

# Dilution des solutions

**Exercice N°1** Tu disposes de 10 ml d'une solution de concentration 50 g/l. Si tu veux diminuer la concentration à 30 g/l, quel volume de solvant devras-tu utiliser?

Réponse : \_\_\_\_\_ mL

Raisonnement:

**Exercice N°2** Tu veux faire une solution de concentration 25 g/l à partir de 3 l d'une solution de concentration 60 g/l. Quelle quantité de solvant dois-tu y ajouter?

Réponse : \_\_\_\_\_ L

Raisonnement:

**Exercice N°3**

Tu disposes de 250 ml d'une solution concentrée à 0,3mol/L. Quel sera le volume final de cette solution si tu la dilues de façon à obtenir une concentration de 0,25mol/L?

Réponse : \_\_\_\_\_ mL

Raisonnement:

**Exercice N°4** On te donne 10 l d'une solution de concentration 30 g/l. Quel volume de cette solution dois-tu utiliser pour créer 250 ml d'une solution de concentration 12 g/l?

Réponse : \_\_\_\_\_ mL

Raisonnement:

**Exercice N°5** Si on diminue au tiers la concentration d'une solution, quel en sera le volume final?

(Entourez la bonne réponse)

- a) le tiers du volume initial
- b) le triple du volume initial
- c) le tiers de la concentration finale
- d) le triple de la concentration finale

Empty box for marking the correct answer.

**Exercice N°6.** Si on ajoute 100 ml de solvant à 300 ml d'une solution de concentration 20 g/l, quelle en sera la nouvelle concentration?

Réponse : \_\_\_\_\_ g/L

Raisonnement:

**Exercice N°7** Le volume d'une solution diluée est de 25 dl. Quelle est la concentration de cette solution, sachant qu'au départ, tu as utilisé 250 ml d'une solution de concentration 15 g/l.

Réponse : \_\_\_\_\_ g/L

Raisonnement:

**Exercice N°8** Tu disposes de 250 ml d'une solution de concentration 0,15 g/l. Si tu ajoutes 350 ml de solvant, quelle sera la nouvelle concentration de cette solution?

Réponse : \_\_\_\_\_ g/L

Raisonnement:

**Exercice N°9** On te donne 2 L d'une solution de concentration inconnue et on te demande d'y ajouter 250 ml de solvant. La concentration de cette nouvelle solution sera alors de 20 g/l. Quelle était la concentration initiale de cette solution?

Réponse : \_\_\_\_\_ g/L

Raisonnement:

**Exercice N°10** Si on triple le volume d'une solution, qu'advient-il de sa concentration?

(Entourez la bonne réponse)

- a) elle sera le tiers de la concentration initiale
- b) elle sera le triple de la concentration initiale
- c) elle sera le tiers du volume final
- d) elle sera le triple du volume final

Empty rounded rectangular box for marking the correct answer.