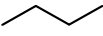
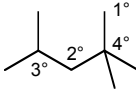



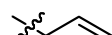

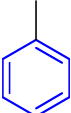
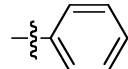
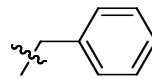
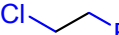

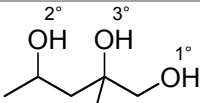
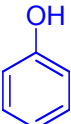



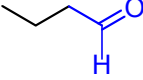
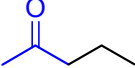
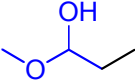
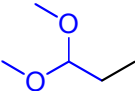




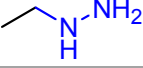

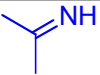

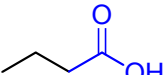
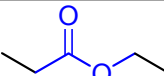
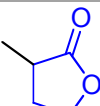
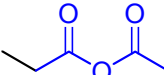
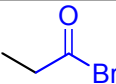
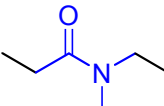
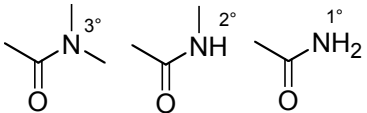


2.1 Groupes fonctionnels

F4:63-68

Les groupes fonctionnels sont les centres de réactivité.

Nom	IUPAC	Exemples		Remarques
alcane	-ane		butane	
cycloalcane	cyclo- -ane		cyclohexane	
alcène	-ene Reny- Rylidene-		propene	 vinyl  allyl
alcyne	-yne Rynyl-		propyne	
composé aromatique			methylbenzene	 phenyl  benzyl
halogénure	fluoro- chloro- bromo- iodo-		1-chloro-2-fluoroethane	
alcool	-ol ou hydroxy-		butan-1-ol	
phénol			phenol	
thiol	-ethiol		propane-2-thiol	
éter	- ether ou Roxy-		ethyl methyl ether ou 1-methoxyethane	
thioéter	- sulfide		ethyl methyl sulfide	
aldéhyde	-al ou oxo-		butanal	
cétone	-one ou oxo-		pentan-2-one	
hémiacétal				
acétal				
amine	-amine		N-ethyl-N-methylamine N-methylethanamine	 3°  2°  1°
hydrazine	-hydrazine		ethylhydrazine	
hydrazone	-al hydrazone ou		ethanal hydrazone	

	-one hydrazone			
imine	-imine		propan-2-imine	
nitrile	-enitrile ou cyano-		propanenitrile ou propionitrile	
acide	-oic acid		butanoic acid butyric acid	
ester	alkyl -oate		ethyl propanoate ethyl propionate	
lactone				
anhydride	-oic anhydride		ethanoic methanoic anhydride ou acetic formic anhydride	
halogénure d'acide				
amide	-amide		N-ethyl-N- methylpropanamide	

2.2 Nomenclature IUPAC

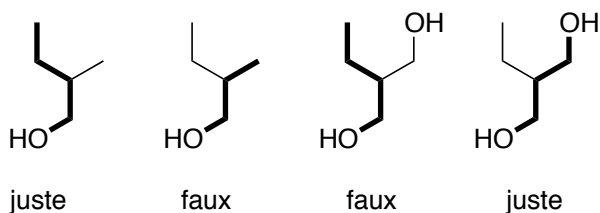
F4:68-73

Il y a cinq parties dans le nom :

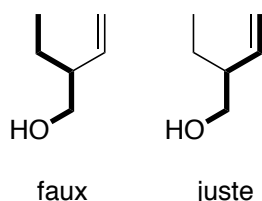
Préfixes (substituants)	Infix (cyclo)	Chaîne principale (racine)	Suffixes d'insaturations	Suffixes de fonctions
A	B	C	D	E

nombre de carbone	racine	alcane	alkyl (comme préfixe)
1	meth	methane	methyl
2	eth	ethane	ethyl
3	prop	propane	propyl
4	but	butane	butyl
5	pent	pentane	pentyl
6	hex	hexane	hexyl
7	hept	heptane	heptyl
8	oct	octane	octyl
9	non	nonane	nonyl
10	dec	decane	decyl

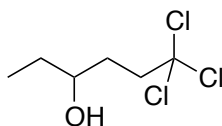
1. Trouver la chaîne carbonée la plus longue qui contient un maximum de suffixes de fonction (**E**) : c'est la racine.



2. En cas d'ambiguïté prendre la chaîne carbonée qui comprend un maximum de suffixes d'insaturation (**D**).



3. Numéroté la molécule: le suffixe de fonction (**E**) doit avoir l'indice le plus petit possible.

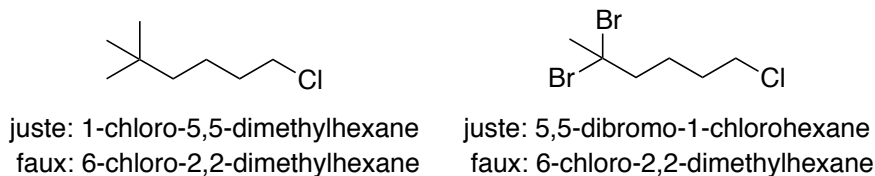


6,6,6-trichlorohexan-3-ol

4. Numéroté la molécule: en cas d'ambiguïté l'indice du suffixe d'insaturation (**D**) doit être le plus petit possible.



5. On identifie le ou les préfixe(s) (substituant) (**A**) et on énonce leur(s) nom(s) devant celui de la chaîne principale. On choisit l'ordre alphabétique.
6. On détermine la position de chaque substituant sur la chaîne principale en numérotant les carbones de celle-ci et on indique cette position en faisant précéder le nom de chaque substituant d'un indice de position. Il faut que les indices de positions soient le plus petit possible (uniquement le premier indice différent compte) :
- prendre l'ensemble des indices des préfixes
 - trier dans l'ordre croissant
 - trouver la première différence.



7. S'il y a plusieurs fois un même substituant, on utilise un préfixe multiplicateur : di, tri, tetra, penta, ... Ce préfixe **n'est pas pris en compte** pour le classement par ordre alphabétique.
8. On ajoute un "a" entre la racine et le suffixe d'insaturation s'il n'y a pas une voyelle (par exemple propadiene), on ajoute un "e" entre le suffixe d'insaturation et de fonction si il n'y a pas une voyelle après (ex. pentane-2,3-diol).

9. Pour certains substituants ramifiés on ajoute sec-, iso ou tert- (sec- et tert- ne comptent pas dans l'ordre alphabétique, iso compte).

