

Ex 2

1/ Le sucre n'est pas un mélange, car tous les autres sont composés de 2 constituants minimum.

2/ Non car la pièce de 0,5 € est un alliage d'aspect homogène (voir texte).

Ex 3

1/ L'huile est un corps pur, en effet tous les autres contiennent au moins 2 constituants.

Ex 5

1/ Non car l'air contient du dioxygène et du diazote.

2/ Oui l'air est un mélange homogène, on ne distingue aucun constituant à l'oeil nu.

3/ *Rappel : l'air contient 20% du dioxygène et 80% de diazote.*

Il s'agit du modèle 3 car on a une proportion de 2/10 et 8/10.

Ex 7

1/ A – 2
B – 1
C – 3

Ex 8

Il s'agit d'un soluté en début de dissolution.

Ex 11

Dans le cas B, il s'agit d'une dissolution. En effet, une dissolution est un mélange, il faut donc au moins 2 constituants.

Ex 14

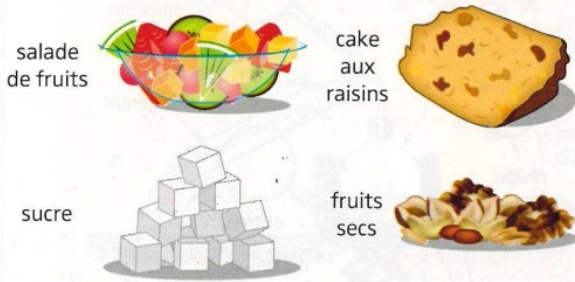
L'air peut se dissoudre dans l'océan (respiration des poissons).

**Un DM facultatif est
disponible via le blog.**

5P2C2- Exercices

2 Mélanges homogènes et hétérogènes

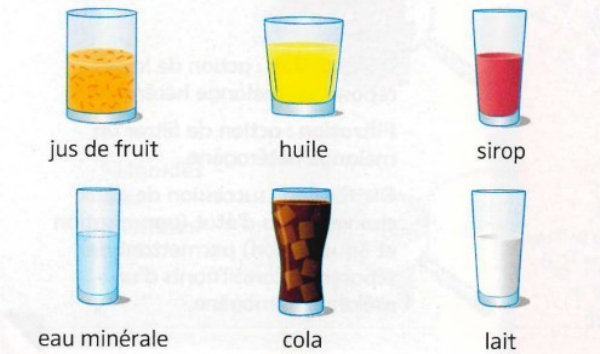
1. Parmi les différents solides ci-dessous, indiquer lequel n'est pas un mélange. Justifier votre réponse.



2. La pièce de 50 centimes d'euro est constituée d'un alliage de cuivre, d'aluminium, de zinc et d'étain. Un solide d'aspect homogène est-il forcément pur ?

3 Corps pur et mélange

1. Parmi les différents liquides ci-dessous, indiquer lequel est un corps pur. Justifier votre réponse.

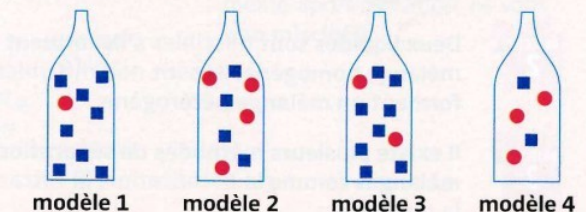


5 Modèle de l'air

L'air est nécessaire à la vie. De nombreuses publicités de régions touristiques vantent les mérites d'un bol d'air pur.

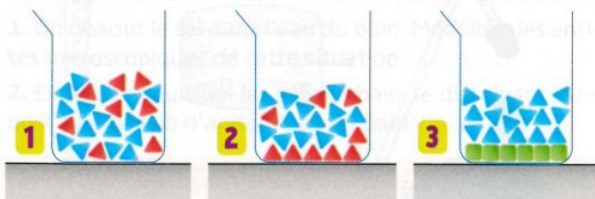


1. L'air est-il réellement pur ? Justifier votre réponse.
2. L'air est-il un mélange homogène ?
3. Quelle est la bonne modélisation de l'air parmi les propositions suivantes ? Justifier.



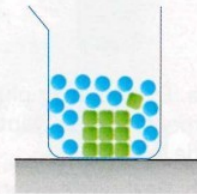
7 À chacun sa représentation

Associer chacune des situations **A**, **B**, **C** à sa représentation microscopique (**1**, **2** ou **3**).



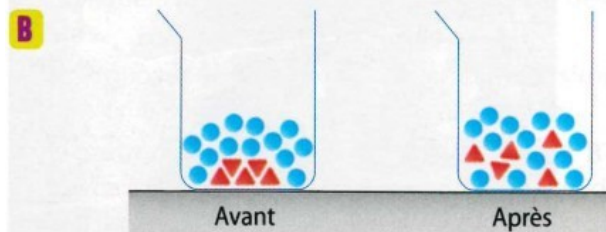
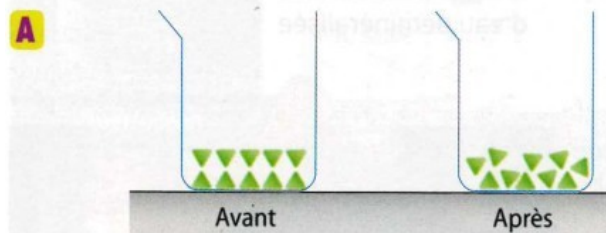
8 Le bon moment

Dire si la modélisation microscopique ci-contre représente un soluté solide au début ou à la fin de la dissolution.



11 Dissolution ou pas

On considère les deux situations suivantes. Indiquer dans quel cas il s'agit d'une dissolution.



14 Possible ou impossible ?

Parmi les substances suivantes, quelles sont celles dans lesquelles l'air présent autour de nous peut se dissoudre ?



COLLAGE

Un DM facultatif est disponible via le blog.