

Comment utiliser les flashcards

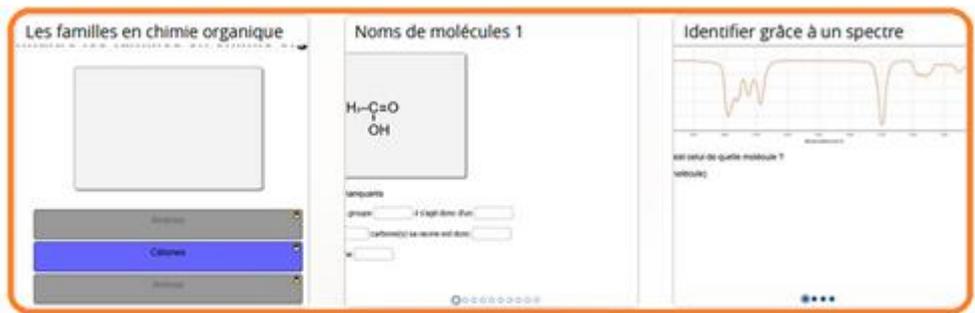
Dans chaque dossier chapitre sur pearltrees vous allez trouver un dossier « flashcards et exercices simples ».



Dans ce dossier vous trouverez deux types de contenu, les flashcards pour vous entraîner mais aussi des petits exercices d'application simple du cours.

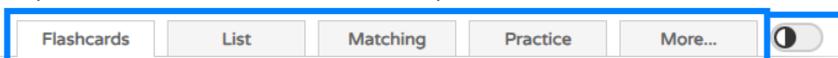


Flashcards

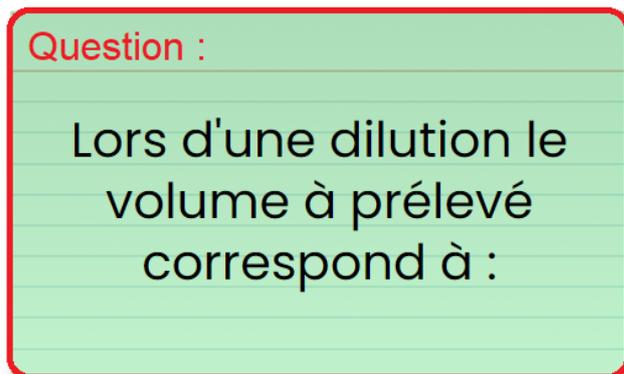


Exercices simples d'application
La notion travaillée est énoncée dans le titre de l'exercice

Quand vous cliquez sur flashcard, une nouvelle fenêtre s'ouvre et vous avez accès aux différentes cartes créées. Si vous cliquez directement sur la carte proposée cela vous affichera la réponse et si vous cliquez à nouveau la carte d'après, etc.



Autres modes possibles (détail plus loin)



Fait apparaître à côté des cartes 3 flèches :

- Carte non acquise : reviendra fréquemment
- Carte partiellement acquise : reviendra de temps en temps
- Carte acquise : reviendra moins souvent

numéro de la carte 1 / 44



Pour chaque question il faudra alors cliquer sur une flèche

Vous pouvez également avoir accès à d'autres façons de vous exercer à répondre aux différentes questions :

- Le mode liste : Qui vous donne accès à toutes les questions et leur réponse.

Flashcards List Matching Practice More...

[print list](#)

Side 1	Side 2
1 \Leftrightarrow Comment calcule-t-on la quantité de matière à partir de la constante d'Avogadro ?	$n = \frac{N}{Na}$
2 \Leftrightarrow Quelle est l'unité de la quantité de matière ?	\Leftrightarrow mol
3 \Leftrightarrow Comment calcule-t-on la concentration en quantité de matière à partir de la quantité de matière ?	$C = \frac{n}{V}$

- Le mode « matching » : Toutes les questions et toutes les réponses sont affichées il faut alors associer la bonne réponse à la bonne question.

Flashcards List Matching Practice More...

collapse 0:00

$n = \frac{N}{Na}$

à la masse d'une mol d'atome.

Vmère

le soluté

Comment calcule-t-on la quantité de matière à partir de la concentration en quantité de matière ?

$V = \frac{n}{C}$ ou $V = \frac{m}{Cm}$

$10^{-3} L$

Comment peut-on calculer le facteur de dilution ?

Quelle est l'unité de la concentration en masse ?

c'est la somme des masses molaires atomiques des éléments chimiques constituant la molécule

g

g/L

1000 mL

le volume de solution

Comment calcule-t-on le volume occupé par un gaz ?

Comment calcule-t-on la concentration en quantité de matière à partir de la concentration en masse ?

Que représente Cm ?

Comment calcule-t-on la masse molaire moléculaire ?

Lors d'une dilution le volume à prélevé correspond à :

- Le mode « practice » : La question vous est posée et vous devez y répondre manuellement.

1 / 46

0 0

Que représente le m dans la formule de la masse volumique ?



slide 1

