

LC 01 : liaisons chimiques

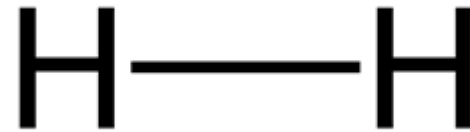
Prérequis :

- Configuration électronique
- Schémas de Lewis

Liaison H-H

1: Hydrogen

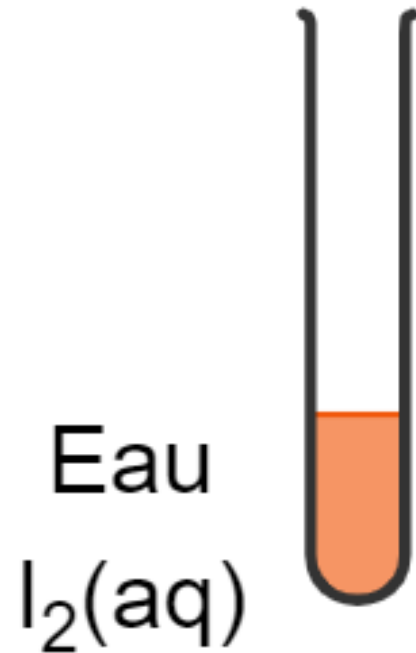
1: Hydrogen



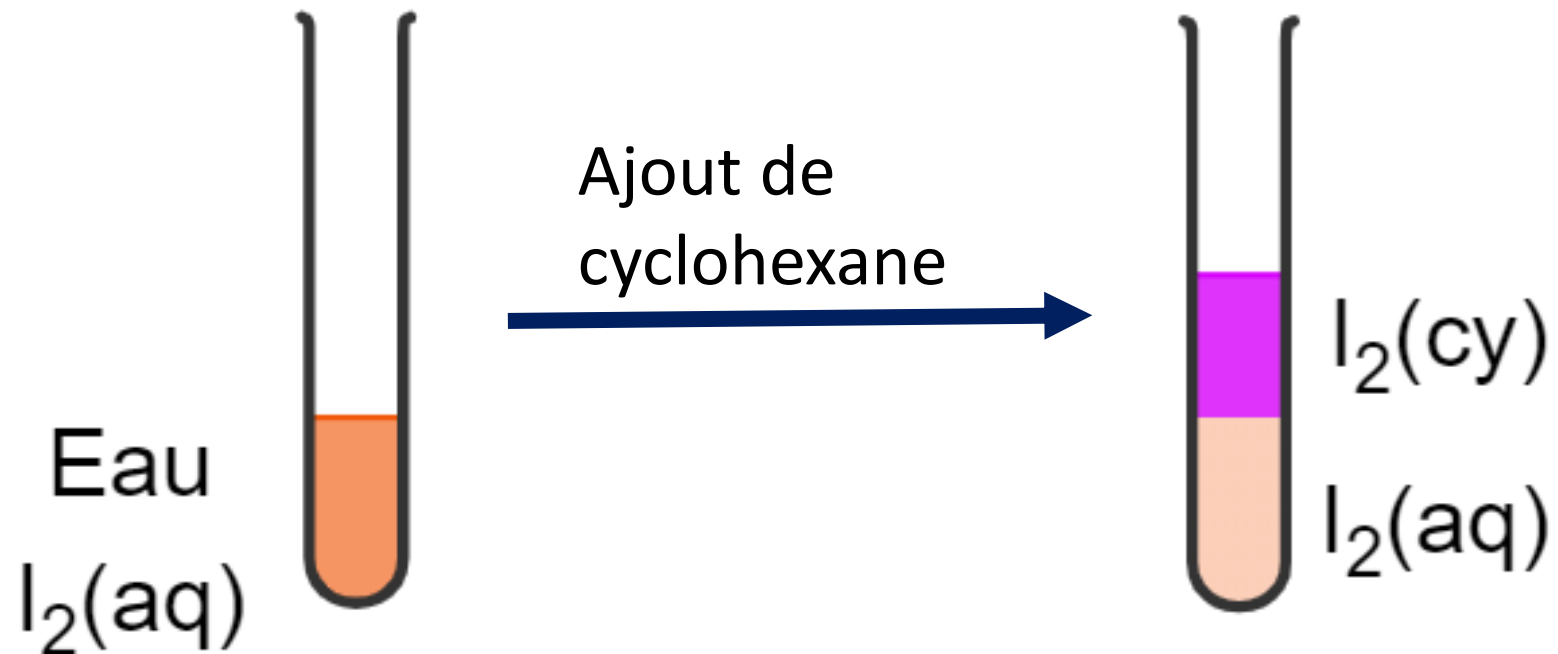
Liaison simple, liaisons multiples

Liaison	Energie de liaison (kJ/mol)
C-C	345
C=C	615
C-O	358
C=O	804
C-H	415
H-H	436
O-H	463

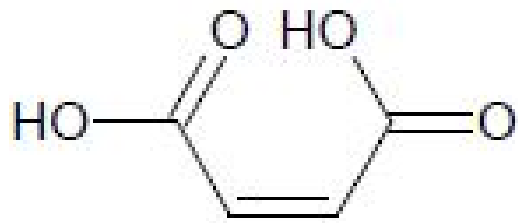
