

LES CRISTAUX MOLECULAIRES

Formés d'**empilements réguliers de MOLECULES**

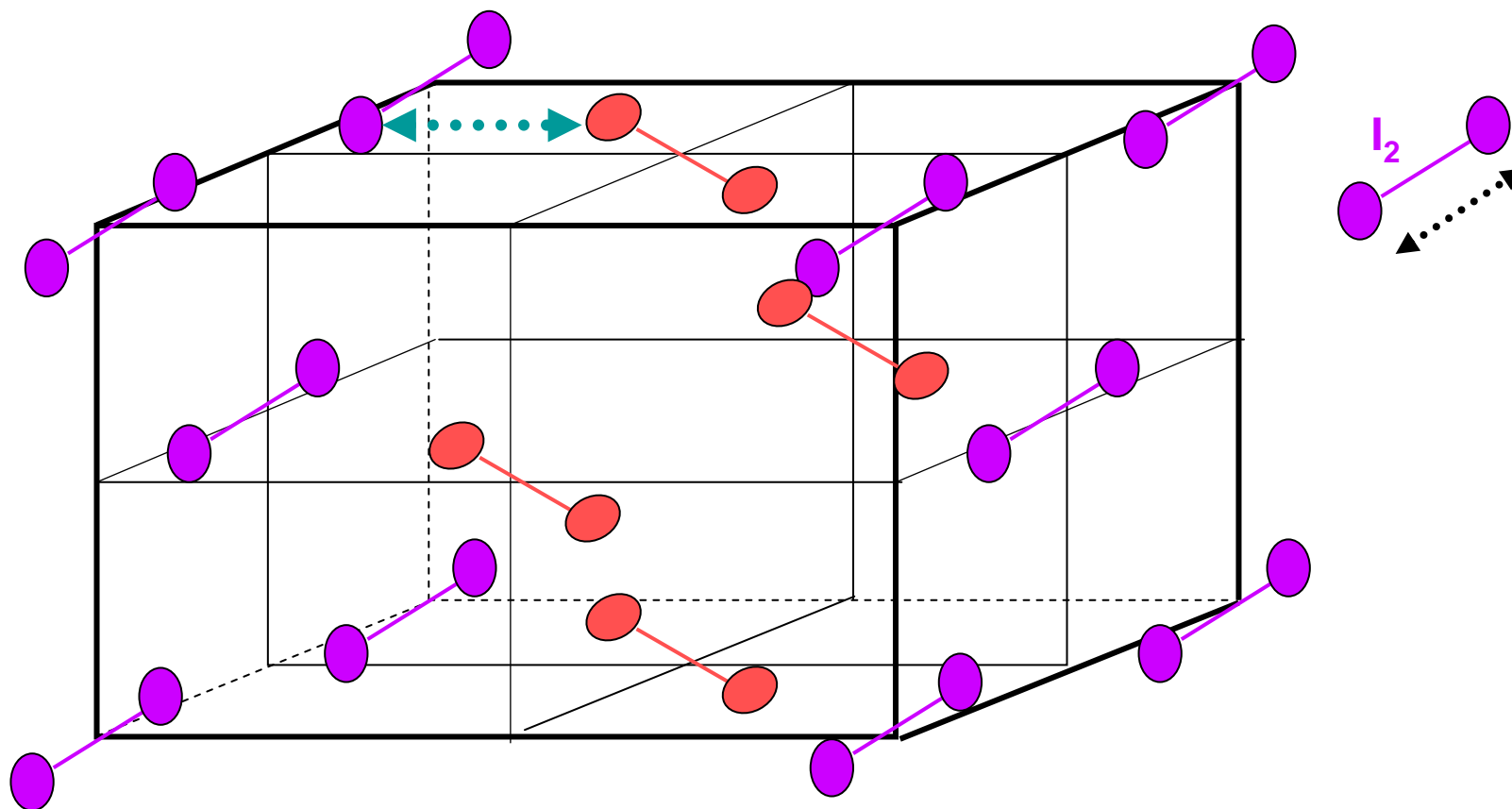
L'IODE

LA GLACE

A- L'IODE

La maille est rhomboédrique: prisme droit dont la base est un losange

Les molécules sont disposées selon un réseau **cfc**, mais leur orientation varie.

