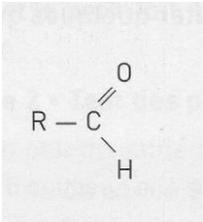
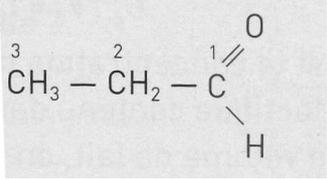
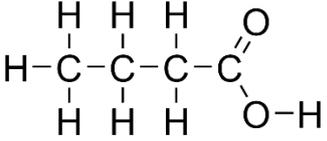


	Formule générale, développée	Groupement	Exemples : traduire en formule brute et développée les molécules suivantes ou réciproquement donner le nom des molécules :
Alcool		Hydroxyle :	Propanol :
Aldéhyde		Carbonyle :	Formule semi-développée : 
Cétone			Butanone :
Acide carboxylique		Carboxyle :	Formule développée : 

Ester	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C}-\text{O}-\text{R}' \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C}-\text{O}-\text{R}' \end{array}$	Ethanoate de butyle :
-------	--	--	-----------------------------

Les **réactions d'estérification et d'hydrolyse** sont **inverses l'une de l'autre**. Ces deux réactions sont **lentes, limitées et ne dégage pas de chaleur**.



Pour **nommer un ester**, il faut repérer l'acide et l'alcool ayant servi à sa formation, puis il faut donner le nom de l'acide et remplacer la terminaison « -oïque » par « **-oate** » et nommer à la suite le **groupe alkyle** correspondant à l'alcool.