

Exercices : correction

Exercice 1 : Mots croisés

Compléter la grille de mots croisés ci-contre.

Vertical :

1 - Etat physique qui a une forme propre et un volume propre.

2 - On peut augmenter le volume d'un gaz car un gaz est ...

5 - A l'échelle microscopique, la matière est composée de ...

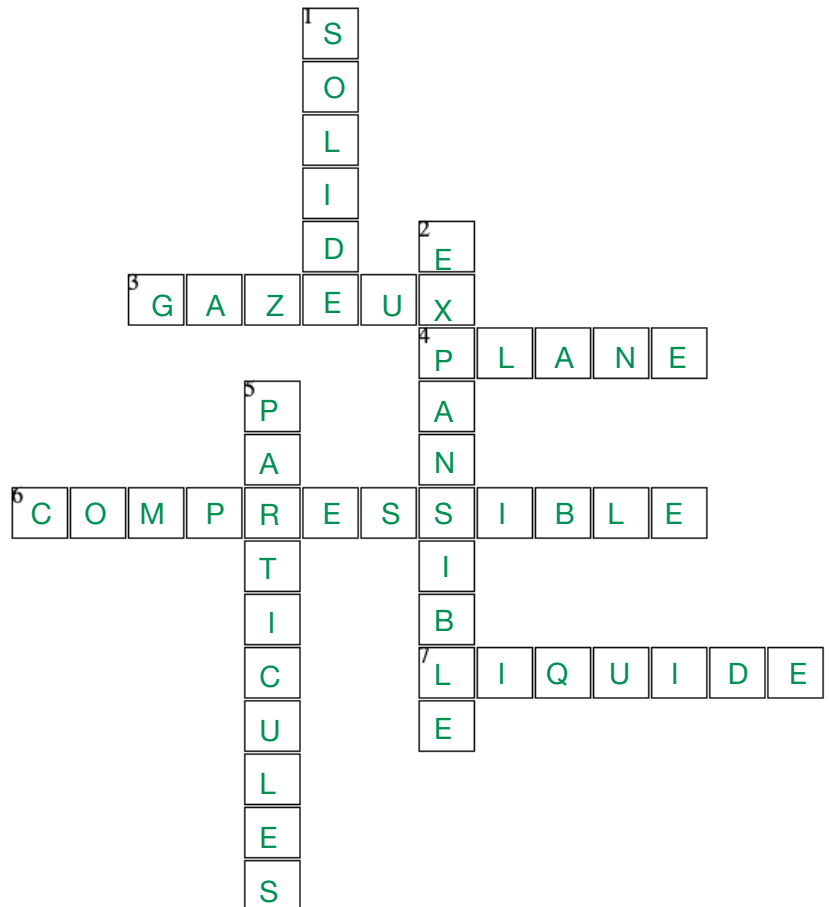
Horizontal :

3 - Etat physique qui n'a ni forme propre ni volume propre

4 - La surface libre d'un liquide au repos est horizontale et ...

6 - On peut réduire le volume d'un gaz car un gaz est ...

7 - Etat physique qui a un volume propre mais pas de forme propre.



Exercice 2 : Vrai ou Faux

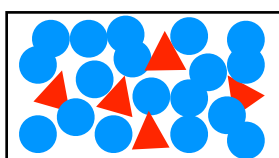
Pour chaque proposition dire si c'est vrai ou faux, et corriger celles qui sont fausses.

- 1) Lorsque je saisis un solide, celui-ci conserve sa forme. **VRAI**
- 2) Lorsque je déplace un liquide d'un récipient à un autre, il conserve son volume. **VRAI**
- 3) L'eau liquide est incompressible car les particules sont éloignées. **FAUX**
proches
- 4) A l'état gazeux les particules sont dispersées et ordonnées. **FAUX**
désordonnée

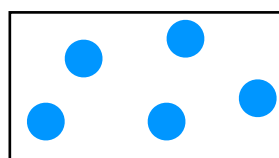
Exercice 3 : Des pâtes pour ce soir

Liam et Manu décident de se faire à manger tout seul ce soir et se préparent un festin : des pâtes ! Ils mettent d'abord de l'eau à chauffer, et rajoutent le sel juste avant que l'eau arrive à ébullition. Attribuer à chaque cas suivant sa représentation microscopique :

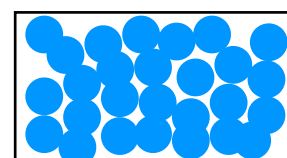
- L'eau dans la casserole avant l'ébullition
- L'eau salé dans la casserole juste avant l'ébullition
- La vapeur d'eau au dessus de la casserole lors de l'ébullition



A



B



C

Exercices : correction

Exercice 1 : Mots croisés

Compléter la grille de mots croisés ci-contre.

Vertical :

1 - Etat physique qui a une forme propre et un volume propre.

2 - On peut augmenter le volume d'un gaz car un gaz est ...

5 - A l'échelle microscopique, la matière est composée de ...

