

<b>PARTIE</b>	La santé
<b>Chapitre 9</b>	<b>Les molécules</b>
<b>Plan du cours</b>	I. Liaison covalente et représentation de Lewis II. Isomérisation III. Géométrie des molécules
<b>Activités / TP</b>	TP « représentation de Lewis des molécules » après application des règles (duet et octet) et manipulation des modèles moléculaires. TP simulation (voir p.129)
<b>Exercices</b>	Exercices du livre n° 4, 9, 16 p.137/140
<b>Compétences attendues</b>	Représenter des formules développées et semi-développées correspondant à des modèles moléculaires. Savoir qu'à une formule brute peuvent correspondre plusieurs formules semi-développées. <i>Utiliser des modèles moléculaires et des logiciels de représentation.</i>

<b>PARTIE</b>	La santé
<b>Chapitre 10</b>	<b>Quantité de matière</b>
<b>Plan du cours</b>	I. Quantité de matière II. Masse molaire III. Masse volumique et densité
<b>Activités / TP</b>	TP : Masse volumique et densité (démarche d'investigation) TP « prélèvement » (démarche d'investigation) Doc.3 p.143.
<b>Exercices</b>	Exercices du livre n°4,6,11 et 14 p.152 à 154
<b>Compétences attendues</b>	Déterminer une quantité de matière connaissant la masse d'un solide. <i>Prélever une quantité de matière d'une espèce chimique donnée. Préparer une solution de concentration donnée par dissolution ou par dilution. (Chap suivant)</i>