

## Activité 5.3 – Les fonctions organiques

### Objectifs :

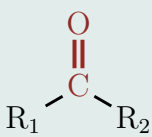
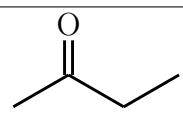
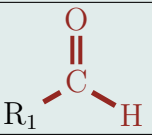
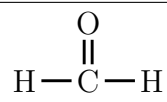
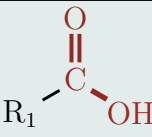
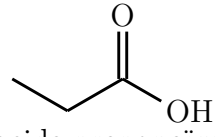
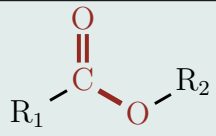
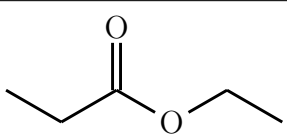
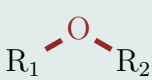
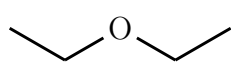
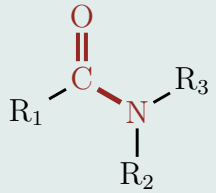
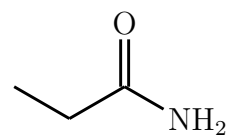
- Connaître les 7 groupes caractéristiques et les 8 familles fonctionnelles associées.

### Document 1 – Fonctions organiques

Certaines séquences d'éléments donnent des **propriétés** spécifiques aux molécules organiques que l'on classe en différentes familles ou fonctions organiques ou encore famille fonctionnelle.

En ST2S on étudie 8 familles : **alcool, aldéhyde, cétone, acide carboxylique, ester, éther, amine et amide**.

$R_1$ ,  $R_2$  et  $R_3$  sont des chaînes carbonées appelées « **radicaux alkyles** ».

Groupe caractéristique	Famille organique	Formule	Exemple
Hydroxyle	Alcool	$R_1 - OH$	$H_3C - OH$ méthanol
Carbonyle	Cétone		 butan-2-one
	Aldéhyde		 méthanal
Carboxyle	Acide carboxylique		 acide propanoïque
Ester	Ester		 propanoate d'éthyle
Éther-oxyde	Éther		 éthoxyéthane
Amine	Amine	$R_1 - NH_2$	$H_3C - CH_2 - NH_2$ ethan-1-amine
Amide	Amide		 propanamide

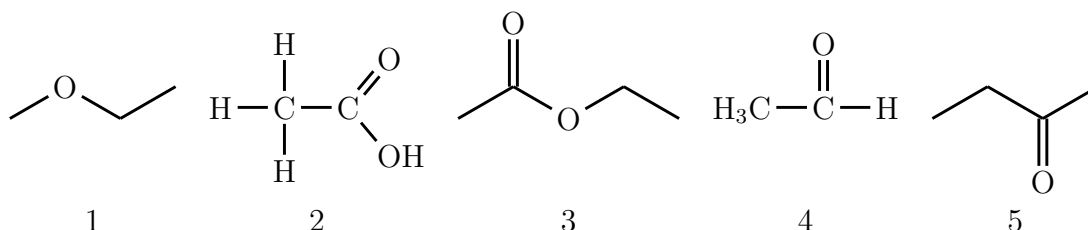
Pour trouver les groupes caractéristiques d'une molécule, il faut repérer tous les éléments qui ne sont ni des carbones, ni des hydrogènes.

## Document 2 – Radicaux alkyle

Les « **radicaux alkyles** », notés R, sont des morceaux de chaînes carbonées composées de liaisons simples avec des hydrogènes.

Méthyle	Éthyle	Propyle

1 – Identifier les fonctions organiques qui sont présentes dans les molécules suivantes



## Document 3 – Identification des familles organiques

Pour identifier une famille organique dans une molécule, il faut chercher si elle comporte des **oxygènes O** ou des **azotes N**.

Si elle comporte un oxygène O doublement lié à un carbone ( $\text{O}=\text{C}$ ), alors il faut regarder le voisinage du carbone

- s'il y a un groupe hydroxyle OH, on a un **acide carboxylique**.
- s'il y a un oxygène O, on a un **ester**.
- s'il y a un azote N, on a un **amide**.
- s'il y a un hydrogène H, on a un **aldéhyde**.
- sinon on a une **cétone**.

Sinon, si elle a un groupe OH, c'est un **alcool** ; si elle a un azote N, c'est un **amine** ; et si elle a un oxygène O, c'est un **éther**.