

#### 4) Les acides carboxyliques :

- Définition : Un acide carboxylique contient le groupe carboxyle  $\text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{OH} \end{array}$  porté par un atome de carbone
- Nomenclature : On accole au mot **acide** le nom de l'hydrocarbure correspondant dont le e final est remplacé par la terminaison **-oïque**.

Exemples :  $\text{CH}_3\text{-COOH}$ : acide éthanoïque  
ou acide acétique

$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH} \begin{array}{c} | \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{-COOH}$  : acide 2-méthylbutanoïque

#### 5) Les amines :

- Définition : Une amine contient le groupe amino  $\text{-NH}_2$  où l'atome d'azote est lié au moins à un atome de carbone

Nomenclature : On utilise le nom de l'hydrocarbure correspondant et on remplace le e final par la terminaison **-amine**, précédé éventuellement du numéro de l'atome de carbone portant le OH.

Exemples :  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH}_2$  : ethanamine

$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH} \begin{array}{c} | \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{-CH}_2\text{-NH}_2$  : 2-méthylbutan- 1 amine.