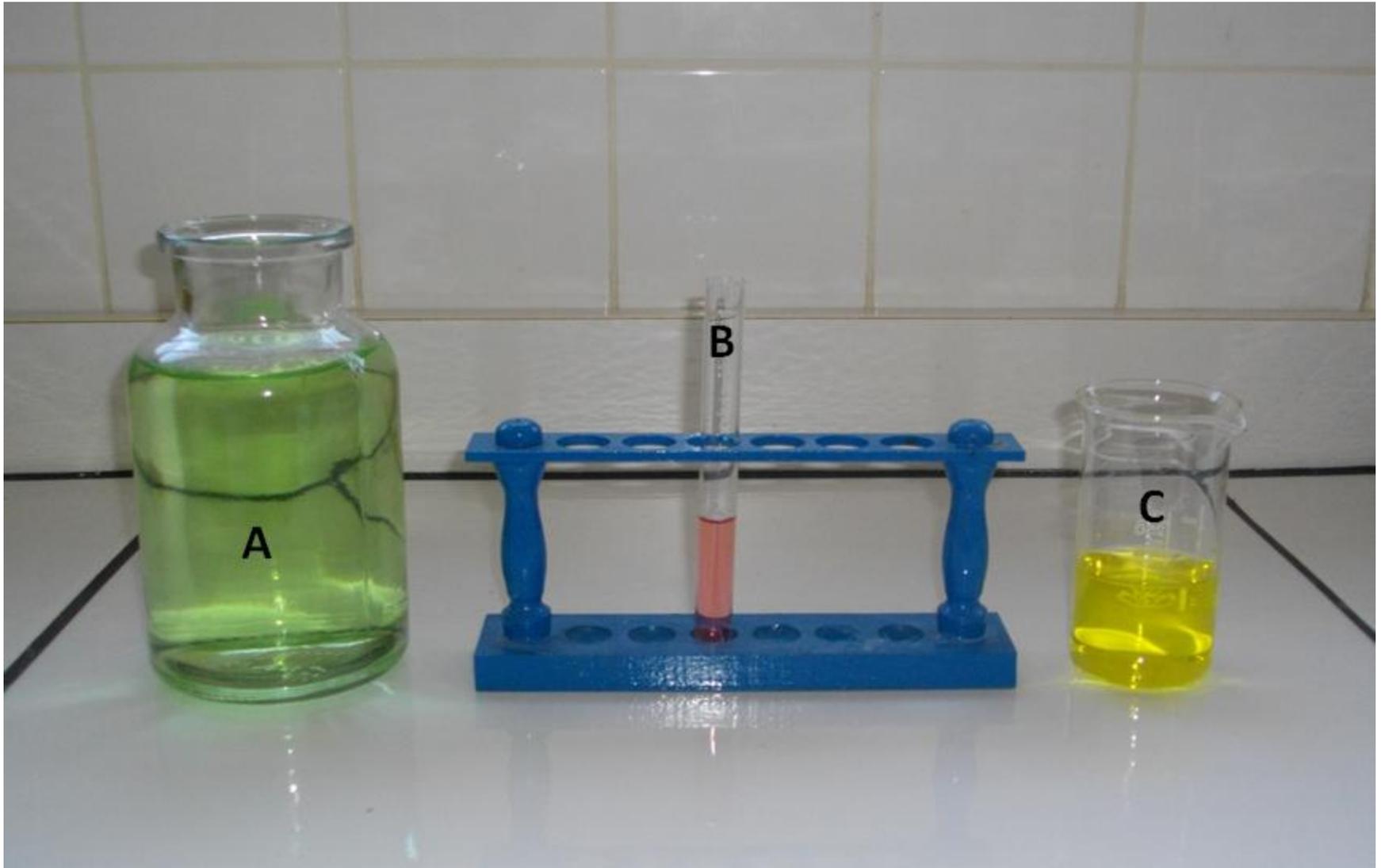


Questions de connaissances

Chimie



Choisis le volume de liquide pouvant correspondre aux récipients A,B et C.

0,1mL - 1mL - 10mL - 100 mL - 1000 mL



Donne le nom des appareils de mesure A,B,C,D et E.



Comment nomme-t-on l'ensemble des récipients utilisés en chimie ?

A : la vaisselle

B : la verrerie

C : les produits chimiques



Donne le nom des grandeurs pouvant être mesurées par ces cinq appareils.



