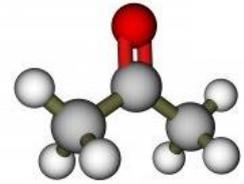
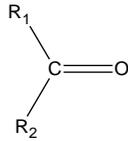




b. Les cétones

- **FORMULE** : $R_1\text{-CO-R}_2$ avec : $-R_1, -R_2$ = chaînes carbonées.
 $-\text{C}=\text{O}$ = groupement carbonyle.

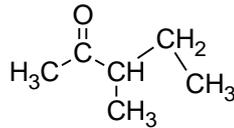


Propan-2-one (ou acétone)

- **NOMENCLATURE** : Chaîne principale : la plus longue à laquelle O est lié.
 On remplace le « e » final de l'alcane correspondant par « one ».

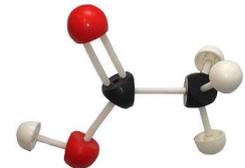
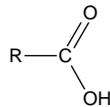
Rq : On précise la place de =O.
 Le C portant cet O a le numéro le plus petit possible.

Ex : 3-méthylpentan-2-one



2. LES ACIDES CARBOXYLIQUES

- **FORMULE** : R-COOH ou $\text{R-CO}_2\text{H}$ avec : $-\text{R}$ = chaîne carbonée.
 $-\text{CO}_2\text{H}$ = groupement carboxyle.



Acide éthanoïque

- **NOMENCLATURE** : Chaîne principale : la plus longue telle que $-\text{CO}_2\text{H}$ soit **EN DEBUT DE CHAINE**.
 On remplace le « e » final de l'alcane correspondant par « oïque » et on fait précéder le tout par « acide ».

Rq : Le carbone de la fonction acide compte dans le décompte du nombre d'atomes de carbone de l'alcane correspondant.
 Ce carbone porte le numéro « 1 ».

Ex : acide 3-méthylbutanoïque

