Atome

1. Parmi les énoncés suivants, lequel ne correspond pas à la description d'un atome ?

- a) Un atome pourrait être comparé à une petite bille qui constitue la matière.
- b) Un atome est la plus petite particule de matière obtenue par des moyens chimiques.
- c) Un atome est formé d'un noyau contenant des particules diverses autour duquel gravitent des particules plus petites.
- d) Un atome est un échantillon de matière uniforme.

2. Vrai ou faux ?

- a) Nous sommes de la matière, donc nous sommes constitués d'atomes. _____
- b) Tous les atomes d'un échantillon de fer sont identiques. _____
- c) Dans une réaction chimique, les atomes se divisent pour en former d'autres. _____
- d) Tous les atomes ont la même masse. _____
- e) Les atomes d'aluminium sont différents des atomes d'argent. _____
- f) Les mots « atome » et « élément » sont des synonymes. _____

3. Parmi les exemples suivants, cochez ceux qui sont des atomes.

- a) Une particule d'hélium.
- b) Une particule de dioxyde de carbone.
- c) Une particule d'eau.
- d) Une particule d'air.
- e) Une particule de sodium.
- f) Une particule de sel.

4. Quelle est la différence entre un atome et une molécule ?

5. Si un atome de sodium se lie chimiquement à un atome de chlore, on obtient une molécule de chlorure de sodium. Cette molécule possède-t-elle les mêmes propriétés que les atomes de chlore et de sodium ? Justifiez votre réponse.