Thomas prend une bouteille de soda dans le réfrigérateur. Il en verse dans un verre puis il ajoute trois glaçons.

Après dix minutes, la température de la boisson est voisine de :

- A : -20°C
- B : -10°C
- C : 0°C
- D : 10°C
- E : 20°C



La température de l'eau contenue dans la casserole est voisine de :

- A : 50°C
- B : 80°C
- C : 100°C
- D : 120°C
- E : 140°C



L'eau contenue dans la casserole se met à bouillir.
Choisis la (ou les) bonne(s) affirmation(s)

- A : Elle change d'état
- B : Elle se transforme en vapeur d'eau
- C : C'est une condensation
- D : C'est une liquéfaction
- E : C'est une vaporisation



Un liquide prend la forme du récipient qui le contient car :
Choisis la (ou les) bonne(s) justification(s).

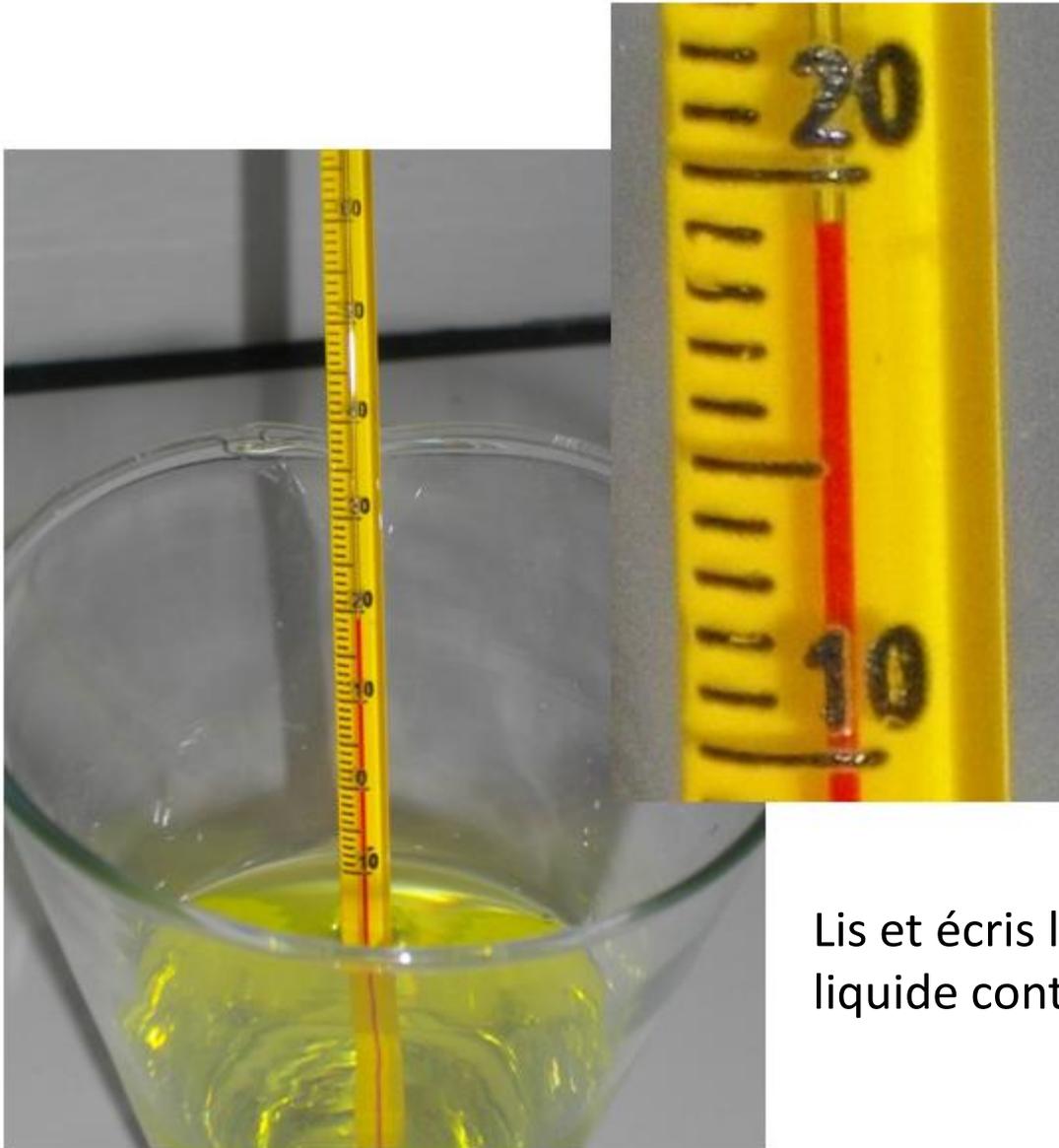
- A : un liquide a un volume propre
- B : un liquide n'a pas de volume propre
- C : un liquide a une forme propre
- D : un liquide n'a pas de forme propre



Ce flacon contient un gaz.
Il occupe tout le flacon car:

Choisis la (ou les) bonne(s) justification(s).

