

EVALUACIÓN

Analizando Moléculas Orgánicas

Introducción:

Realizar las estructuras de Lewis, representación de cuña. Identificar la geometría del átomo de carbono central y la quiralidad del mismo, en cada uno de los siguientes casos

COLUMNA A	COLUMNA B
Eteno (C ₂ H ₄)	Etanol (C ₂ H ₅ OH)
Metanol (CH ₃ OH)	Metanamina (CH ₃ NH ₂)
Cloruro de metilo (CH ₃ Cl)	Etanal (CH ₃ CHO)
Ácido Cianhídrico (HCN)	Acetileno (C ₂ H ₂)

ETENO

			No quiral Angulo H-C-H = 120°
--	--	--	----------------------------------

METANOL

			No quiral Angulo H-C-H = 109° Angulo H-C-O = 109° Angulo C-O-H = 105° Alta polaridad O-H
--	--	--	--

ETANOL

			No quirales Angulo H-C-H = 109° Angulo H-C-O = 109° Angulo C-C-O = 109° Angulo H-C-C = 109° Angulo C-O-H = 105°
--	--	--	--

