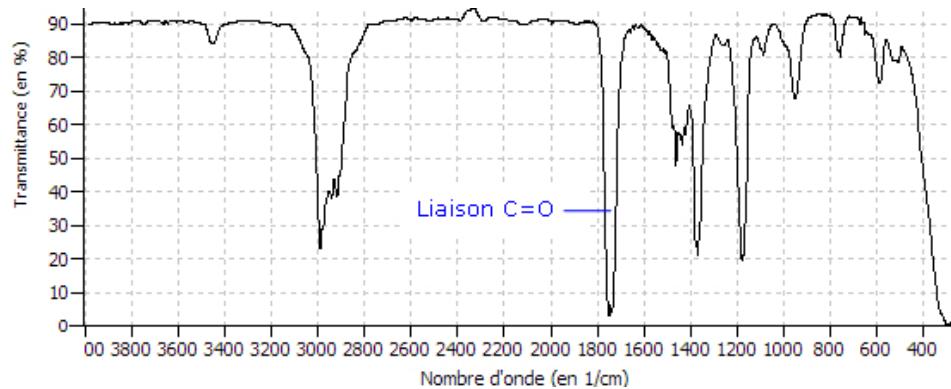
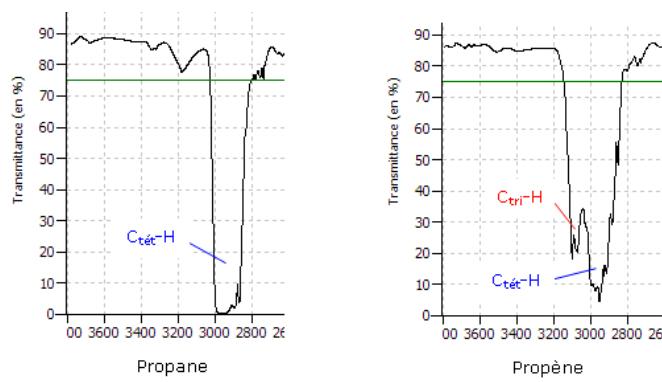


TS3 - Physique-Chimie Spectres infrarouges

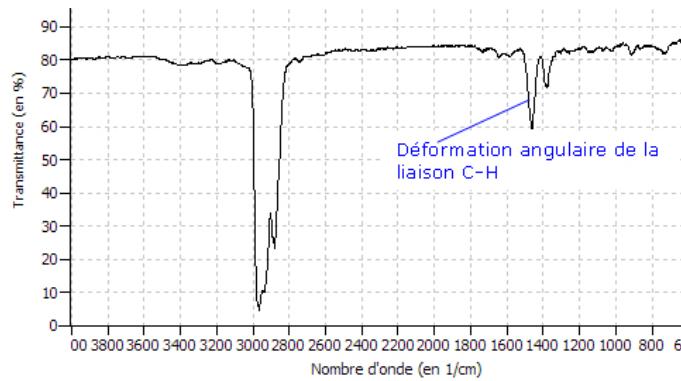
Butanone



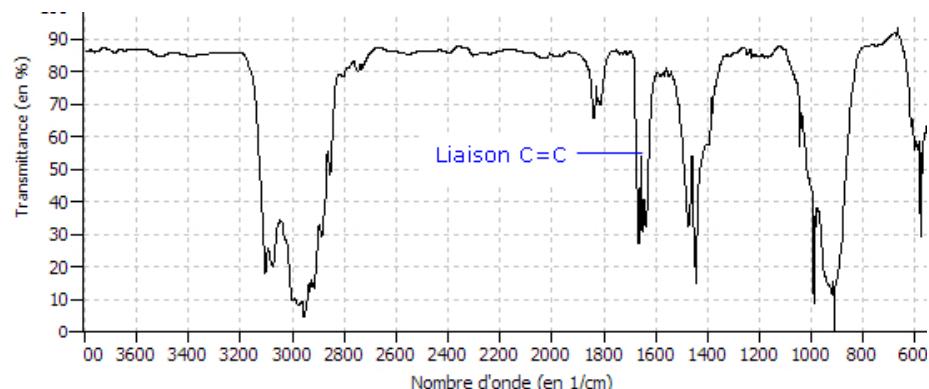
Propane et propène (extrait)