- A : un gaz a un volume propre
- B : un gaz a une forme propre
- C : un gaz n'a pas de volume propre
- D : un gaz n'a pas de forme propre



Lis et écris la valeur de la température du liquide contenu dans le verre à pied.



La masse de cette roche est de quatre cent vingt deux grammes.

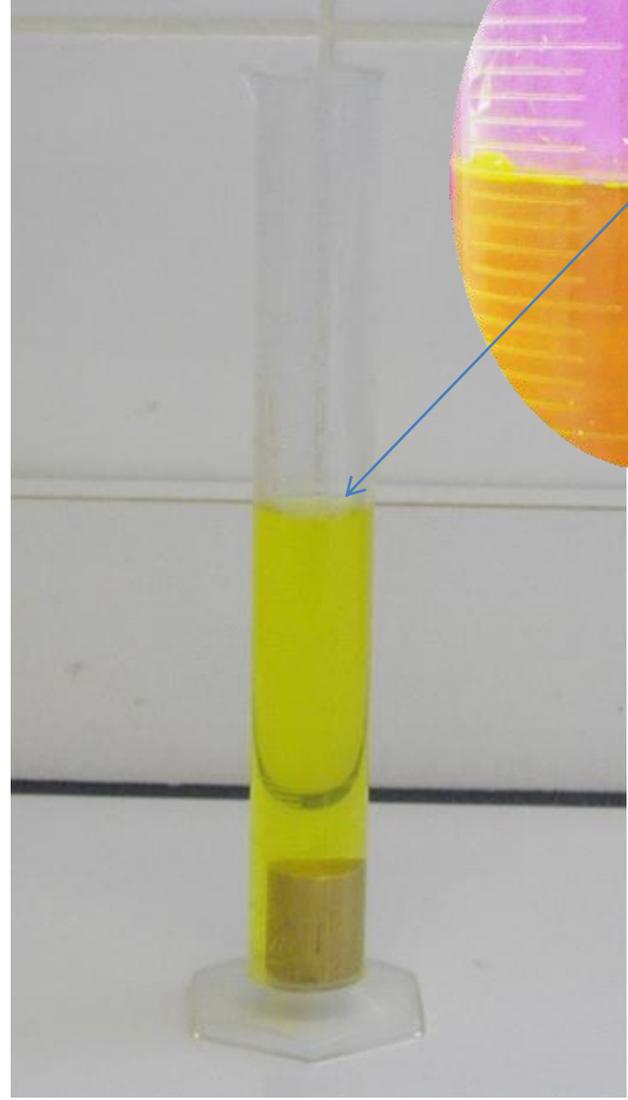
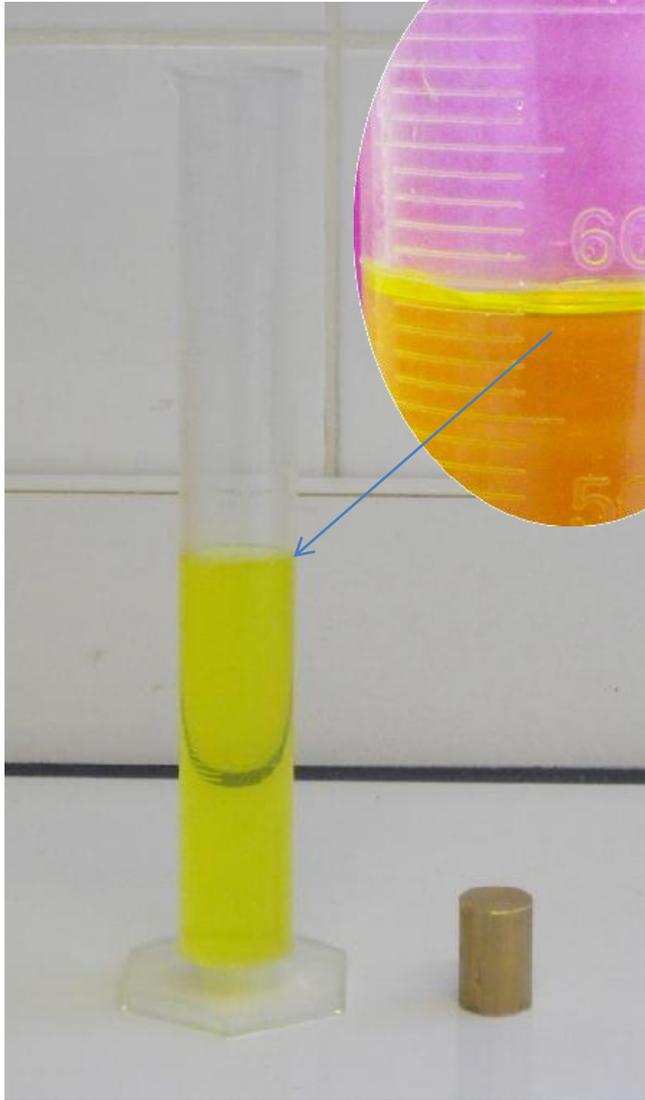
Choisi la bonne écriture

