Fait intervenir deux couples acide/base

Q2 – Quelle espèce est une base selon Brønsted ?

- A. NH_4^+
- B. CH_3NH_2
- C. CH_3COOH
- D. H_3O^+

Q3 – Parmi les propositions suivantes, laquelle est une équation correcte de réaction acide-base ?

- A. $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+$
- D. $\text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow \text{OH}^-$

Q4 – Quel est le pH d'une solution où $[\text{H}_3\text{O}^+] = 1,0 \times 10^{-4} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$?

- A. 4
- B. -4
- C. 10
- D. 14

Q5 – Quelle(s) proposition(s) est (sont) fausse(s) ?

- A. Une base libère un proton
- B. Le pH est toujours compris entre 0 et 14
- C. On peut avoir un ion H^+ tout seul dans une équation
- D. L'eau est amphotère