

Programme de colle	Semaine13	PCSI
<p><u>Notions et contenu :</u></p> <p>Chapitre 9-Description des édifices chimiques supérieurs -liaison chimique-règle de l'octet et du duet-valence d'un atome-Théorie de Léwis (formule de Lewis d'un édifice polyatomique-charge formelle)- acide et base de lewis -Liaison covalente délocalisée-théorie de la mésomérie -Géométrie des édifices polyatomiques : Méthode VSEPR</p> <p>Chapitre 10-Interactions de faible énergie : Forces intermoléculaires -Les interactions de VDW -La liaison hydrogène et ses conséquences</p> <p>Chapitre 11-Les solvants moléculaires -les types de solutions (électrolytiques..) -Propriétés des solvants (ionisantes-dissociantes) -types de solvants et choix des solvants -Le solvant eau</p> <p>Chapitre 12 : Description des molécules organiques -Formules des composés organiques (Les représentations-nomenclatures-fonctions organiques et leur valence-isomérie plane) -Représentation plane des structures spatiales (CRAM-Newman-perspective) -Configurations (carbone asymétrique- configurations absolues (règles CIP)-Configurations Z/E) -Stéréoisomérie de configuration (Enantiomérie- chiralité-activité optique- diastéréoisomérie</p>		
<p><u>Compétences :</u></p> <ul style="list-style-type: none"> -toutes les compétences relatives au chapitre 9 (voir programme de colle 13) -connaître les types d'interactions de faible énergie et savoir les utiliser pour interpréter des résultats expérimentaux. -connaître les types de solvants-leurs propriétés et savoir expliquer le choix d'un solvant lors d'une activité expérimentale. -connaître les propriétés du solvant eau. -savoir nommer un composé organique -maîtriser les différents modes de représentation d'un composé organique -Savoir déterminer la configuration absolue d'un carbone asymétrique -Savoir reconnaître les relations d'énantiomérie et de diastéréoisomérie entre deux stéréoisomères. <p>-</p>		
<p>Remarque : OC + Exercice</p>		

