

ROTEIRO (8) DE ESTUDO QUÍMICA – LIVRO 3 – PÁGINAS 77 Á 128

ATENÇÃO! ESSE ROTEIRO NÃO É O ÚNICO ASSUNTO DA PROVA, É NECESSÁRIO LER AS RESPECTIVAS PÁGINAS E AS ATIVIDADES NELAS CONTIDAS.

- 1) Qual dos átomos abaixo define a química orgânica?
 - a) () Hidrogênio
 - b) () Oxigênio
 - c) () Carbono
 - d) () Fósforo

- 2) O carbono que apresenta um número atômico ($Z=6$) deverá formar quantas ligações para se tornar estável?
 - a) () 1 ligação
 - b) () 4 ligações
 - c) () 2 ligações
 - d) () 6 ligações

- 3) Os hidrocarbonetos são moléculas formadas por quantos tipos de átomos?
 - a) () 1 átomo
 - b) () 4 átomos
 - c) () 3 átomos
 - d) () 5 átomos

- 4) Qual o nome do hidrocarboneto representado pela fórmula molecular C_3H_6 ?
 - a) () 1- butino
 - b) () propeno
 - c) () etano
 - d) () propano

- 5) O polímero natural conhecido por amido (açúcar) que são formados pela união de partículas de:
 - a) () óleos
 - b) () Sacarose
 - c) () Frutose
 - d) () Glicose

6) As macromoléculas formadas pela união de aminoácidos são conhecidas por:

- a) () Sabão
- b) () Proteínas
- c) () Polímeros
- d) () Biopolímeros

7) Qual o nome do hidrocarboneto de cadeia aberta que apresenta a fórmula geral C_nH_{2n+2} , sendo que $n=5$? (OBS: n = número de átomos).

- a) () Pentano
- b) () Penteno
- c) () Pentino
- d) () Heptano

8) Dê as fórmulas estruturais dos compostos abaixo:

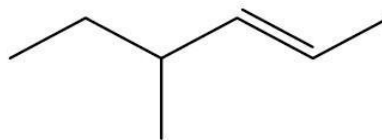
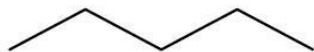
a) C_6H_{10}

b) C_2H_4

9) Dê as fórmulas moleculares das substâncias abaixo:

A) _____

B) _____



10) Dê as fórmulas molecular dos seguintes compostos:

- a) Metano _____
- b) Propeno _____
- c) Butino _____
- d) Eteno _____