A : $m = 422 \text{ G}$

B : $M = 422 \text{ g}$

C : $m = 422 \text{ g}$

D : $M = 422 \text{ G}$

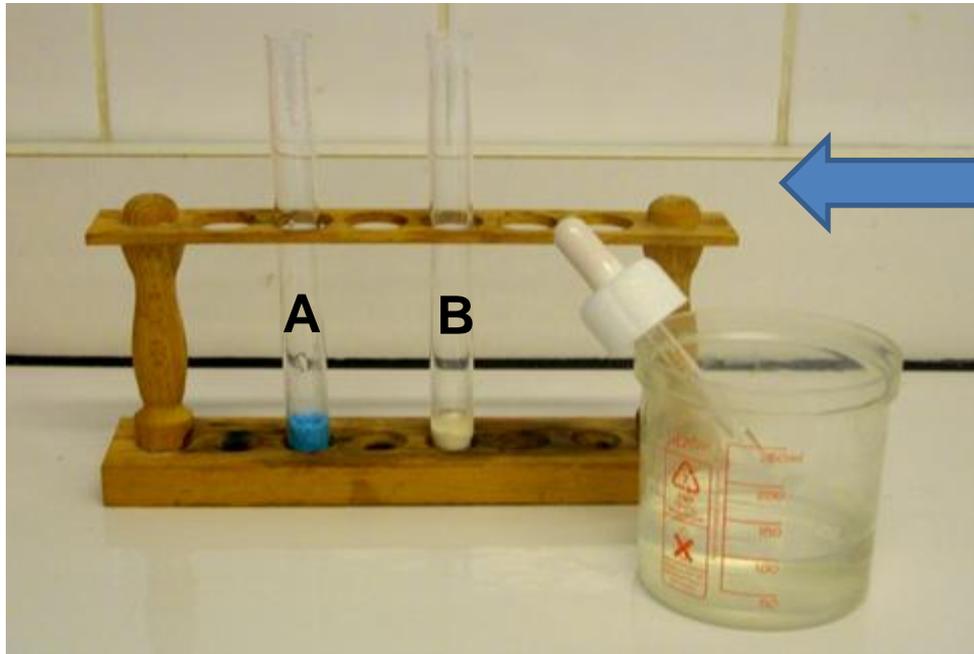
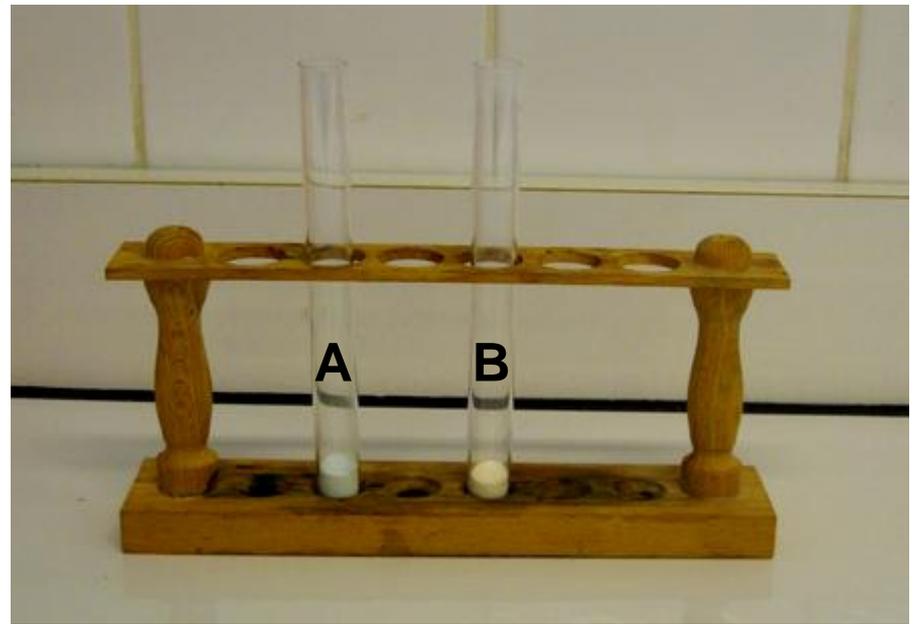


