

CORRECTION-CONTRÔLE D'ENTRAÎNEMENT PE-C9

Exercice 1 : QCM

- 1-Le pH d'une solution acide est compris entre 0 et 7.
- 2-Le pH d'une solution neutre est égale à 7.
- 3-Le pH d'une solution basique est Compris entre 7 et 14.
- 4-Diluer signifie ajouter de l'eau.
- 5-Une solution acide contient davantage d'ions hydrogène H^+ que d'ion ion hydroxyde HO^- .
- 6-Une solution basique contient davantage d'ion hydroxyde HO^- que d'ion hydrogène H^+ .
- 7-Une solution neutre contient autant d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Exercice 2 : Ions et pH

- 1-La solution contenant le plus d'ions hydrogène H^+ est la solution la plus acide (la solution dont le pH est le plus bas) c'est-à-dire la solution A.
- 2-La solution contenant le plus d'ions hydroxydes HO^- est la solution la plus basique (la solution dont le pH est le plus élevé) c'est-à-dire la solution C.
- 3-La solution contenant autant d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- est la solution possédant un pH neutre (la solution dont le pH est égal à 7) c'est-à-dire la solution B.

Exercice 3 : Effets de la dilution

- 1-Le pH de la solution diluée ainsi obtenue est supérieur à 2 et inférieur à 7.
- 2-Le pH de la solution diluée est inférieur à 11 et supérieur à 7.