

<b>13Sem50</b>		<a href="https://micaweb.pagesperso-orange.fr/AccueilPhysique.html">https://micaweb.pagesperso-orange.fr/AccueilPhysique.html</a>	Travail
<b>Mardi 8 Déc</b>	Cours de 8h à 10h	<p style="text-align: center;"><b>Atomistique 4 : (Suite)</b></p> <p style="text-align: center;"><b><u>IV – Aromaticité :</u></b></p> <p>4-1 <i>Cas du benzène</i>  4-2 <i>Critère d'aromaticité : Règle de Hückel</i>  4-3 <i>Autres exemples et conclusion.</i></p> <p><b><u>V – Effets électroniques dans les molécules :</u></b></p> <p>5-1 <i>Effet inductif</i>  5-2 <i>Effet mésomère</i>  5-3 <i>Récapitulatif des effets intervenant en chimie organique ;Ex</i></p> <p style="text-align: center;"><b>Atomistique 5 :</b></p> <p style="text-align: center;"><b>Liaisons intermoléculaires de faible énergie</b></p> <p><b><u>I - Présentation : nécessité expérimentale-Liaisons fortes et faibles :</u></b></p> <p><b><u>II - Interactions non spécifiques de Van der Waals :</u></b></p> <p>2-1 <i>Forces attractives de Van der Waals.</i>  2-1-1 <i>Effet d'orientation de Keesom.</i>  2-1-2 <i>Effet d'induction de Debye.</i></p>	
<b>Mardi 8 Déc</b>	TD+ 2h	<p>TD : Atomistique 4 : Moments dipolaires ;  <i>VSEPR ; Exercices de méthode (mésomérie et longueur de liaison: puis TIPE 2h</i></p>	
<b>Jeudi 10 Déc</b>	Cours 2h	<p>2-1-3 <i>Effet de dispersion de London.</i>  2-1-4 <i>Bilan des forces attractives.</i>  2-2 <i>La liaison de Van der Waals.</i>  2-2-1 <i>Forces répulsives.</i>  2-2-2 <i>Liaison de Van der Waals.</i>  2-2-3 <i>Conséquences sur les propriétés physiques.</i></p> <p><b><u>III – Interactions spécifiques : La liaison Hydrogène :</u></b></p> <p>3-1 <i>Faits expérimentaux.</i>  3-2 <i>Définition.</i>  3-3 <i>Exemples.</i>  3-4 <i>Conséquences sur les propriétés physico-chimiques.</i>  3-4-1 <i>Liaisons H intermoléculaires.</i>  3-4-2 <i>Liaisons H intramoléculaires.</i></p>	

<p><b>Ven 11 Dec</b></p>	<p>2 x 2h</p>	<p><b><u>IV – Conséquences des forces intermoléculaires en milieu biologique :</u></b></p> <p>4-1 <i>Structure spatiale des protéines.</i>  4-2 <i>Rôle dans l'activité enzymatique.</i>  4-3 <i>Structure de l'A.D.N.</i>  4-4 <i>Stabilité des membranes lipidiques.</i></p> <p><i>Exercices 1 et 2 Atom4 (formes mésomères nitrobenzène,éthoxybenzène, mésomérie et longueur de liaison)</i></p> <p><b><u>SBT 1 : LE SIGNAL</u></b></p> <p><b><u>I – Présentation du signal :</u></b></p> <p><i>1-1 Chaîne de transmission de l'information :</i>  <i>1-2 Exemples de signaux :</i>  <i>1-3 Deux types de signaux : analogiques ou numériques :</i>  <i>1-4 Conversion d'un signal analogique en signal numérique :</i></p>	<p>Atom 4 : Ex4 et 7 Atom 5 : 1,4,6</p>
<p><b>Sam 14: DS4 (3h)</b> TC4 ; ATOM 1 à 3</p>			