Détermine le volume du cylindre de cuivre sachant que l'éprouvette est graduée en millilitre.



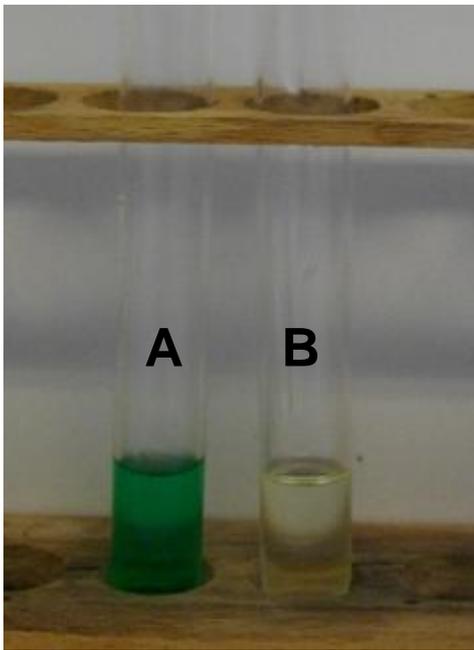
Détermine la masse d'un litre d'huile à partir des expériences réalisées.

L'un des deux tubes contient du plâtre, l'autre du sulfate de cuivre anhydre.



On ajoute quelques gouttes d'eau dans chaque tube.

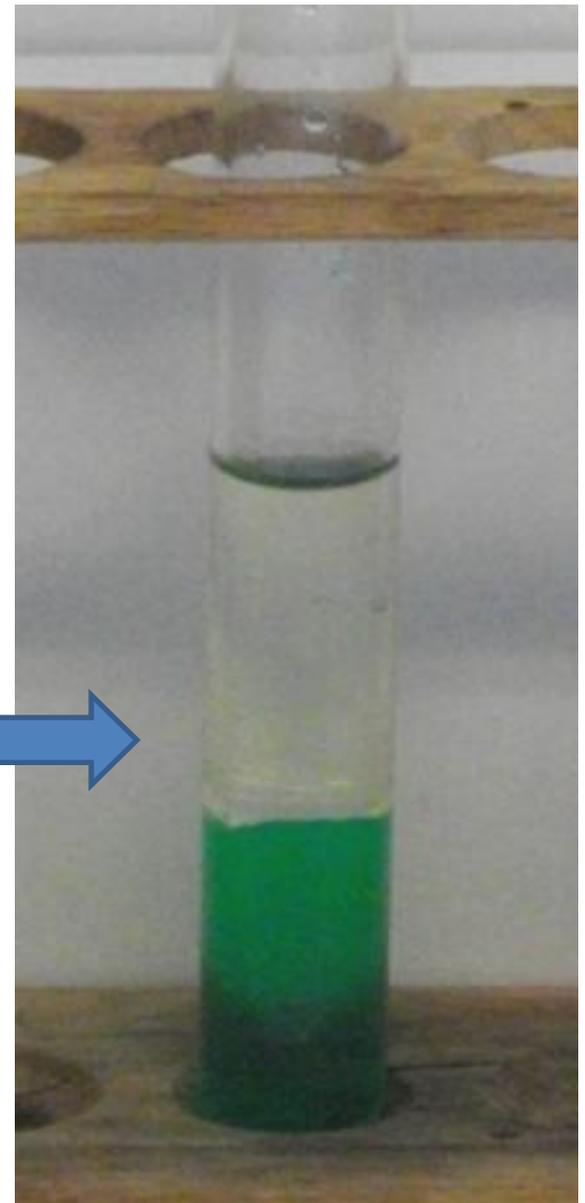
Identifie le contenu du tube A et celui du tube B.



