

PC\*

## Table de nombres d'onde caractéristiques en IR

**Légende :**

Mode : Val = valence ; Def = déformation.

Intensité : F : forte ; f : faible ; m = moyenne ; v = variable et af = assez forte

Liaison CH	$\sigma$ en $\text{cm}^{-1}$	Mode	Remarque
alcane	3000 / 2800	val	fine et af
alcane	1470 / 1300	def	v
aromatique	3030	Complexe	m
alcyne	3300 / 3250	val	fine et très variable
alcène terminal =CH <sub>2</sub>	910	def	fine et af
alcène 2 H en cis	730 / 675	def	fine et af
alcène 2 H en trans	965	def	fine et af

Liaison CC	$\sigma$ en $\text{cm}^{-1}$	Mode	Remarque
C-C	1255 / 1140	val	f à m
C=C	1660 / 1620	val	af
C≡C	2300 / 2100	val	m

Liaison CO	$\sigma$ en $\text{cm}^{-1}$	Mode	Remarque
C-O	1200 / 1000	val	F
C=O	1740 / 1670	val	fine et F
sauf anhydride et chlorure d'acyle	1870 / 1760	val	fine et F doublet si anhydride

Liaison	$\sigma$ en $\text{cm}^{-1}$	Mode	Remarque
O-H	3600 / 3000 3200 / 2600 dans RCOOH	val	F large si liaison H
C≡N	2450 / 2150	val	v
N-H amine primaire	3500 / 3200	val	doublet af
N-H (amine secondaire)	3350 / 3200	val	v