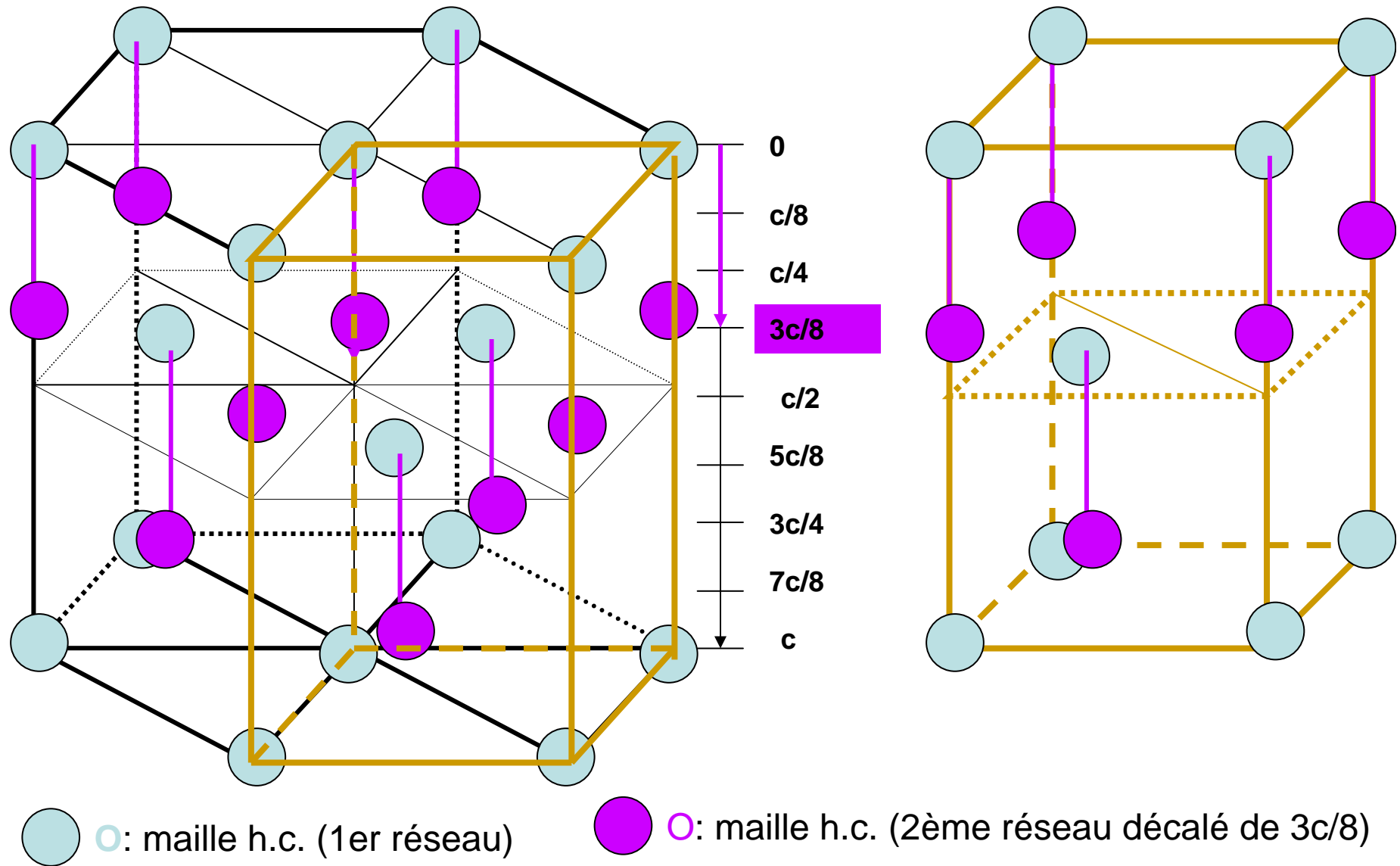


$d_{\text{I-I}} \text{ dans une molécule} = 0,268 \text{ nm}$

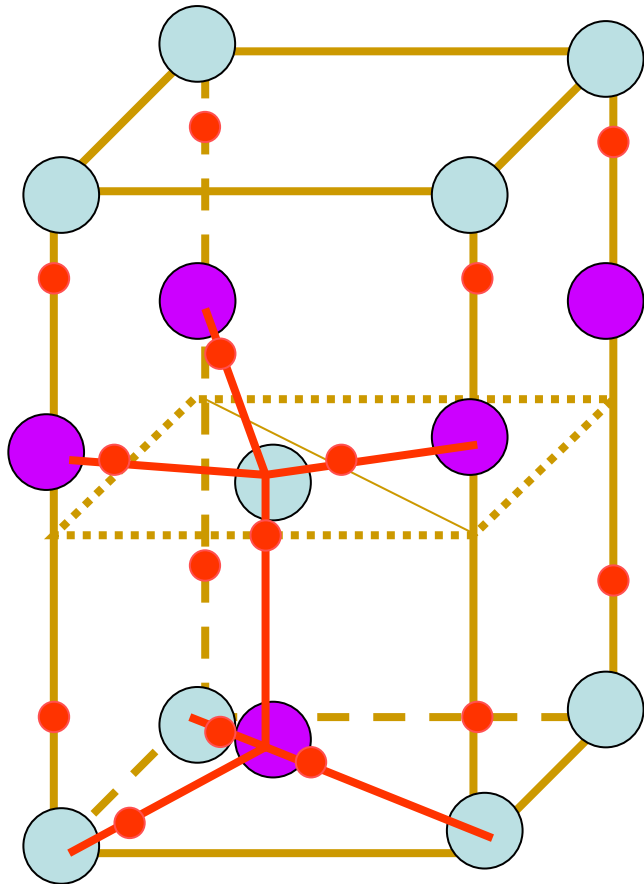
$d_{\text{entre 2 atomes d'iode de 2 molécules voisines}} = 0,356 \text{ nm}$

B- LA GLACE

Double réseau hexagonal compact des atomes d'oxygène