Diode dans l'eau et le cyclohexane



Diode dans l'eau et le cyclohexane

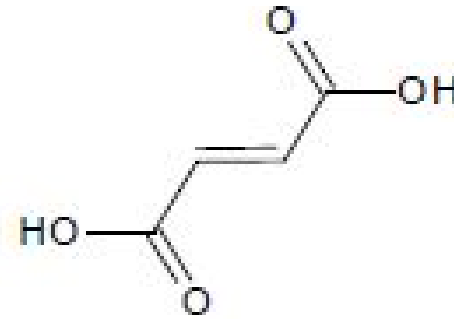


Température de fusion: acide maléique et fumarique



Acide maléique

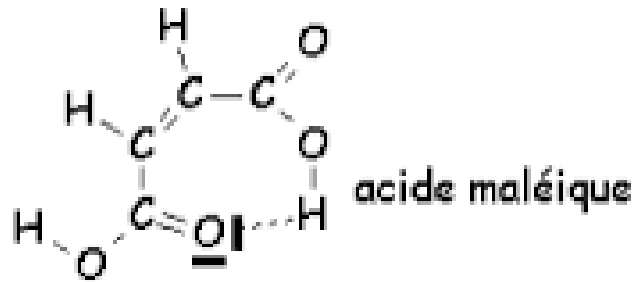
$$T_{\text{fus}} = 131\text{ }^{\circ}\text{C}$$



Acide fumarique

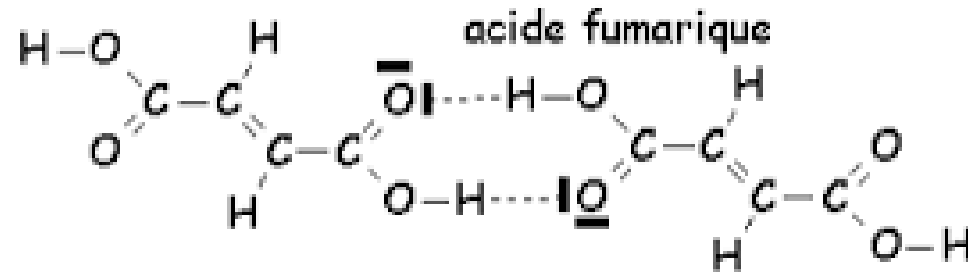
$$T_{\text{fus}} = 278\text{ }^{\circ}\text{C}$$

