

Structure cristalline du diamant.

Le diamant est composé d'atomes de carbone.
A t'il une structure cristalline cubique faces centrées ?

Données :

Rayon d'un atome de carbone : $r = 70 \text{ pm}$

Masse d'un atome de carbone : $m = 2,0 \times 10^{-26} \text{ kg}$.

La masse volumique du diamant est $3,51 \times 10^3 \text{ kg.m}^{-3}$

Structure cristalline du diamant.

Le diamant est composé d'atomes de carbone.
A t'il une structure cristalline cubique faces centrées ?

Données :

Rayon d'un atome de carbone : $r = 70 \text{ pm}$

Masse d'un atome de carbone : $m = 2,0 \times 10^{-26} \text{ kg}$.

La masse volumique du diamant est $3,51 \times 10^3 \text{ kg.m}^{-3}$

Structure cristalline du diamant.

Le diamant est composé d'atomes de carbone.
A t'il une structure cristalline cubique faces centrées ?

Données :

Rayon d'un atome de carbone : $r = 70 \text{ pm}$

Masse d'un atome de carbone : $m = 2,0 \times 10^{-26} \text{ kg}$.

La masse volumique du diamant est $3,51 \times 10^3 \text{ kg.m}^{-3}$

Structure cristalline du diamant.

Le diamant est composé d'atomes de carbone.
A t'il une structure cristalline cubique faces centrées ?

Données :

Rayon d'un atome de carbone : $r = 70 \text{ pm}$

Masse d'un atome de carbone : $m = 2,0 \times 10^{-26} \text{ kg}$.

La masse volumique du diamant est $3,51 \times 10^3 \text{ kg.m}^{-3}$