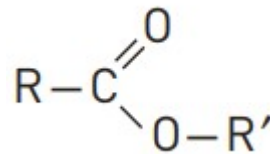


Les esters et leur nomenclature

- ◆ Un ester a pour formule générale :



- ◆ Dans le cas où les radicaux $-\text{R}$ et $-\text{R}'$ sont des radicaux alkyles de formule générale $-\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$, la formule statistique d'un ester est : $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$.
- ◆ Les esters sont donc des carboxylate d'alkyle (avec des radicaux alkyles). La terminaison **-oïque** de l'acide est remplacée par **-oate** et le nom est complété par de ou d' suivi du nom du groupe alkyle.
Exemple : $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ se nomme **éthanoate d'éthyle qui a l'odeur du rhum**.
- ◆ En rouge le **groupe carboxylate** et en vert **la fonction ester**

