



SEMANAS 15 E 16 SALA DE AULA



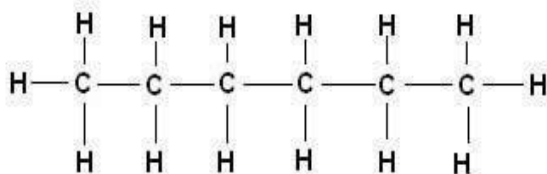
Disciplina: Química

3º ano do Ensino Médio - EJA

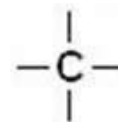
Classificação das cadeias carbônicas

Tipos de ligações entre os carbonos (1)

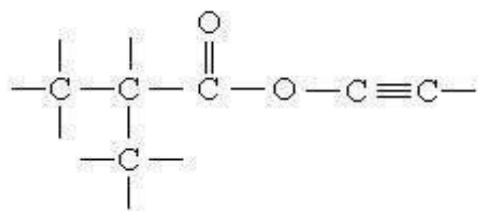
Cadeia Saturada: quando apresenta somente ligações simples entre os átomos de carbono. Essas ligações são denominadas sigma (σ).



Dizemos que o carbono presente nesta cadeia é saturado, pois apresenta quatro ligações simples.



Cadeia Insaturada: quando apresenta pelo menos uma ligação dupla ($=$) ou então uma tripla (\equiv). As ligações presentes são conhecidas como ligações pi (π).



A ligação tripla na extremidade direita da cadeia a caracteriza como insaturada. O oxigênio inserido entre os dois átomos de carbono é classificado como heteroátomo

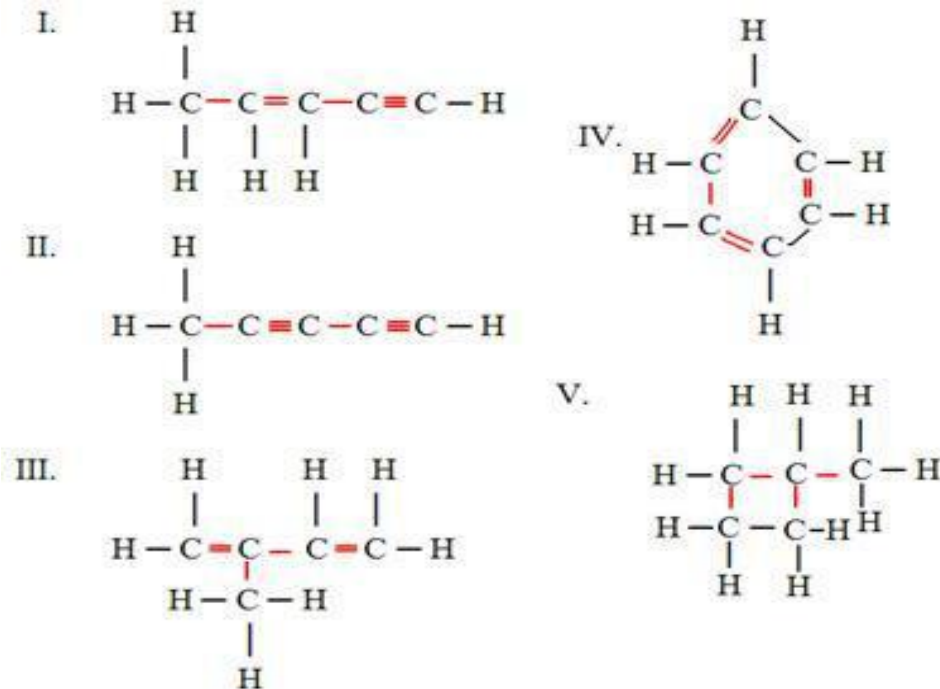
Curiosidades:

A gordura insaturada existente principalmente em vegetais, é líquida em temperatura ambiente (possui ligações duplas de carbono), e ajuda a reduzir o colesterol ruim, o triglicérides e a pressão arterial.

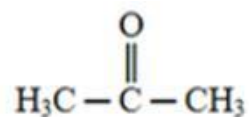
A gordura saturada é encontrada principalmente em produtos de origem animal e que, em temperatura ambiente, apresenta-se em estado sólido, (cada átomo de carbono mantém uma ligação simples com outro carbono), aumenta o colesterol ruim (LDL), que se deposita nas artérias, elevando o risco de problemas no coração.

Após leitura do texto, responda às questões.

1) Abaixo temos alguns exemplos de cadeias carbônicas. Assinale a única que é saturada:



2) Observe a cadeia carbônica abaixo. Apesar de possuir uma ligação dupla, não pode ser considerada insaturada. Por que isso acontece?



3) Na sua opinião, é mais saudável consumir gorduras saturadas ou insaturadas? Explique:
