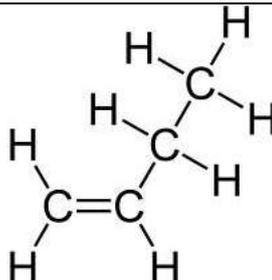
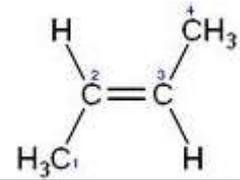


Ch 6 Évaluation formative

Entourez en rouge les zones à retravailler.

Connaissances	Je sais	Je croyais savoir	Je ne sais pas
Dans la représentation de Lewis sont représentés : <input type="checkbox"/> les DL <input type="checkbox"/> les DNL <input type="checkbox"/> les DL et les DNL			
C'est l'atome de plus grande valence qui détermine la géométrie autour de lui <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Le chlorométhane de formule CH_3Cl a la même géométrie que le méthane de formule CH_4 <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Dans le chlorométhane de formule CH_3Cl , l'atome de plus grande valence est : <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> H <input type="checkbox"/> Cl Sa valence vaut : <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4 La géométrie de la molécule est : <input type="checkbox"/> plane et triangulaire <input type="checkbox"/> coudée <input type="checkbox"/> pyramidale <input type="checkbox"/> tétraédrique			
Pour justifier que l'eau de formule H_2O soit pyramidale, dire que l'atome central a une valence de 2 est suffisant. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Cette molécule présente une isomérisation Z et E. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
			
Cette molécule présente une isomérisation Z et E : $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$ <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Dans une isomérisation Z et E, les groupes R et R' sont obligatoirement différents. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Cet isomère est Z : <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
			
Un précipité de chlorure d'argent noircit à la lumière. Ce noircissement est dû à une réaction photochimique. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Bilan	/ 12	/ 12	