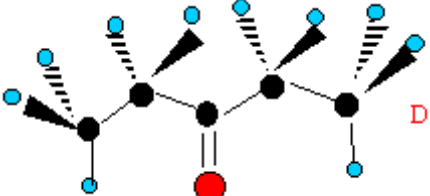
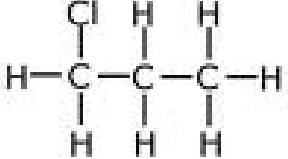





Ch 9 Évaluation formative **Entourez en rouge les zones à retravailler.**

Connaissances	Je sais	Je croyais savoir	Je ne sais pas
 <p>La formule brute de cette molécule est :</p> <p><input type="checkbox"/> C₅H₁₀ <input type="checkbox"/> C₅H₁₀O <input type="checkbox"/> CH₁₀O₅</p>			
 <p>La formule brute de cette molécule est :</p> <p><input type="checkbox"/> C₃H₁₇ <input type="checkbox"/> C₄H₆ <input type="checkbox"/> C₃H₆Cl</p>			
 <p>$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_3$ CH_3</p> <p>Ces molécules sont :</p> <p><input type="checkbox"/> des isotopes <input type="checkbox"/> des isomères <input type="checkbox"/> identiques</p>			
 <p>$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$</p> <p>Ces molécules sont :</p> <p><input type="checkbox"/> des isotopes <input type="checkbox"/> des isomères <input type="checkbox"/> identiques</p>			
 <p>Un corps pur est caractérisé par des constantes physiques dont les valeurs lui sont propres.</p> <p><input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux</p>			
<p>Un mélange contenant ce même corps pur est caractérisé par les constantes physiques de ce corps.</p> <p><input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux</p>			
<p>La température de fusion désigne la température du changement d'état :</p> <p><input type="checkbox"/> solide - gaz <input type="checkbox"/> liquide - gaz <input type="checkbox"/> solide - liquide</p>			
<p>Sous la pression atmosphérique, un corps possède toujours la/les même(s) :</p> <p><input type="checkbox"/> température de fusion <input type="checkbox"/> température d'ébullition <input type="checkbox"/> indice de réfraction</p>			
<p>Un médicament est un corps pur.</p> <p><input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux</p>			
<p>L'excipient des médicaments a un effet thérapeutique.</p> <p><input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux</p>			
<p>Bilan</p>	/ 12	/ 12	