Température de fusion: acide maléique et fumarique



$$T_{\text{fus}} = 131\text{ }^{\circ}\text{C}$$

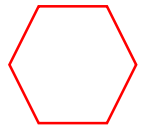
2 liaisons hydrogènes possibles



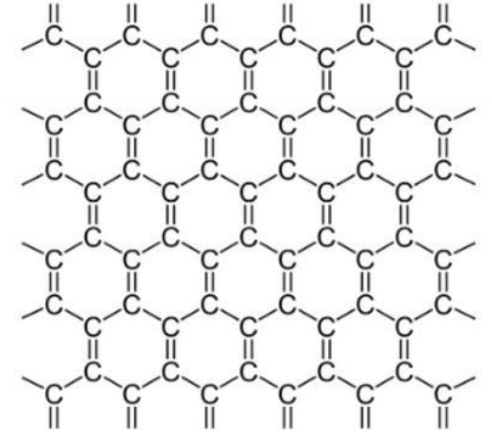
$$T_{\text{fus}} = 278\text{ }^{\circ}\text{C}$$

4 liaisons hydrogènes possibles

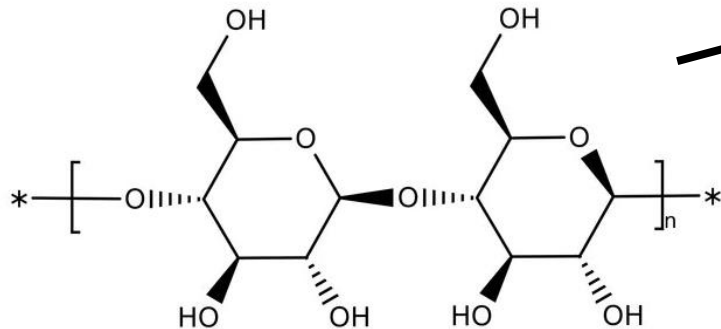
Petits papiers crayonnés dans un mélange eau - cyclohexane



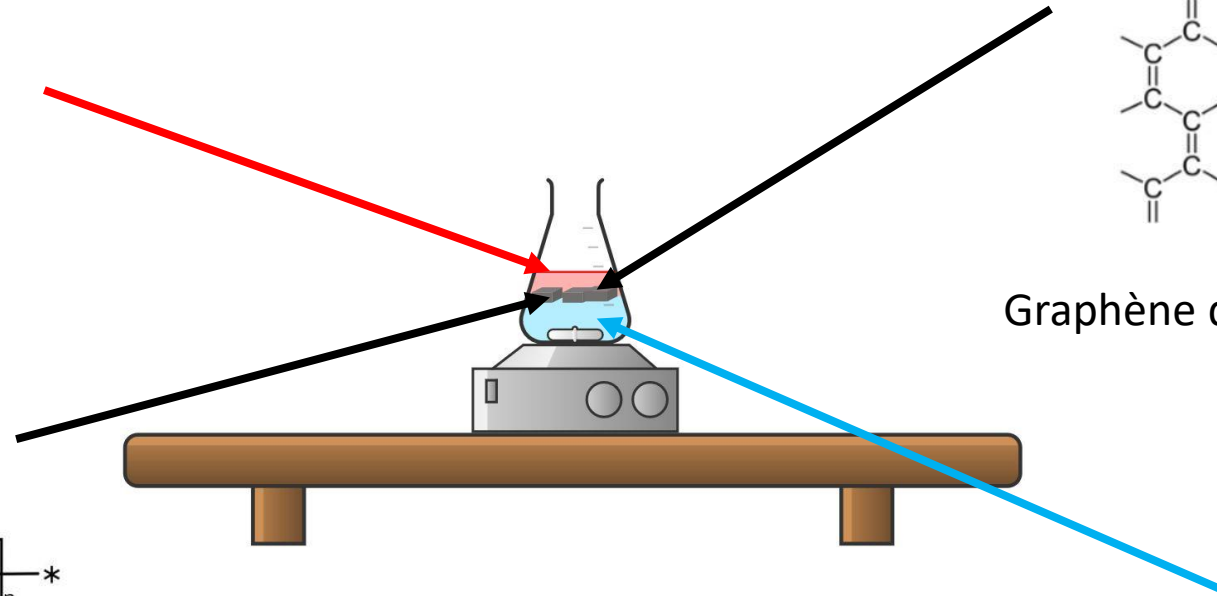
Cyclohexane (apolaire)



Graphène du crayonnage (apolaire)



Cellulose du papier (fait des liaisons hydrogène)



Eau (polaire)

