

Spectroscopie

U.V. - Visible

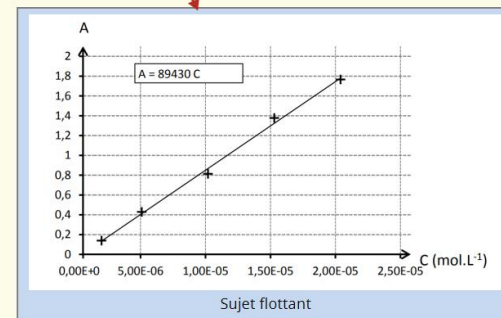
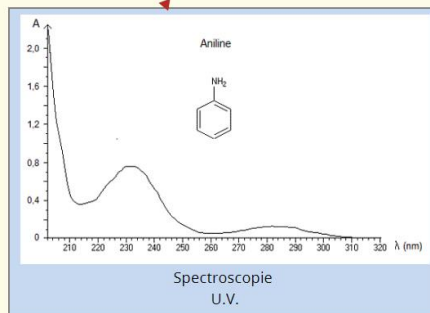
I.R.

$$A = \epsilon l c$$

A = k.C  
 $\epsilon$  : coefficient d'extinction  
 Loi de Beer-Lambert

Liaison	Groupe d'atomes caractéristique	Fonction ou famille	Nombre d'onde (cm <sup>-1</sup> )	Intensité
O - H (libre)	Hydroxyle C-OH	Alcool	3 580 - 3 670	Forte
O - H (liée par liaison H)	Hydroxyle C-OH	Alcool	3 200 - 3 400	Forte
	Carboxyle -COOH	Acide carboxylique	3 200 - 3 400	Forte
N - H	C - NH -	Amine, amide	3 100 - 3 500	Moyenne
C - H	Cycle benzénique - C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	Composés aromatiques	3 030 - 3 080	Moyenne
		Alcane	2 810 - 3 000	Forte
		Alcène	3 000 - 3 100	Moyenne
C = O	Carbonyle	Aldéhyde, cétone	1 650 - 1 730	Forte
	Carboxyle	Acide	1 680 - 1 710	Forte
	CO-O-C	Ester	1 700 - 1 740	Forte
	CO-N	Amide	1 650 - 1 700	Forte
C = C		Alcène	1 625 - 1 680	Moyenne
C - O		Alcool, acide, ester	1 050 - 1 450	Forte
C - C		Alcane	1 000 - 1 250	Forte
C - Cl		Chloroalcane	700 - 800	Forte
C - Br		Bromoalcane	600 - 750	Forte
C - I		Iodoalcane	500 - 600	Forte

Nombre d'onde (cm<sup>-1</sup>)



Document M. Morin