TERRE SANS FRONTIÈRES

EDUCATION CANNOT WAIT
The global fund for education in emergencies

F.I.C

CHIMIE 2ème SC

FICHE No 34

Fonctions chimiques organiques

Appui à l'éducation des enfants réfugiés en crise de Covid-19

OBJECTIF OPÉRATIONNEL

A la fin de la leçon, l'élève qui l'aura suivie devra être suivie devra être capable de définir correctement fonctions chimiques organiques sans se référer à ses notes de cours endéans ± 5 minutes.

Types de formules(suite)

6/ Fonctions chimiques organiques

Par définition, une fonction chimique organique est l'ensemble des composés contenant dans leur structure un atome ou un groupe d'atomes, appelé groupement fonctionnel qui leur confère les mêmes propriétés chimiques.

Le tableau suivant fait correspondre chaque groupement fonctionnel à sa fonction chimique et à la formule générale de la fonction chimique.

Types de formules(suite)

Groupement fonctionnel	Fonction chimique	Formule générale	Exemple
	Alcool	R - OH	CH3-CH2-OH
	Phénol	Ar - OH	C6H3-OH
	Thiol	R - SH	CH3-CH2-SH
	Aldéhyde	R - CHO	CH3 CHO
	Cétone	R - CO - R	CH3-CO-CH3
	Ether-Oxyde	R - O - R	CH3-O-CH3
	Amine	R - N =	CH3-NH2
	Acide carboxylique	R - COO – R’	CH3-COO
	Ester	R - COO - R	CH3-COO-CH3
	Halogénure d’acide	R - COX	CH3-COCl
	Anhydride d’acide	R – COO – Co – R’	CH3-COO-CO-CH3
	Nitrile	R - CN	CH3-CN
	Halogénure d’alkyle	R - X	CH3-CH2-Br

Types de formules(suite)

Isomérie

Le terme isomérie vient de grec isos (identique) et Méros (partie).

En chimie organique, on parle donc d'isomérie lorsque deux molécules possèdent la même formule brute, mais ont des formules de structure différentes.

Ces molécules appelées isomères ont des propriétés physiques, chimiques et biologiques différentes.

Il existe deux grandes classes d'isomérie : isomérie plane ou de constitution et isomérie stérique ou stéréo-isomérie.

TERRE SANS FRONTIÈRES

EDUCATION CANNOT WAIT
The global fund for education in emergencies

F.I.C

EVALUATION

Définissez la fonction chimique organique.