

Partie 1 Chapitre 2

EXERCICES PAGE 45

Vérifier ses connaissances

1 Connaître les mots-clés

Voir définitions p. 43.

2 Questions à choix multiples

A-2 et 3 ; B-1 et 3 ; C-3 ; D-1, 2 et 3.

3 Avoir un regard critique

1. Les cristaux de chlorure de sodium ont une forme de cube car la maille du cristal est cubique.
2. Tous les solides ne sont pas des cristaux. Dans certains solides dits amorphes, l'empilement des entités se fait sans ordre géométrique.
3. La masse volumique d'un cristal dépend de sa composition chimique, mais aussi du type de structure cristalline
4. Une espèce chimique peut cristalliser selon des structures différentes, comme le carbone qui cristallise en diamant ou en graphite.

4 Connaître les notions essentielles

Les roches sont formées par l'association de cristaux d'un ou plusieurs minéraux qui peuvent être décrits par la répétition d'une maille.

5 Reconnaître un cristal

1. La représentation **a** correspond à un verre car la disposition des entités est sans ordre géométrique, contrairement à la **b**, qui peut correspondre à un cristal.
2. Certaines roches contiennent du verre car elles sont issues de la solidification très rapide d'une lave.