## CHAPITRE N° STRUCTURE DES COMPOSÉS ORGANIQUES

Structure des comp     Composé organique :											
Formules et représenta	ations :										
Formule brute  Donnée de la nature et du nombre des atomes présents dans le composé.		Les H	Formule semi-développé Les H sont collés avec leur no à l'atome qui les porte.				ombre L'enchaîneme			tation topologique ent des C et de leurs nté par une ligne	
Famille fonctionnelle :											
Groupe caractéristique	<b>:</b>										
Famille fonctionnelle	alcools	aldéhydes				cétones			acides carboxyliques		
Groupe caractéristique	hydroxyle sur tétraédrique	carbonyle (terminal)			C	carbonyle			carboxyle		
Nomenclature des c		-									
Radical :											
	ore de C 1	2 éth-	3 prop-	4 but-	5 pent-	6 hex		7 8 pt- oct-	9 non-	10 déc-	
Suffixe :	·										
	Famille aucune alcool aldéhyde cétone acide carboxylique										
Ex. :	Suffixe -a	ne	-ol	-al	-or	ne	ac	ideoïq	ue		
- Identifier expérimen	ntalement la pré	sence d	e grou	pes ca	aractéris	tiqu	ies :				
Transmittance :											
Nombre d'onde :											
Spectre d'absorption ir	nfrarouge :							infra-red sp	oectrum of	propan-1-ol, CHs	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH
Les « pics vers le bas	-	ne liaisor	n entre	deux a	atomes		1007~	<u> </u>	<i>~</i> ~~		ارم مارم

Les « pics vers le bas » indiquent qu'une liaison entre deux atomes a absorbé l'énergie associée au rayonnement.

Par ex.,  $\sigma(\text{O-H}) \approx 3~300~\text{cm}^{-1}$  ;  $\sigma(\text{C-H}) \approx 2~900~\text{cm-1}$  ;  $\sigma(\text{C=O}) \approx 1~700~\text{cm}^{-1}$ 

