

Changement chimique

MANUEL p. 21, 50

1. Lequel des énoncés suivants ne correspond pas à un changement chimique ?

- a) Une transformation qui change la nature de la matière. ☐
- b) Une transformation qui change la quantité de matière. ☐
- c) Une transformation qui change les propriétés caractéristiques de la matière. ☐
- d) Une transformation qui produit de nouvelles substances. ☐

2. Reliez chacun des exemples de changements chimiques de la colonne de gauche à l'une des descriptions données dans la colonne de droite.

Exemples	Descriptions
a) Combustion	1. Réaction chimique qui permet de produire des substances complexes (sucres) à l'aide de substances simples (eau et dioxyde de carbone).
b) Photosynthèse	2. Réaction chimique dans laquelle une substance réagit avec de l'oxygène, en dégageant une grande quantité d'énergie.
c) Fermentation	3. Réaction chimique qui produit de l'alcool sans oxygène, grâce aux levures.

3. Pour chacun des changements suivants, indiquez le ou les indices qui vous permettent de reconnaître que vous êtes en présence d'un changement chimique. Choisissez parmi les indices encadrés ci-dessous.

dégagement de chaleur dégagement de lumière dégagement de gaz
formation d'un précipité (dépôt solide) changement de couleur

- a) Lorsqu'on mélange deux liquides ensemble, il se forme un solide jaune.

- b) Lorsqu'on mélange du vinaigre avec du bicarbonate de sodium, un gaz s'échappe et le contenant devient chaud.

- c) Lorsque le magnésium s'enflamme, il produit une lumière vive.

- d) La combustion d'une bûche de bois nous procure de la chaleur et de la lumière.

- e) Lorsque le cuivre s'oxyde, il devient vert.