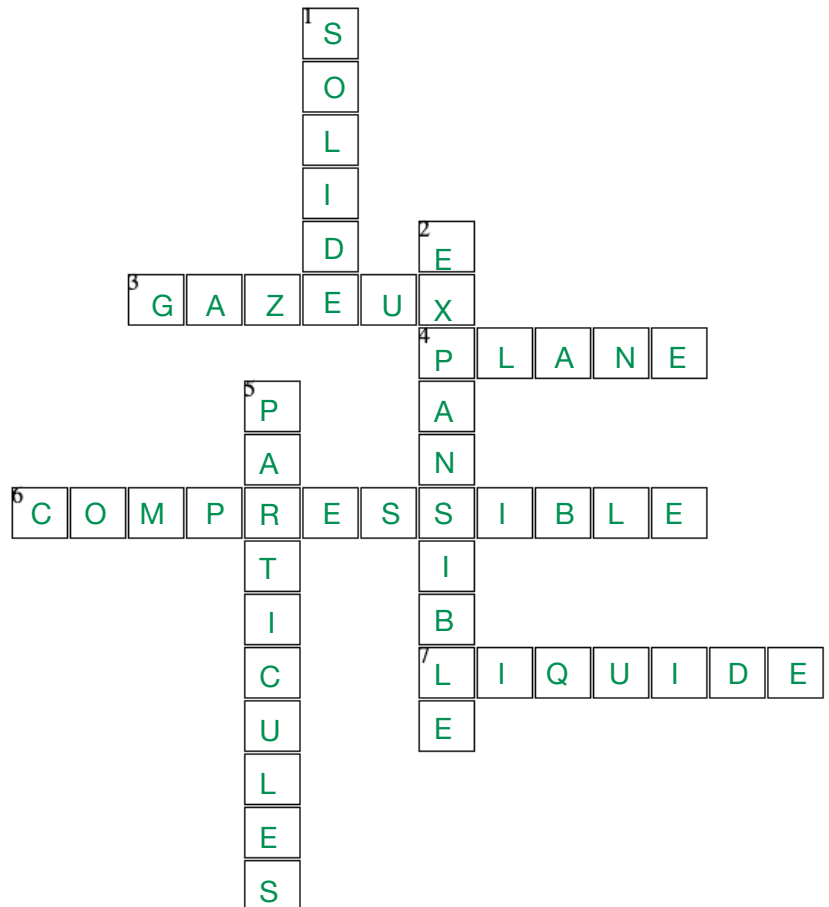
Horizontal :

3 - Etat physique qui n'a ni forme propre ni volume propre

4 - La surface libre d'un liquide au repos est horizontale et ...

6 - On peut réduire le volume d'un gaz car un gaz est ...

7 - Etat physique qui a un volume propre mais pas de forme propre.



Exercice 2 : Vrai ou Faux

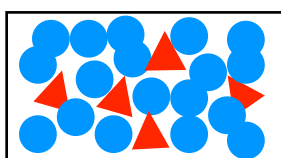
Pour chaque proposition dire si c'est vrai ou faux, et corriger celles qui sont fausses.

- 1) Lorsque je saisis un solide, celui-ci conserve sa forme. **VRAI**
- 2) Lorsque je déplace un liquide d'un récipient à un autre, il conserve son volume. **VRAI**
- 3) L'eau liquide est incompressible car les particules sont ~~éloignées~~ **proches**. **FAUX**
- 4) A l'état gazeux les particules sont dispersées et ~~ordonnées~~ **désordonnées**. **FAUX**

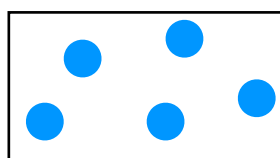
Exercice 3 : Des pâtes pour ce soir

Liam et Manu décident de se faire à manger tout seul ce soir et se préparent un festin : des pâtes ! Ils mettent d'abord de l'eau à chauffer, et rajoutent le sel juste avant que l'eau arrive à ébullition. Attribuer à chaque cas suivant sa représentation microscopique :

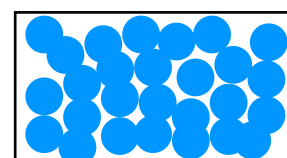
- L'eau dans la casserole avant l'ébullition
- L'eau salée dans la casserole juste avant l'ébullition
- La vapeur d'eau au dessus de la casserole lors de l'ébullition



A



B



C

Correction de l'exercice 3 :

- Image A : les particules sont compactes et désordonnées, ce qui correspond à un état liquide. Il y a deux types de particules (les ronds et les triangles). Cette image correspond donc à l'eau salée dans la casserole : les ronds correspondent aux particules d'eau et les triangles aux particules de sel.
- Image B : les particules sont éloignées et désordonnées, ce qui correspond à un état gazeux. Il n'y a qu'un seul type de particules. Cette image correspond donc à la vapeur d'eau au dessus de la casserole.
- Image C : les particules sont compactes et désordonnées, ce qui correspond à un état liquide. Il n'y a qu'un seul type de particules. Cette image correspond donc à l'eau pas salée dans la casserole avant l'ébullition.