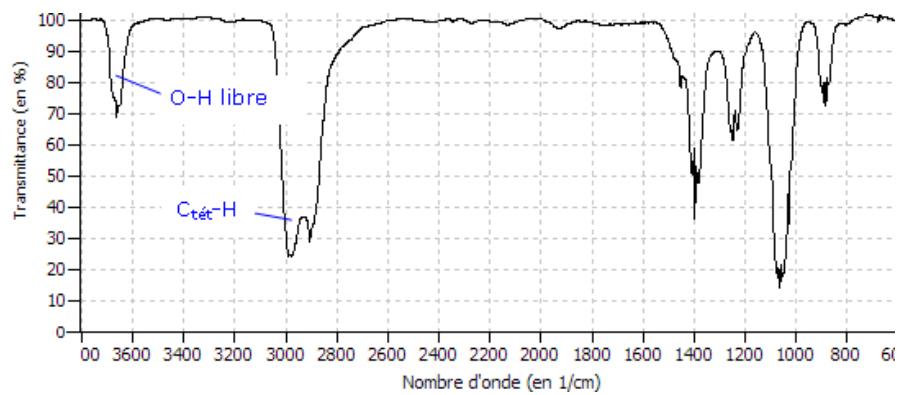
Pentane



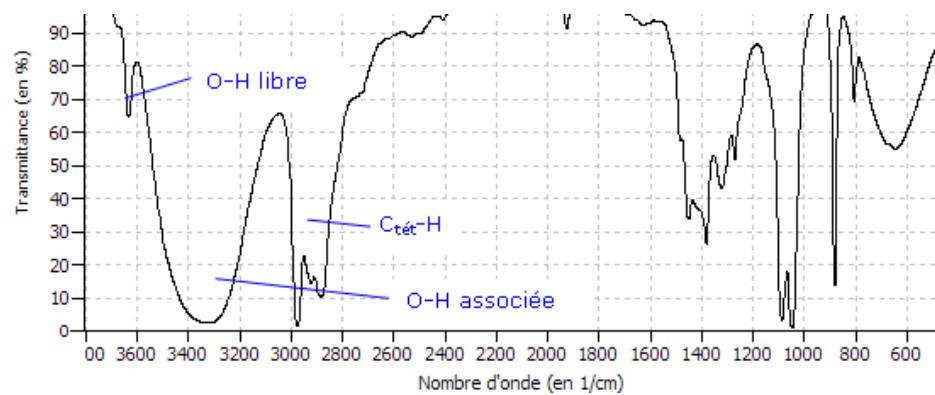
Propène



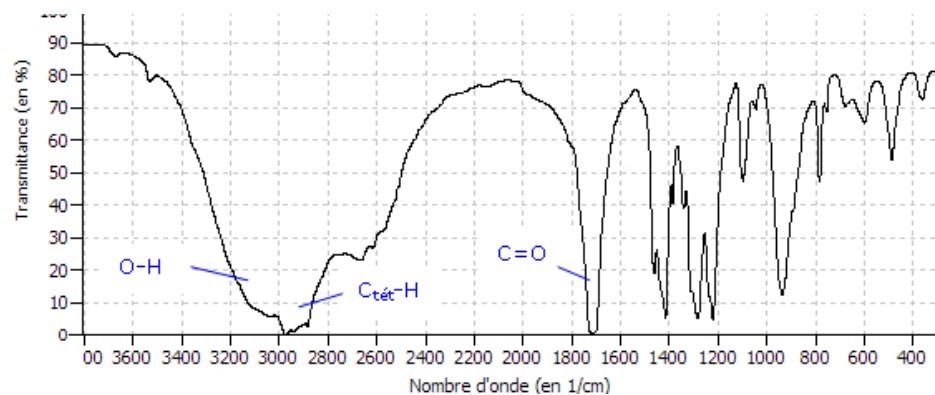
Éthanol gazeux



Éthanol liquide



Acide butanoïque



PRINCIPALES ABSORPTIONS CARACTÉRISTIQUES (DOCUMENT SIMPLIFIÉ)

σ (cm ⁻¹)	Intensité	Nature
ALCANES		
2850 - 3000	forte	C – H élongation
1450 - 1470	forte	C – H déformation angulaire
1370 - 1380	forte	CH ₂ et CH ₃ déformation
ALCÈNES		
3020 - 3140	moyenne	= C – H élongation
1645	moyenne	C = C élongation
ALCYNES		
3300	forte	\equiv C – H élongation
600 - 700	forte	C \equiv C – H déformation
DÉRIVÉS HALOGÉNÉS		
1300 - 1350	forte	C – F élongation
750 - 850	forte	C – Cl élongation
500 - 680	forte	C – Br élongation
200 - 500	forte	C – I élongation
ÉTHERS		
1070 - 1150	forte	C – O élongation
AMINES		
3300 - 3500	moyenne	N – H élongation
ALCOOLS		
3600	moyenne ou forte	O – H élongation libre
3400	forte	O – H élongation liée
1050	forte	C – O élongation
ALDÉHYDES		
1725	forte	C = O élongation
2720 - 2820	moyenne	C – H élongation
CÉTONES LINÉAIRES		
1715	forte	C = O élongation
ACIDES CARBOXYLIQUES		
2500 - 3300 (large)	forte	O – H élongation
1700 - 1730	forte	C = O élongation
1210 - 1320	forte	C – O élongation
ESTERS		
1735	forte	C = O élongation
1000 - 1300	forte	C – O élongation
AMIDES		
3100 - 3500	forte	N – H élongation
1640 - 1670	forte	C = O élongation
ANHYDRIDES D'ACIDE		
1800 - 1830 (deux bandes)	forte	C = O élongation
900 - 1300	forte	C – O élongation