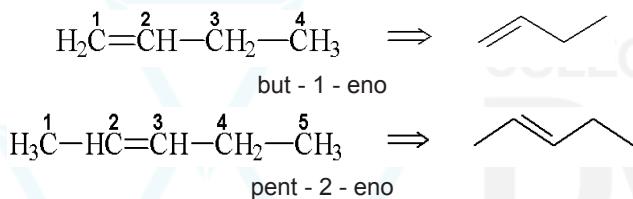
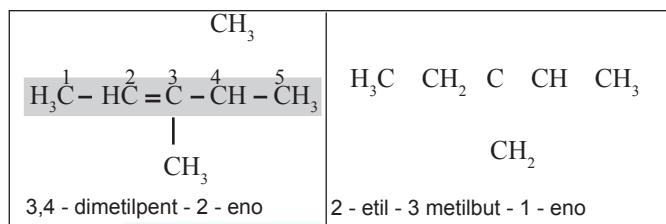


Raiz + ENO

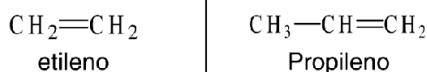


- **CADEIA RAMIFICADA:** utilizar as quatro regras de nomenclatura. Notar que a numeração deverá iniciar pela extremidade mais próxima da dupla.

Exemplos:



Terminação ileno são utilizadas para alcenos mais simples.



VOCÊ SABIA?

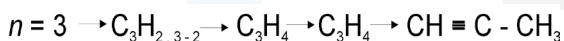
O etileno ou eteno ($\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2$), em condições ambientes, é um gás. Industrialmente ele é obtido pela quebra (cracking) de alcanos de cadeias longas. A partir dele, pode-se fabricar um grande número de polímeros (plásticos). Em algumas situações particulares, o etileno pode ser usado na produção de álcool etílico. O etileno é produzido naturalmente pelas frutas, elas exalam este gás que é responsável pelo seu amadurecimento.

ALCINOS OU ALQUINOS

São hidrocarbonetos alifáticos insaturados por uma tripla ligação.

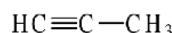
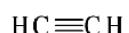
Fórmula Geral: $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$

Exemplo:

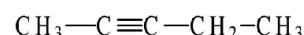
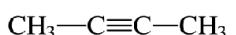


CLASSIFICAÇÃO

- **Alcino Verdadeiro:** a tripla ligação ocorre na extremidade, apresenta hidrogênio ligada ao carbono da tripla.



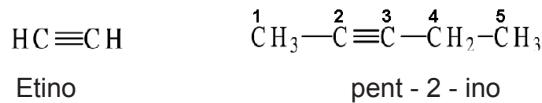
- **Alcino Falso:** a tripla ligação se apresenta longe das extremidades. Não há hidrogênio ligado ao carbono da tripla.



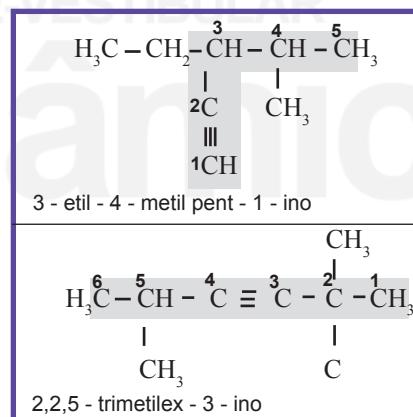
NOMENCLATURA OFICIAL

- **CADEIA NORMAL:** Notar que a insaturação é tripla e cadeias com mais de 4 carbonos devem ser numerados.

Raiz + INO



- **CADEIA RAMIFICADA:** Mesmas regras de nomenclaturas.



VOCÊ SABIA?

O etino é conhecido como acetileno. O acetileno apresenta, como propriedade característica, a capacidade de liberar grandes quantidades de calor durante sua combustão, isto é, durante a reação com oxigênio (O_2). Por esse motivo, é muito usado em processos de solda de metais que exigem temperaturas elevadas e lanternas de carbureto, utilizados em cavernas. Através de processos ainda não muito conhecidos, o acetileno também age no processo de amadurecimento de frutas, porém com menos eficiência que o etileno.