Le tube A contient de l'eau colorée, le tube B de l'huile. On verse le tube A dans le tube B.

Choisis la (ou les) bonne(s) réponse(s).

- 1 : le mélange est homogène
- 2 : le mélange est hétérogène
- 3 : l'eau colorée et l'huile sont miscibles
- 4 : l'eau colorée et l'huile sont non miscibles

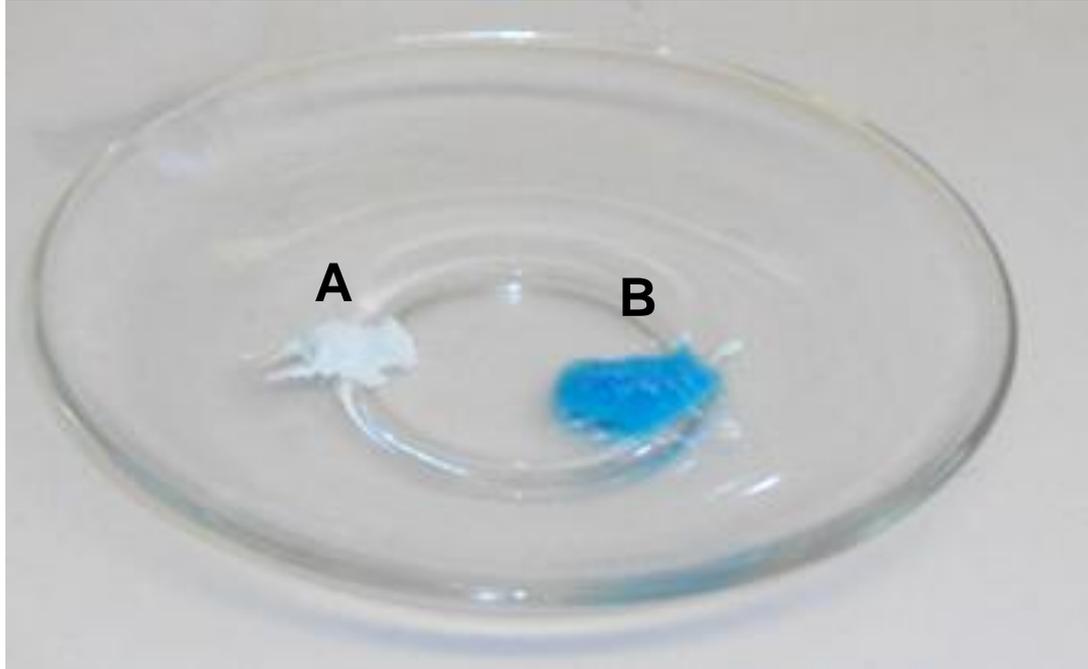




Tu disposes d'une spatule, d'un compte-gouttes, une coupelle, d'une paire de lunettes de protection et de sulfate de cuivre anhydre. Avec ce matériel, tu peux:

- A : détecter la présence de sang
- B : détecter la présence d'eau
- C : détecter la présence de dioxyde de carbone
- D : détecter la présence d'enzyme digestive

On a préparé deux tas de sulfate de cuivre anhydre et on a versé quelques gouttes de l'eau sur l'un des deux tas:



Choisis la (ou les) bonne(s) réponse(s).

- 1 : le tas A est constitué de sulfate de cuivre anhydre
- 2 : le tas A est constitué de sulfate de cuivre hydraté
- 3 : le tas B est constitué de sulfate de cuivre anhydre
- 4 : le tas B est constitué de sulfate de cuivre hydraté



On place au soleil un verre contenant des glaçons. Deux heures plus tard, le verre contient de l'eau liquide. Choisis la (ou les) bonne(s) affirmation(s).

- A : c'est un changement d'état
- B : c'est une condensation
- C : c'est une fusion
- D : c'est une solidification

Pour faire des glaçons :
Prendre un sac à glaçons, le remplir d'eau puis le placer au congélateur.



Ce changement d'état se nomme :

- A : Liquéfaction
- B : Condensation
- C : Fusion
- D : solidification

Observe la photo et indique l'état de l'eau aux différents points.



A

B

C