

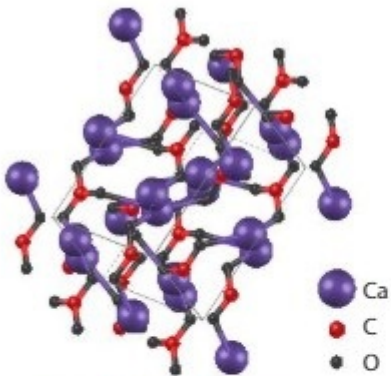
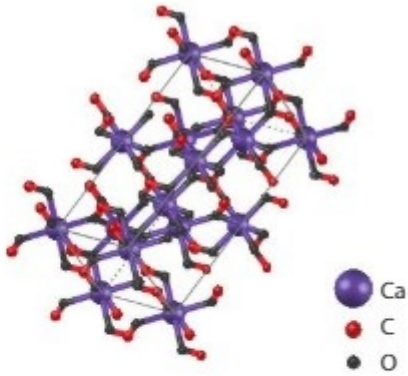


DOCUMENTS RESSOURCES

Doc 1 : Le carbonate de calcium

Le carbonate de calcium qui entre notamment dans la composition des calcaires est une substance qui cristallise principalement de deux façons: l'aragonite et la calcite. (src: 1ère Enseignement scientifique Hatier)

ARAGONITE		CALCITE	
			
Identification		Identification	
Formule chimique	CaCO ₃	Formule chimique	CaCO ₃
Couleur	Jaune pâle à brun	Couleur	Incolore
Type cristallin	Orthorhombique	Type cristallin	Rhomboédrique
			
Propriétés physiques		Propriétés physiques	
Dureté	Raye le cuivre, est rayé par l'apatite	Dureté	Raye le gypse, est rayé par le cuivre
Éclat	Vitreux	Éclat	Vitreux à nacré
Transparence	Translucide	Transparence	Translucide à opaque
Masse volumique	2,9 à 3,0 g · cm ⁻³	Masse volumique	2,6 à 2,8 g · cm ⁻³

Doc 2 : L'échelle de Mohs

Inventée en 1812 par le minéralogiste allemand Friedrich Mohs (1773-1839), cette échelle permet d'estimer la dureté des minéraux par comparaison de leur capacité à rayer des matériaux usuels (le verre, l'acier, etc.).

Un minéral raye tout ce qui a une dureté inférieure à la sienne. La dureté est fonction des liaisons entre les entités chimiques : plus les liaisons sont fortes, plus le solide est dur.

