



Les 5 premiers alcanes possèdent un nom d'usage qui est à connaître :

méthane	éthane	propane	butane	pentane
$CH_4$	$C_2H_6$	$C_3H_8$	$C_4H_{10}$	$C_5H_{12}$

hexane

heptane

octane

nonane

décane

undécane

dodécane

 $C_6H_{14}$  $C_7H_{16}$  $C_8H_{18}$  $C_9H_{20}$  $C_{10}H_{22}$  $C_{11}H_{24}$  $C_{12}H_{26}$ 

## L'acide 3-méthylbutanoïque

Formule Brute	Formule développée	Formule semi-développée	Formule topologique
$C_5H_{10}O_2$		$CH_3-CH(CH_3)-CH_2-C(=O)OH$	

De quelles familles sont ces molécules et quels sont leurs noms ?

	3-méthylpentane 
	-OH groupe hydroxyle des alcools 3-méthylbutan-2-ol 
	groupe carbonyle caractéristique des aldéhydes 2-méthylpropanal 
	groupe carbonyle caractéristique des cétones butan-2-one 
	groupe carboxyle caractéristique des acides carboxyliques acide 2-méthylbutanoïque 
	double liaison ; C=C ; caractéristiques des alcènes 3-méthylbut-2-ène 