

Université Mohamed Seddik ben Yahia de Jijel

Département de médecine

Niveau : 1^{ière} Année de médecine

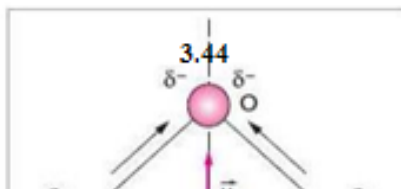
SERIE N° 02

(Les interactions intra/ et interatomiques)

Exercice 1 : Quelles sont les liaisons intermoléculaires ?

Exercice 2

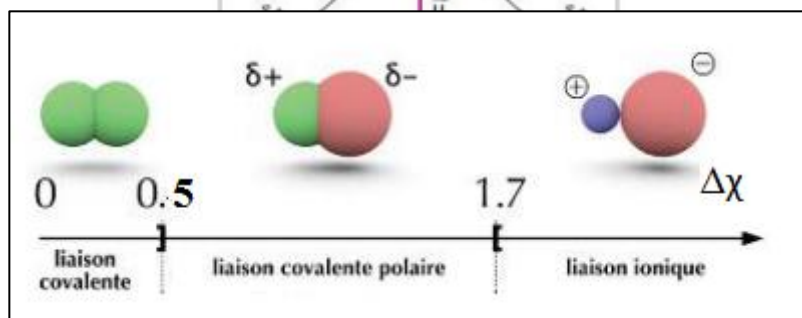
1. Comment nomme-t-on les liaisons intermoléculaires d'eau ?



on les liaisons intermoléculaires d'eau ?

qui

d'une



2. Qu'est-ce que la force intramoléculaire ?
force intermoléculaire ?

Exercice 3

Comment reconnaître une liaison de Van der Waals ?

Exercice 4

Examiner le type des molécules CO et CO₂ et prédire les forces intermoléculaires qu'elles subissent.

Exercice 5

1. Représenter les moments dipolaires des molécules CO₂ et H₂O.
2. Pourquoi dit-on que la molécule d'eau est polaire ?

Exercice 6 :

Pour chacun des composés suivants, indiquez la différence d'électronégativité $\Delta\chi$ et le type de liaison : CaCl₂ ; CH₄ ; H₂O ; LiBr et N₂.

--	--	--	--	--

Exercice 7 : Liaison ionique

Quel type de liaison se forme entre le sodium (Na, $\chi = 0,93$) et le chlore (Cl, $\chi = 3,16$) pour former le chlorure de sodium (NaCl) ? Aidez-vous en utilisant le tableau périodique de Mendeleïev.

Exercice 8 : Liaison covalente

Quelle est la nature de la liaison dans la molécule de l'eau (H₂O) sachant que $\chi_{\text{H}} = 2,2$ et $\chi_{\text{O}} = 3,44$?