Lycée Condorcet

Comment réaliser un dosage par étalonnage pas à pas, avec exercices corrigés

Comprends le dosage par étalonnage en Terminale : leçon claire, exercices progressifs, correction détaillée et PDF à imprimer pour t'entraîner.

Éducation lycée — méthodes, fi

Terminale

Corrigé des exercices

Exercice 1 : étalon ; Sx. La solution connue sert de référence, Sx est l'inconnue.

Exercice 2 : absorbance. Une solution colorée absorbe la lumière.

Exercice 3 : F = 10,0 / 4,0 = 2,5 ; V = 50,0 / 2,5 = 20,0 mL. On divise le volume de la fiole par F.

Exercice 4 : k = 0,48 / 4,0 = 0,12 L/mmol. Le rapport A / C reste constant.

Exercice 5 : Cx = 0,36 / 0,12 = 3,0 mmol/L. Le report horizontal puis vertical donne la même valeur.

Exercice 6 : Cx = 0,90 / 0,12 = 7,5 mmol/L, entre les étalons à 6,0 et 8,0 mmol/L.

Exercice 7 : Cx = 1,56 / 0,12 = 13,0 mmol/L, au-delà de 10,0 : dosage non valide. Dilue Sx et refais la mesure.

Exercice 8 : 0,42 / 0,12 = 3,5 mmol/L après dilution, donc Cx = 3,5 × 4 = 14,0 mmol/L. Bonus : A = 0,12 × 7,0 = 0,84.

Continue sur lycee-condorcet.fr

Lycée Condorcet - Document pédagogique