Le squelette carboné

Famille	Formule générale	Nomenclature	Remarque	Réactif	Résultat du test
Composé halogénés	R — X (X = Cl, Br, F, I)	X- chloro-, bromo-, fluoro-		Solution alcoolique de nitrate d'argent – AgNO ₃	Précipité d'halogénure d'argent
Amines	R – NH _n	-amine		Indicateur coloré / Papier pH	Basique
Acides carboxyliques	R−C O OH	Acide -oïque		Indicateur coloré / Papier pH	Acide
Aldéhydes	$\frac{R}{H}$ C = O	-al		DNPHLiqueur de FehlingRéactif de Tollens	Précipité jaunePrécipité rougeMiroir d'argent
Cétones	$\frac{R}{R'}$ $c = 0$	-one		DNPHLiqueur de FehlingRéactif de Tollens	Précipité jauneNégatifNégatif
Alcools	R – OH	-ol	I : CH ₂ -OH / II : CH-OH / III : C-OH I et II décolorent le KMnO ₄	Tous les réactifs précédents	Sans action
Esters	$R - C \stackrel{\bigcirc{0}}{\sim} O - R'$	acide R-Oate de alcool R'-yle			
Anhydrides d'acides	R - C - O - C - R' O O	anhydride acide R acide R'	Si acide R' = acide R, on ne le met pas dans la nomenclature		
Double liaison C = C	C = C			Eau de brome	Décoloration de l'eau de brome

1	Meth-	Mono
2	Eth-	Di
3	Prop-	Tri
4	But-	Tetra
5	Pent-	
6	Hex-	

Le squelette carboné

Réactions d'estérification et d'hydrolyse

1. Estérification / Hydrolyse

Réaction lente et limitée

2. Synthèse d'un ester à partir d'un anhydride d'acide

Réaction rapide et totale

3. Hydrolyse basique d'un ester

$$R - C \stackrel{\bigcirc{O}}{\stackrel{\bigcirc}{O} - R'} + HO^{-} \longrightarrow R - C \stackrel{\bigcirc{O}}{\stackrel{\bigcirc}{O}} + R' - OH$$
Ester + Ion hydroxyde \longrightarrow Ion carboxylate + Alcool

Réaction rapide et totale

4. Saponification d'un corps gras

Réaction rapide et totale