

# Sciences Physiques : DS n° 1

27 Septembre 2018

Compétence	Maitrise
Caractériser les différents états de la matière (solide, liquide et gaz)	
Espèce chimique et mélange	

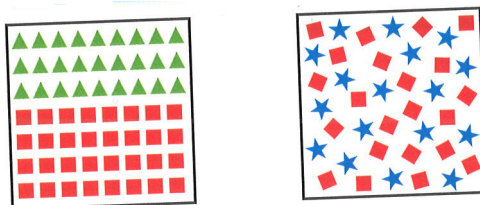
Seul l'Exercice 5 est à faire sur le sujet. Le soin et la qualité de rédaction sont pris en compte dans la notation.

## Exercice 1 Quels atomes dans cette particule ? (4 points)

1. (4 points) Pour chaque espèce chimique, indiquer le type d'atome, le nombre d'atomes de chaque type et le nombre total d'atomes qu'elle contient.

—  $CO_2$ —  $CH_4$ —  $C_4H_{10}$ —  $C$ —  $H_2$ —  $O_2$ —  $C_6H_{12}O_6$ —  $H_2O$ 

## Exercice 2 Reconnaître des mélanges (2 points)



Ces schémas représentent deux mélanges différents.

- (1 point) Dans quel mélange est-il possible de distinguer les espèces chimiques mélangées ? Donner un exemple d'un tel mélange.
- (1 point) Dans quel mélange n'est-il pas possible de distinguer les espèces chimiques mélangées ? Donner un exemple d'un tel mélange.

## Exercice 3 Qu'est ce que la température (5 points)

En physique, la température d'un corps représente l'agitation des molécules qui composent ce corps : plus les molécules bougent et plus le corps est chaud.

- (1 point) Au zéro absolu  $[-273,15\text{ °C}]$ , les molécules peuvent-elles bouger ?
- (2 points) Expliquer pourquoi, pour une matière donnée, l'état solide est plus froid que l'état liquide, lui même plus froids que l'état gazeux.
- (2 points) À l'état solide, les molécules sont très proches les unes des autres et fortement attachées les unes aux autres. C'est la raison pour laquelle les solides ont une forme et un volume propre : les molécules ne se déplacent presque pas les unes par rapport aux autres : elles se déplacent en blocs.

Expliquer comment l'augmentation de température permet de passer à l'état liquide.

### Exercice 4 Quel est cet état ? (3 points)

1. (3 points) Pour chaque phrase, indiquer quel(s) état(s) est (sont) décrit(s).

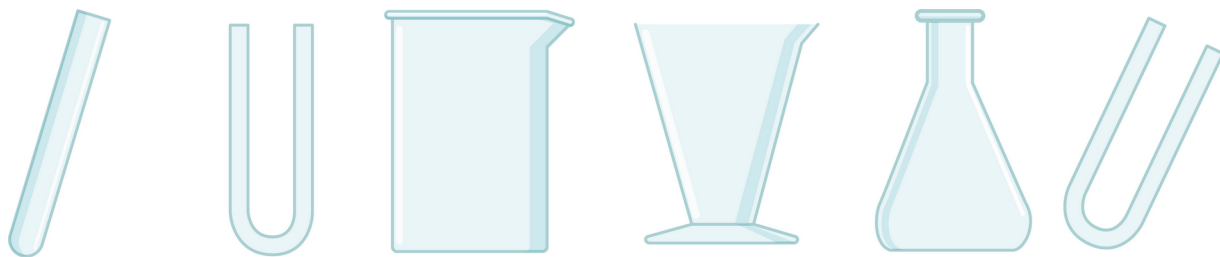
Les molécules :

- (a) sont proches les unes des autres et peuvent bouger les unes par rapport aux autres.
- (b) sont très éloignées les unes des autres.
- (c) ne peuvent pas se déplacer les unes par rapport aux autres.
- (d) se déplacent et occupent le maximum d'espace.
- (e) ont un volume propre et pas de forme propre.
- (f) sont désordonnées [sont agitées].

### Exercice 5 Surface libre (3 points)

Plusieurs récipients sont remplis à ras bord avec de l'eau liquide.

1. (3 points) Tracer la surface libre du liquide au repos dans chacun des récipients.



### Exercice 6 Je reconnais les trois états physiques (3 point)

Voici des récipients contenant des substances à l'état solide, à l'état liquide et à l'état gazeux.

1. (3 points) En justifiant la réponse, indiquer l'état représenté dans chaque cas.

