Síntesis de Información

IUPAC	Nombre trivial	Estructura condensada	Reacciones involucradas	Propiedad es Físicas	Usos
Metanal	Formaldeh ído	нсно	Metano CH4 + H2O CO + 3H2 Gas de síntesis 3 CH4 + CO2 + 2 H2 4 CO + 8 H2 Metanol 2 H2 + CO CH3OH CH2OH + ½ O2 HCHO + H2O Formaldehído CH3OH HCHO + H2	Densidad: 1160 kg/m³ Masa molar: 96.09 g/mol Punto de fusión: 236.5K Punto de ebullición: 670K	Fabricación de plásticos y resinas. Industria fotográfica, explosivo y colorante.
Furan-2- metanal	Furfural	C₄H₃OCHO	C₅H₁₀O₅ (pentosa) + H₃O⁺ + calor à C₅H₄O₂ (furfural)	Aceite incoloro Densidad: 1.16g/cm3 Masa molar: 96.09g/mol Punto de fusión: - 36.5 °C Punto de ebullición: 161.7 °C	Fabricación de plásticos. Herbicida, pesticida
Prop-2- enal	Acroleina	CH₂CHCHO	Se produce a partir de glicerina (es una deshidratación) CH ₂ OHCHOHCH ₂ OH á CH ₂ =CHCHO + 2H ₂ O	Densidad: 0.8427kg/m 3 Masa molar: 56.06 g/mol Punto de fusión: 186K Punto de ebullición: 326K	Fabricación de plásticos y productos acrílicos. Industria textil y farmacéutica.

Etanal	Acetaldehí do	CH₃CHO	Hidratación del acetileno H2O + H3C=CH2 $+$ $+$ $+$ $+$ $+$ $+$ $+$ H3CC(=O)H Reactivo: $H \blacksquare^+ / HgSO \blacksquare_4$	Líquido incoloro Densidad: 788 kg/m³ Masa molar: 44.05 g/mol Punto de fusión: 150K Punto de ebullición: 293K	Industria química en muchos procesos (producto inflamable)
--------	------------------	--------	---	--	---