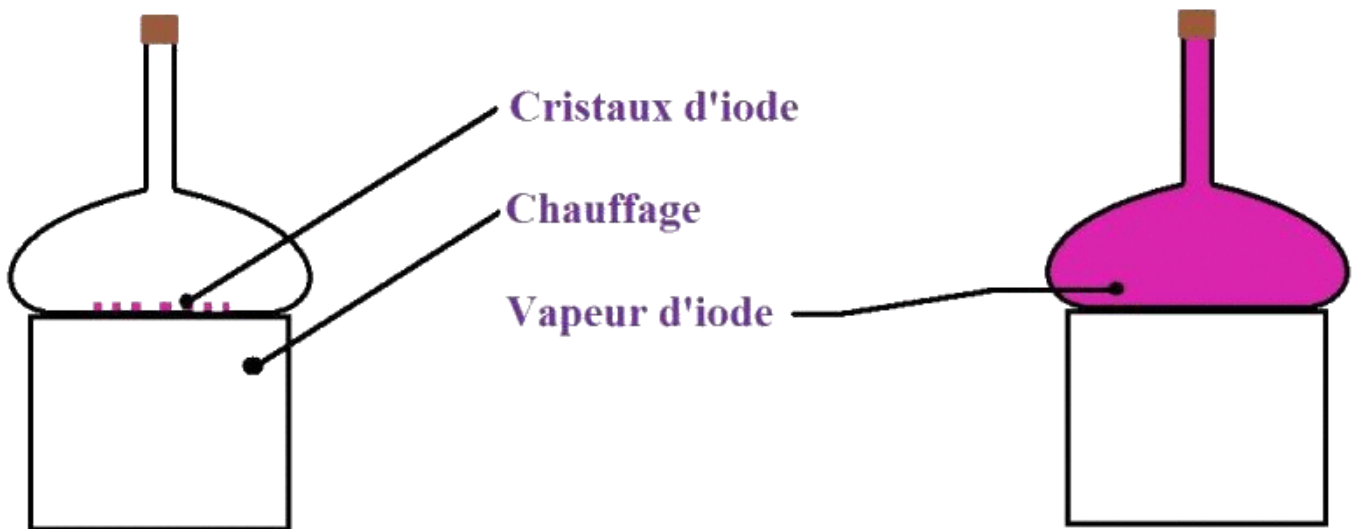


Expérience n°1

Passage de l'état solide à l'état gazeux : la sublimation du diiode



Figure 1 : diiode à l'état solide

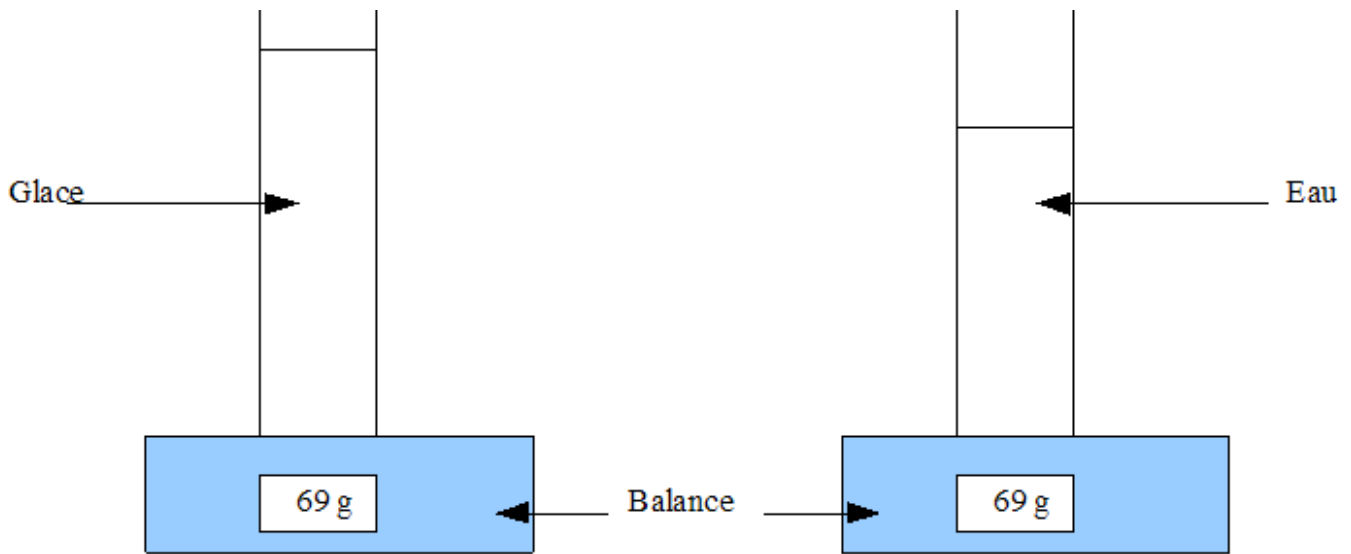


Quand on chauffe, les cristaux se subliment et le gaz occupe tout le volume qui lui est offert



Expérience n°2

Conservation de la masse lors d'un changement d'état



Au cours de la fusion de l'eau :

