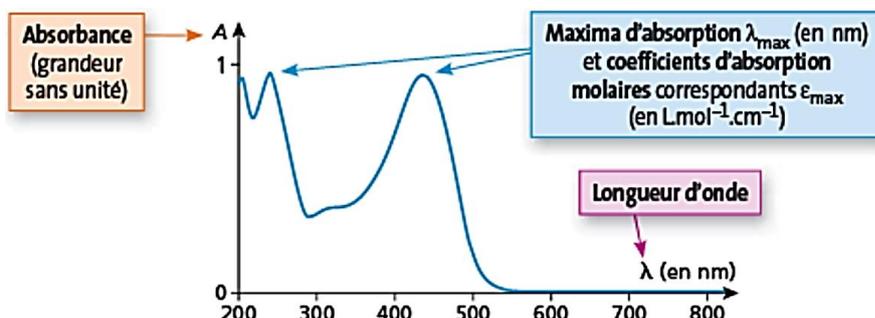


I – Spectroscopie UV-visible

Intérêt :

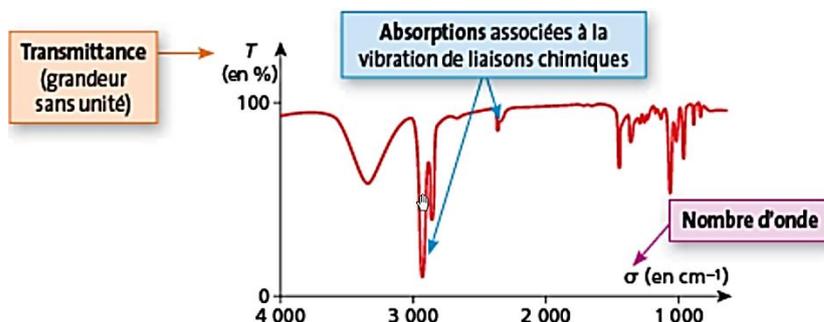
La spectroscopie UV-visible permet de caractériser une espèce chimique par les longueurs d'onde aux maxima d'absorption et les coefficients d'absorption molaires correspondants. Ceux-ci s'obtiennent à l'aide de la loi de Beer-Lambert : $A = \epsilon \cdot l \cdot c$



II – Spectroscopie IR

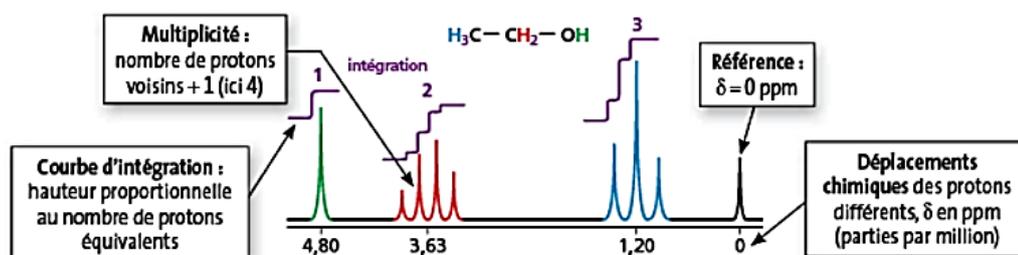
Intérêt :

La spectroscopie IR permet de repérer les liaisons chimiques et donc de déterminer les groupes caractéristiques d'une molécule.



III – Spectrométrie RMN

Interprétation :



Multiplicité	Nom du multiplet	Nombre de protons voisins
1	Singulet	0
2	Doublet	1
3	Triplet	2