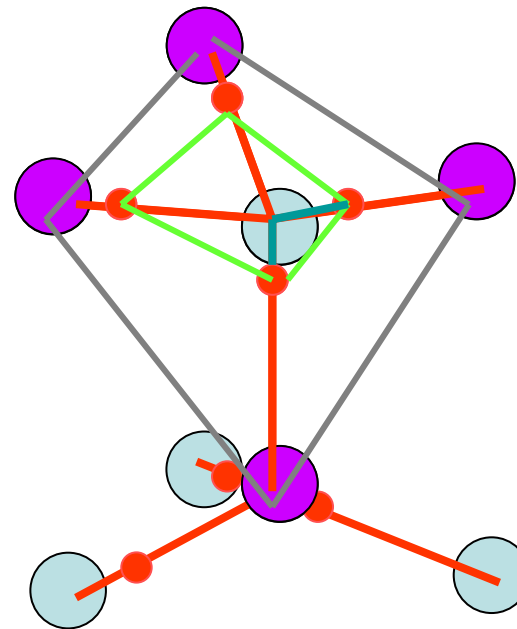


B- LA GLACE



● **Atomes d'hydrogène**

Entre un atome d'oxygène ○
et un atome d'oxygène ○



Chaque atome d'oxygène est au centre de 2
tétraèdres:

1 constitué d'oxygènes (tétraèdre régulier)

1 constitué d'hydrogène (tétraèdre irrégulier):

2 liaisons covalentes + 2 liaisons H