

QUIZZ n°5 : Dissolution et dilution

■ Comment préparer une solution aqueuse par dissolution d'un soluté dans l'eau distillée ou par dilution d'une solution mère ? Devenez incollables sur ces protocoles expérimentaux !

■ Ressource : [capsule vidéo n° 5](#) (Dissolution et dilution)

■ Avez-vous bien compris les notions importantes de la capsule vidéo n° 5 ?

■ Pour vous en assurer, répondez aux questions de ce QUIZZ.

Question 1

Pas encore répondu

Noté sur 1,00

Marquer la question

Modifier la question

Lors d'une dilution, la quantité de matière de l'espèce chimique colorée prélevée dans la solution mère ne se conserve pas.

Sélectionnez une réponse :

- Vrai
 Faux

Question 2

Pas encore répondu

Noté sur 1,00

Marquer la question

Modifier la question

Lors d'une dissolution, la masse de soluté à prélever pour fabriquer une solution de volume V et de concentration molaire volumique c est :

Veillez choisir une réponse :

- a. $m = c * V$
 b. $m = c / (V * M)$
 c. $m = (c * V) / M$
 d. $m = c * V * M$

Question 3

Pas encore répondu

Noté sur 1,00

Marquer la question

Modifier la question

On souhaite préparer une solution aqueuse de permanganate de potassium par dissolution de paillettes solides de ce composé dans l'eau pure. La solution que l'on souhaite fabriquer doit avoir un volume de 50,0 mL et une concentration molaire volumique en permanganate de potassium de $5,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$. On utilise une balance dont la précision vaut 0,1 g.

Quelle masse de soluté doit-on utiliser ?

Attention aux unités.

Donnée : masse molaire du permanganate de potassium = 158,0 g

Réponse :

Question 4

Pas encore répondu

Noté sur 1,00

Marquer la question

Modifier la question

Associer pour chaque situation, le couple {pipette jaugée ; fiole jaugée} afin de fabriquer une solution fille avec le facteur de dilution souhaitée à partir d'une solution mère.

Dilution au (1 / 20) ème

Dilution au (1/100) ème

Dilution au (1/10) ème