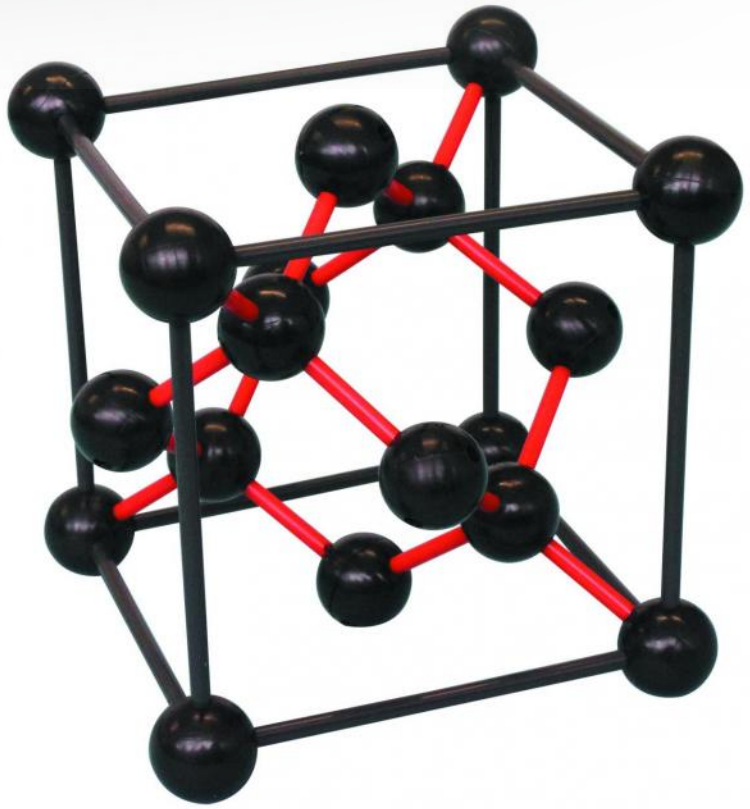
CARBONE

FICHE PRODUIT

Références : RCGRAF, RCDIAM



Modèles livrés démontés

Modèle du diamant

Modèle de grande dimension pour comparer les 2 structures du carbone existant dans la nature : le graphite et le diamant.

La structure cristalline du diamant est dérivée de la structure cubique à faces centrées : en plus des atomes aux sommets du cube et au centre de chaque face de la structure CFC, 4 des huit sites tétraédriques sont occupés par des atomes de carbone donnant un total de huit atomes par maille au lieu de 4 pour une structure CFC.

Dimensions : 17 x 17 cm

Réf : RCDIAM

Modèle du graphite

Modèles de grande dimension pour comparer les 2 structures du carbone existant dans la nature : le graphite et le diamant.

Le modèle permet de visualiser l'assemblage lamellaire du graphite. Le réseau cristallin est constitué de plans parallèles de structure hexagonale dans lesquels les atomes de carbone sont fortement liés. Ces plans sont équidistants (3,35 Å entre 2 couches) et faiblement liés entre eux par des forces de type liaisons de Van der Waals. Les couches peuvent ainsi glisser l'une sur l'autre, expliquant le clivage et la faible dureté du graphite.

Dimensions : 28 x 32 cm

Réf : RCGRAF

Sordalab .com

15 Av. des grenots - 91150 Etampes

Tel. : +33 (0)1 69 92 26 72 - Fax : +33 (0)1 69 92 26 74 - Email : info@sordalab.com