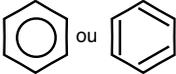
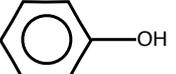
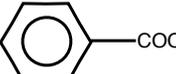
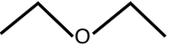
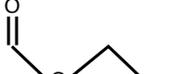
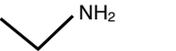
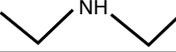


## Quelques molécules de chimie organique

Quelques formules utiles à connaître pour le cours de chimie organique.

nom « commun »	formule semi- développée	formule topologique	groupe caractéristique	famille formule générale
méthane	$\text{CH}_4$		hydrocarbures saturés	alcane $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
butane	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$		hydrocarbures saturés	alcane $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
éthylène	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2$	=	insaturation	alcène $\text{C}_n\text{H}_{2n}$
but-2-ène	$\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$		insaturation	alcène $\text{C}_n\text{H}_{2n}$
méthanol	$\text{CH}_3\text{OH}$		groupe hydroxyle sur carbone tétraédrique	alcool $\text{R}-\text{OH}$
éthanol alcool éthylique	$\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{OH}$		groupe hydroxyle sur carbone tétraédrique	alcool (I) $\text{R}-\text{OH}$
butan-1-ol	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$		groupe hydroxyle sur carbone tétraédrique	alcool (I) $\text{R}-\text{OH}$
butan-1-ol	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_3$		groupe hydroxyle sur carbone tétraédrique	alcool (II) $\text{R}-\text{OH}$
2-méthylbutan-2-ol	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)\text{OH}-\text{CH}_3$		groupe hydroxyle sur carbone tétraédrique	alcool (III) $\text{R}-\text{OH}$
méthanal	$\text{HCHO}$		groupe carbonyle	aldéhyde $\text{R}-\text{CHO}$
butanal	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$		groupe carbonyle	aldéhyde $\text{R}-\text{CHO}$
propanone acétone	$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_3$		groupe carbonyle	cétone $\text{R}-\text{CO}-\text{R}'$
butanone	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_3$		groupe carbonyle	cétone $\text{R}-\text{CO}-\text{R}'$
acide méthanoïque acide formique	$\text{HCOOH}$		groupe carboxyle -COOH	acide carboxylique $\text{R}-\text{COOH}$
acide éthanoïque acide acétique	$\text{CH}_3-\text{COOH}$		groupe carboxyle -COOH	acide carboxylique $\text{R}-\text{COOH}$
acide butanoïque acide butyrique	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$		groupe carboxyle -COOH	acide carboxylique $\text{R}-\text{COOH}$

Ces molécules sont plus spécifiquement du cours de terminale.

nom « commun »	formule semi- développée	formule topologique	groupe caractéristique	famille formule générale
benzène	$C_6H_6$	 ou 	noyau aromatique	composés aromatiques
hydroxybenzène phénol	$C_6H_5OH$		phénol ≠ alcool	composés aromatiques Ar – OH
acide benzoïque	$C_6H_5COOH$		groupe carboxyle	acide carboxylique Ar – COOH
éthoxyéthane éther	$CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_3$		groupe alcoxy R – O –	étheroxydes R – O – R'
anhydride éthanoïque	$CH_3-CO-O-CO-CH_3$		groupe anhydride	anhydride d'acides R – COOCO – R
méthanoate d'éthyle	$HCOOCH_2-CH_3$		groupe ester	ester R – COOR'
éthylamine	$CH_3-CH_2-NH_2$		groupe amine (amino) – NH <sub>2</sub>	amine (I) R – NH <sub>2</sub>
diméthylamine	$CH_3-CH_2-NH-CH_2-CH_3$		groupe amine (imino) – NH –	amine (II) R – NH – R