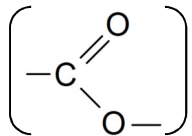
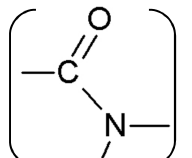
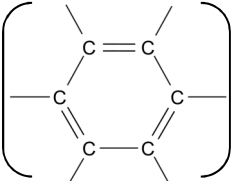


Table de données spectroscopiques infra-rouge

Type de liaison	Nombre d'onde (cm ⁻¹)	Largeur de la bande	Intensité de l'absorption	Remarques
O-H d'un alcool	3200-3650	large	forte	
N-H	3100-3300	large	forte	double bande si l'atome d'azote est lié à deux atomes d'hydrogène
C-H	2900-3100	variable (bandes multiples)	moyenne à forte	jusqu'à 2700 cm ⁻¹ pour le C(=O)-H d'un aldéhyde
O-H d'un acide carboxylique	2500-3200	large	moyenne à forte	
C=O d'un ester 	1735-1750	fine	forte	bande abaissée d'environ 20 cm ⁻¹ si la double liaison C=O ou C=C est conjuguée à une autre double liaison (deux doubles liaisons sont conjuguées si elles sont séparées par une simple liaison)
C=O d'un groupe carbonyle	1700-1740	fine	forte	
C=O d'un acide carboxylique	1700-1725	fine	forte	
C=O d'un amide 	1650-1700	fine	forte	
C=C	1620-1690	fine	moyenne	
C=C d'un cycle aromatique 	1450-1600	fine	variable ; 3 ou 4 bandes	
C=N	1640-1690	fine	forte	
N-H	1560-1640	fine	forte	pour un amide, cette bande se superpose presque à celle de la liaison C=O
empreinte de la molécule	< 1500			nombreuses bandes dont l'interprétation est complexe