

Transformations en chimie organique

Doc. 1 : les principales fonctions organiques

Fonction	Formule topologique	Nomenclature
Acide carboxylique		Acide propanoïque
Ester		Propanoate de méthyle
Amide	<p>a. </p> <p>b. </p>	<p>a. Éthanamide</p> <p>b. N-méthyl, N-éthyléthanamide</p>
Aldéhyde		Propanal
Cétone	<p>a. </p> <p>b. </p>	<p>a. Butan-2-one (le groupe C=O est prioritaire ou seul)</p> <p>b. Acide 3-oxobutanoïque ou Acide 3-cétobutanoïque (le groupe C=O est secondaire)</p>
Alcool	<p>a. </p> <p>b. </p>	<p>a. Propan-1-ol (le groupe —OH est prioritaire)</p> <p>b. Acide 2-hydroxypropanoïque (le groupe —OH est secondaire)</p>
Amine	<p>a. </p> <p>a'. </p> <p>b. </p>	<p>a. Éthanamine (le groupe —NH₂ est prioritaire)</p> <p>a'. N-méthyléthanamine (le groupe —NH₂ est prioritaire)</p> <p>b. Acide 2-aminopropanoïque (le groupe —NH₂ est secondaire)</p>

Doc. 2 : électronégativité des éléments selon Pauling

