

**QUIZZ n°2 : Quantité de matière et volume**

■ Dans la section précédente on a vu que l'on pouvait calculer facilement la quantité de matière d'un échantillon solide en mesurant sa masse. Pour un liquide, il est plus facile de mesurer le volume. Comment, connaissant le volume d'un liquide pur, peut-on calculer la quantité de matière de l'espèce chimique dont il est constitué ?

■ **Ressource** : [capsule vidéo n° 2](#) (Quantité de matière et volume)

■ **Avez-vous bien compris les notions importantes de la capsule vidéo n° 2 ?**

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

**Question 1**

Pas encore répondu

Noté sur 1,00

Marquer la question

Modifier la question

Dans les formules suivantes, on doit exprimer le volume V du liquide pur en litre.

- $n = (\rho * V) / M$
- $n = (d * \rho_{\text{eau}} * V) / M$

Sélectionnez une réponse :

- Vrai
- Faux

**Question 2**

Pas encore répondu

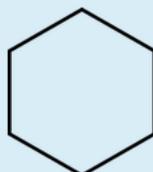
Noté sur 1,00

Marquer la question

Modifier la question

Le cyclohexane est un liquide incolore à température ambiante. La valeur de sa masse volumique est  $\rho = 0,78 \text{ g.cm}^{-3}$ . Quelle est la quantité de matière de cyclohexane contenue dans 50,0 mL de ce liquide pur ?

Données :  $M(\text{H}) = 1,00 \text{ g.mol}^{-1}$  ;  $M(\text{C}) = 12,0 \text{ g.mol}^{-1}$



Formule topologique du cyclohexane

Réponse :

**Question 3**

Pas encore répondu

Noté sur 1,00

Marquer la question

Modifier la question

Le dichlorométhane  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  est un liquide incolore à température ambiante. Sa densité vaut 1,33. Quelle est la quantité de matière de dichlorométhane contenue dans 100,0 mL de ce liquide pur ?

Données :  $M(\text{CH}_2\text{Cl}_2) = 85,0 \text{ g.mol}^{-1}$  ;  
masse volumique de l'eau pure :  $\rho_{\text{eau}} = 1,0 \text{ g.cm}^{-3}$

Réponse :