

12sem49		https://micaweb.pagesperso-orange.fr/AccueilPhysique.html	Travail
Mardi 1 ^{er} Dec	Cours de 8h à 10h	<p>Suite : Atomistique 3 : Liaison covalente localisée</p> <p>Fin des exemples 1-2-9-2 Cas des métaux de transition : Règle de Sidgwick. 1-2-10 Limites du modèle de Lewis.</p> <p>II - Prévion de la géométrie des molécules par la méthode V.S.E.P.R. :</p> <p>2-1 Principe de la théorie V.S.E.P.R. (Gillespie). 2-2 Géométrie de l'environnement électronique d'un atome (Règles de Gillespie). 2-3 Présence de paires non-liantes : composés AX_nE_p. 2-4 Modification des angles valenciels.</p>	
Mardi 1 ^{er} Dec	TD 1hx2	TD : Atomistique 2 : Classification + début exos VSEPR (Ex2) puis TIPE (2h)	
Jeudi 3 Dec	Crs2h	<p>III – Conséquences structurales : effets électroniques dans les molécules :</p> <p>3-1 Paramètres de liaison. 3-1-1 Paramètres géométriques. 3-1-2 Paramètres énergétiques. 3-1-3 Moment dipolaire . 3-1-3-1 Polarisation d'une liaison. 3-1-3-2 Polarité d'une molécule. 3-1-3-3 Conséquences sur la solubilité. 3-2 Effet inductif.</p> <p>Atomistique 4 : Délocalisation électronique et aromaticité</p> <p>I - Représentation spatiale des O.M. liantes : 1-1 Présentation des orbitales moléculaires des molécules diatomiques. 1-2 L'orbitale moléculaire σ , à recouvrement axial. 1-3 L'orbitale moléculaire π , à recouvrement latéral 1-4 Application à la chimie du carbone 1-5 Délocalisation électronique.</p>	
Ven 4 Dec	Cours – T.D. : 2h x2	<p>II - Conjugaison : 2-1 Données expérimentales. 2-2 Interprétation par la théorie des O.M. 2-3 Représentation de la délocalisation par les formules mésomères. 2-4 Interprétation énergétique : énergie de résonance.</p> <p>III – Mésomérie : 3-1 Principe de la mésomérie. 3-2 Exemples 3-3 Règles d'écriture pour la détermination du poids statistique. 3-4 Applications Exercices de méthode (mésomérie et longueur de liaison)</p>	<u>Sem 11 & 12</u> <u>Ex 5,11, 12,</u> <u>13</u>