

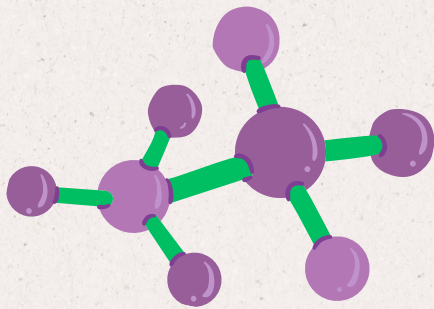
NOMENCLATURA DE ALCOHOLES

Método tradicional (no sistemático)

Se presta atención, ante todo, a la cadena de carbonos a la cual se adhiere el hidroxilo (generalmente un alcano), para rescatar el término con el que se lo nombra, anteponer la palabra “alcohol” y luego añadir el sufijo -ílico en lugar de -ano.

EJEMPLOS

- Si se trata de una cadena de metano, se llamará alcohol metílico.
- Si se trata de una cadena de etano, se llamará alcohol etílico.
- Si se trata de una cadena de propano, se llamará alcohol propílico.



MÉTODO IUPAC

Al igual que el método anterior, se prestará atención al hidrocarburo precursor, para rescatar su nombre y simplemente añadir la terminación -ol en lugar de -ano.

EJEMPLOS

- Si se trata de una cadena de metano, se llamará metanol.
- Si se trata de una cadena de etano, se llamará etanol.
- Si se trata de una cadena de propano, se llamará propanol.

	$\text{CH}_3 - \text{OH}$	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
IUPAC	metanol	etanol	propanol
Tradicional	alcohol metílico	alcohol etílico	alcohol propílico