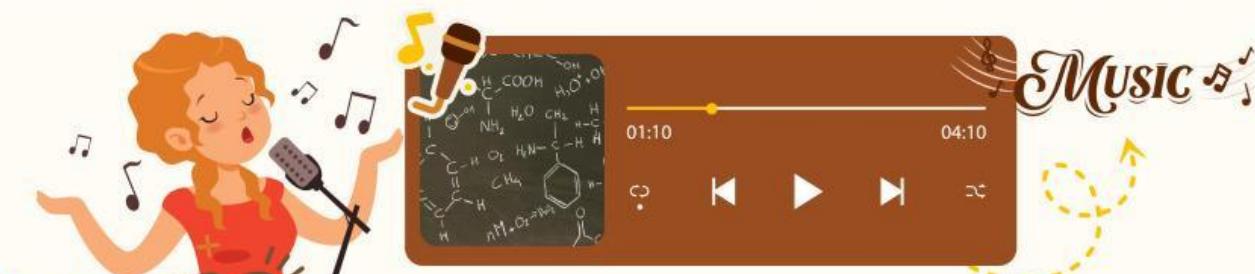


2) Alkuna

Alkuna adalah hidrokarbon yang memiliki ikatan rangkap antara atom karbonnya. Ikatan rangkap tiga ini terbentuk karena ada dua pasang atom hidrogen yang hilang dari atom karbon berdekatan. Senyawa ini diberi nama dengan akhiran dan memiliki rumus umum . Contoh paling sederhana dari alkuna adalah etuna.

Tabel 4. Tatanaama Alkuna

Jumlah atom karbon	Rumus molekul	Molekul	Nama alkuna
2	C_2H_2	CHCH	Etuna
3	C_3H_4	CHCCH ₃	Propuna
4	C_4H_6	CHCCH ₂ CH ₃	1-Butuna
5	C_5H_8	CHC(CH ₂) ₂ CH ₃	1-Pentuna
6	C_6H_{10}	CHC(CH ₂) ₃ CH ₃	1-Heksuna
7	C_7H_{12}	CHC(CH ₂) ₄ CH ₃	1-Heptuna
8	C_8H_{14}	CHC(CH ₂) ₅ CH ₃	1-Oktuna
9	C_9H_{16}	CHC(CH ₂) ₆ CH ₃	1-Nonuna
10	$C_{10}H_{18}$	CHC(CH ₂) ₇ CH ₃	1-Dekuna
11	$C_{11}H_{20}$	CHC(CH ₂) ₈ CH ₃	1-Undekuna
12	$C_{12}H_{22}$	CHC(CH ₂) ₉ CH ₃	1-Dodekuna



DO YOU KNOW

Gas yang digunakan pada proses las karbit ternyata berasal dari senyawa alkuna, lho!

Karbit atau kalsium karbida (CaC_2) dapat bereaksi menghasilkan **gas asetilena** (C_2H_2), yang merupakan alkuna paling sederhana. Gas ini menjadi bahan bakar penting dalam proses penyambungan besi dan baja, terutama di industri perkapalan maupun pertambangan.