- Le volume diminue
- La masse ne change pas

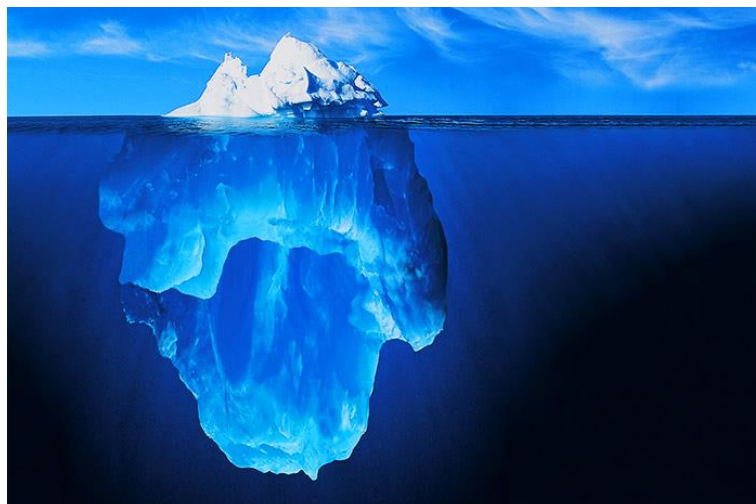
Mesure la masse de la glace :g (masse totale – masse tube)

Mesure du volume de la glace : mL

Après avoir chauffé le tube à essai,

Mesure la masse de l'eau liquide :g

Mesure le volume de l'eau liquide :mL



Expérience n°3

Echelle de teintes avec du CuSO_4

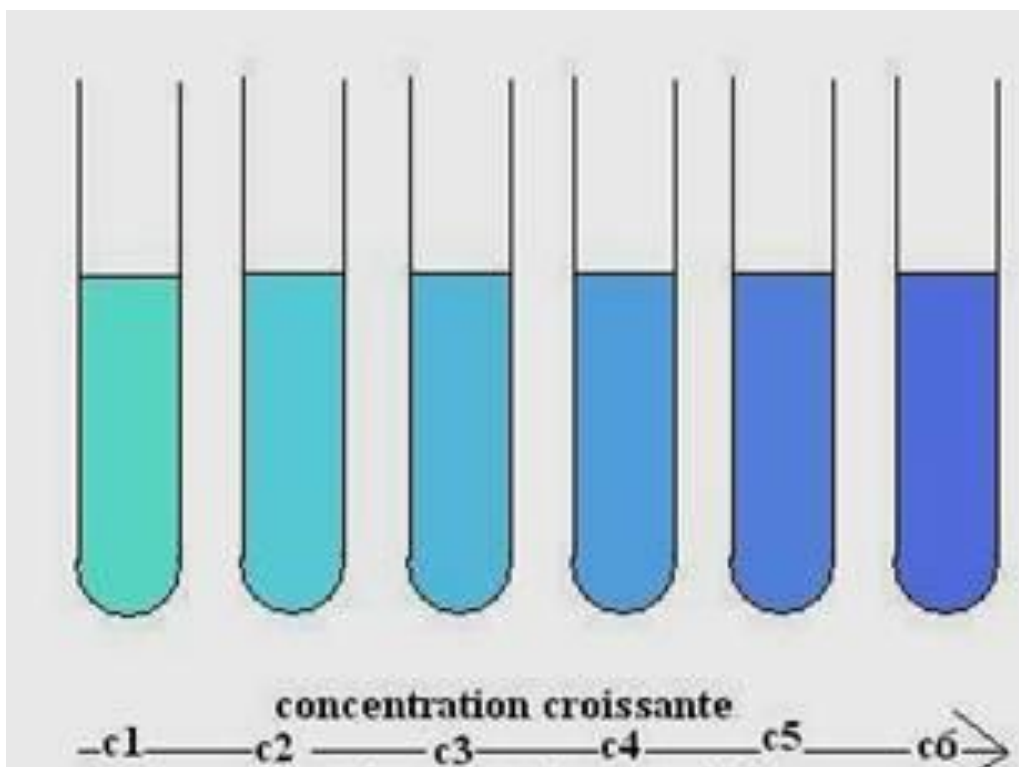
Comment l'utilisation d'une échelle de teintes permet de retrouver la concentration finale d'une solution ?

Pesez 12,5 g de sulfate de cuivre CuSO_4 , 5 H_2O et transvasez-les dans une fiole jaugée de 50 mL. Procédez à la dissolution en complétant avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge.

Prélevez respectivement 5, 10, 15, 20 et 25 mL de la solution mère, transvasez-les dans la fiole jaugée de 50 mL.

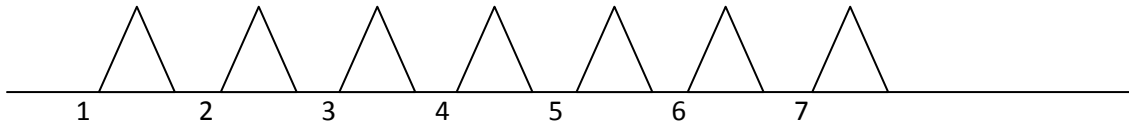
Procédez à la dilution en complétant le volume à 50 mL avec de l'eau distillée.

Placez les 5 solutions dans 5 tubes à essai par ordre croissant de dilution, vous avez constitué une échelle de teinte.



Expérience n°4

Test de la présence d'eau



On dispose de 5 solutions : white spirit, acétone, huile, vinaigre, pétrole, et de pain et de la pomme de terre.

- Verser quelques gouttes de solution sur chaque tas
- Compléter le tableau :

Produit testé	Couleur du réactif	Contient-il de l'eau ?
1. Eau de robinet		
2. White spirit		
3. Vinaigre		
4. Huile		
5. Acétone		
6. Pétrole		
7. Pomme de terre terre		

