

ANNEXE I

Table des nombres d'onde de vibrations de valence et de déformation.

Liaison ⁽¹⁾	Nature	Nombre d'onde (cm ⁻¹)	Intensité ⁽²⁾
O-H alcool libre	Valence	3580–3670	m ; fine
O-H alcool lié	Valence	3200–3400	F ; large
N-H amine primaire : 2 bandes amine secondaire : 1 bande imine	Valence	3100–3500	m
N-H amide	Valence	3100–3500	F
C _{dig} -H	Valence	3300–3310	m ou f
C _{trig} -H	Valence	3000–3100	m
C _{trig} -H (composé aromatique)	Valence	3030–3080	m
C _{tétr} -H	Valence	2800–3000	F
C _{trig} -H (aldéhyde)	Valence	2750–2900	m ; 2 bandes
O-H (acide carboxylique)	Valence	2500–3200	F à m ; large
C≡C	Valence	2100–2250	f
C≡N	Valence	2120–2260	F ou m
C=O (anhydride)	Valence	1700–1840	F ; 2 bandes
C=O (chlorure d'acide)	Valence	1770–1820	F
C=O (ester)	Valence	1700–1740	F
C=O (aldéhyde et cétone)	Valence	1650–1730 ⁽³⁾	F
C=O (acide)	Valence	1680–1710	F
C=O (amide)	Valence	1650–1700	F
C=C	Valence	1625–1685	m
C=C (aromatique)	Valence	1450–1600	variable ; 3 ou 4 bandes
N=O	Valence	1510–1580 et 1325–1365	F ; 2 bandes
C=N	Valence	1600–1680	F
N-H (amine ou amide)	Déformation	1560–1640	F ou m
C _{tétr} -H	Déformation	1415–1470	F
C _{tétr} -H (CH ₃)	Déformation	1365–1385	F ; 2 bandes
P=O	Valence	1250–1310	F
C-O	Valence	1050–1450	F
C-N	Valence	1020–1220	m
C-C	Valence	1000–1250	F
C-F	Valence	1000–1040	F

⁽¹⁾ tétr = tétragonal ; trig = trigonal ; dig = digonal

⁽²⁾ F = fort ; m = moyen ; f = faible

⁽³⁾ abaissement de 20 à 30 cm⁻¹ si conjugaison