



➤ Représenter la formule semi-développée des molécules nommées ci-dessous

2,3-diméthylbutan-2-ol $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{OH}}{\text{C}}(\text{CH}_3)\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_3$	acide éthanoïque $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}\text{-OH}$
3-méthylpentanal $\text{H}\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	2,4,4-triméthylhexan-3-one $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{CH}_3}{\text{CH}}\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}\text{-}\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

➤ Pourquoi la molécule 2-méthylbutan-2-one ne peut-elle pas exister ?  
Car le carbone 2 portant le groupe carbonyle n'a plus de place pour accueillir CH<sub>3</sub>

➤ Le nom "1,3-diméthylpropane" est faux. Indiquer le vrai nom de cette molécule.

**Ce nom est faux car en plaçant un méthyl à chaque extrémité de la molécule on allonge la chaîne principale de celle-ci. Cette molécule s'appellerait le pentane.**