



Rappel : nommer et écrire les *molécules*

1. Le nombre d'atomes de carbone de la chaîne

Nombre de C	1	2	3	4	5	6
Préfixe	méth-	éth-	prop-	but-	pent-	hex-

2. Les familles à reconnaître

Famille	Groupe	Nom	Exemple
Alcane	aucun	préfixe + -ane	CH ₃ -CH ₃ : éthane
Alcool	-OH	préfixe + -ol	CH ₃ -CH ₂ -OH : éthanol
Acide carboxylique	-COOH	acide préfixe + -oïque	CH ₃ -COOH : acide éthanoïque
Ion carboxylate	-COO ⁻	ion préfixe + -oate	CH ₃ -COO ⁻ : ion éthanoate
Amine	-NH ₂	préfixe + -anamine	CH ₃ -CH ₂ -NH ₂ : éthanamine
Ion alkylammonium	-NH ₃ ⁺	ion préfixe + -ylammonium	CH ₃ -CH ₂ -NH ₃ ⁺ : ion éthylammonium

! Pour passer d'un acide carboxylique à sa base conjuguée, on change **acide ...-oïque** en **ion ...-oate** (acide éthanoïque → ion éthanoate). Pour une amine : **...-anamine** devient **ion ...-ylammonium** (méthanamine → ion méthylammonium).

3. Les différentes écritures d'une molécule

Formule brute



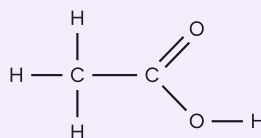
les atomes et leur nombre

Semi-développée



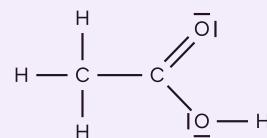
liaisons avec H non dessinées

Développée



toutes les liaisons

Schéma de Lewis



liaisons + doublets non liants

L'acide éthanoïque écrit de quatre façons.

4. Les ions et espèces à connaître par leur nom

Formule	Nom	Formule	Nom
H ₃ O ⁺	ion oxonium	HO ⁻	ion hydroxyde
NH ₄ ⁺	ion ammonium	NH ₃	ammoniac
HCO ₃ ⁻	ion hydrogénocarbonate	CO ₃ ²⁻	ion carbonate
Na ⁺ ; K ⁺	ions sodium ; potassium	Cl ⁻ ; NO ₃ ⁻	ions chlorure ; nitrate