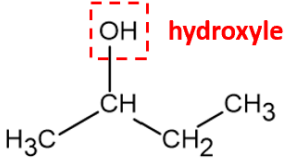
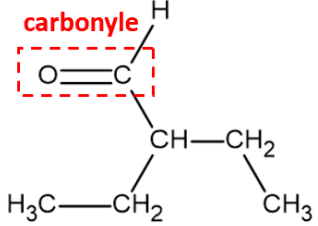
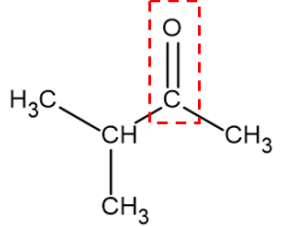
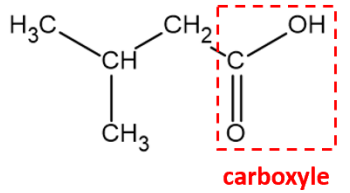
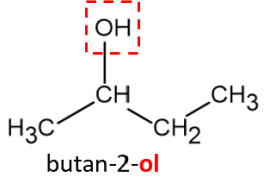
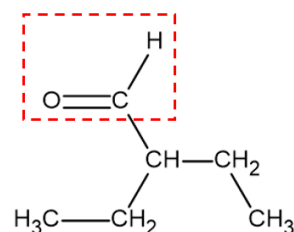


<p>Comment reconnaître qu'une molécule appartient à la famille des alcools à partir de sa formule développée ?</p>	<p>La présence d'un groupe hydroxyle (-OH) porté par un atome de carbone indique que la molécule appartient à la famille des alcools.</p> 
<p>Quel élément permet d'identifier un aldéhyde dans une molécule organique ?</p>	<p>La présence d'un groupe carbonyle (C=O) situé en bout de chaîne, où le carbone est aussi lié à un atome d'hydrogène.</p> 
<p>Quel élément permet d'identifier une cétone dans une molécule organique ?</p>	<p>La présence d'un groupe carbonyle (C=O) porté par un carbone lié à deux autres atomes de carbone (le groupe ne peut donc pas être en bout de chaîne).</p> 
<p>Quel élément permet d'identifier un acide carboxylique dans une molécule organique ?</p>	<p>La présence d'un groupe carboxyle (-COOH), situé en bout de chaîne, formé d'un carbone portant à la fois une double liaison avec un oxygène (C=O) et une liaison simple avec un groupe hydroxyle (-OH).</p> 
<p>Quel est le nom du groupe caractéristique -OH, à quelle famille appartient une molécule qui le porte, et par quoi se termine son nom ?</p>	<p>Le groupe -OH est appelé hydroxyle. La molécule appartient à la famille des alcools, et son nom se termine par le suffixe -ol.</p> 

Quel est le nom du groupe caractéristique C=O en bout de chaîne, à quelle famille appartient une molécule qui le porte, et par quoi se termine son nom ?

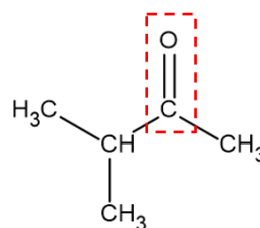
Le groupe C=O est appelé carbonyle lorsqu'il est en bout de chaîne et lié à un atome d'hydrogène. La molécule appartient à la famille des aldéhydes. Son nom se termine par le suffixe -al.



2-éthylbutanal

Quel est le nom du groupe C=O lorsqu'il est relié à deux atomes de carbone, à quelle famille appartient une molécule qui le porte, et par quoi se termine son nom ?

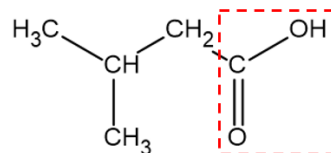
Le groupe C=O est appelé carbonyle. Lorsqu'il est relié à deux atomes de carbone, la molécule appartient à la famille des cétones. Son nom se termine par le suffixe -one.



3-méthylbutan-2-one

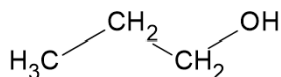
Quel est le nom du groupe -COOH, à quelle famille appartient une molécule qui le porte, et par quoi se termine son nom ?

Le groupe -COOH est appelé carboxyle. La molécule appartient à la famille des acides carboxyliques. Son nom commence par acide et se termine par -oïque.

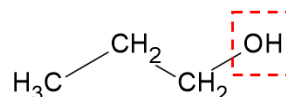


acide 2-méthylpropanoïque

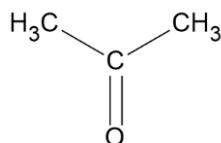
À partir de la formule semi-développée ci-dessous, justifier la terminaison du nom de la molécule.



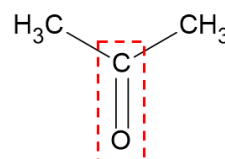
La molécule possède un groupe -OH, appelé groupe hydroxyle. Ce groupe est caractéristique de la famille des alcools. Le nom de la molécule se termine donc par le suffixe -ol.



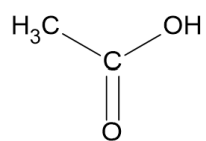
À partir de la formule semi-développée ci-dessous, justifier la terminaison du nom de la molécule.



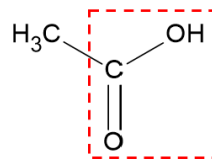
La molécule contient un groupe C=O, appelé groupe carbonyle, relié à deux atomes de carbone. Ce groupe est caractéristique de la famille des cétones. Le nom de la molécule se termine donc par le suffixe -one.



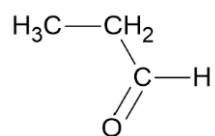
À partir de la formule semi-développée ci-dessous, justifier la terminaison du nom de la molécule.



La molécule contient un groupe -COOH , appelé groupe carboxyle. Ce groupe est caractéristique de la famille des acides carboxyliques. Le nom de la molécule commence par « acide » et se termine par le suffixe -oïque.



À partir de la formule semi-développée ci-dessous, justifier la terminaison du nom de la molécule.



La molécule contient un groupe C=O , appelé groupe carbonyle, situé en bout de chaîne et lié à un atome d'hydrogène. Ce groupe est caractéristique de la famille des aldéhydes. Le nom de la molécule se termine donc par le suffixe -al.

