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?
2. ( ) Hidrogênio
3. ( ) Oxigênio
4. ( ) Carbono
5. ( ) Fósforo
6. ( ) Hélio
7. O carbono que apresenta um número atômico (Z=6) deverá formar quantas ligações para se torna estável?
8. ( ) 1 ligação
9. ( ) 4 ligações
10. ( ) 2 ligações
11. ( ) 6 ligações
12. ( ) 3 ligações
13. Os hidrocarbonetos são moléculas formadas por quantos tipos de átomos?
14. ( ) 1 átomo
15. ( ) 4 átomos
16. ( ) 3 átomos
17. ( ) 5 átomos
18. ( ) 2 átomos
19. Qual o nome do hidrocarboneto representado pela fórmula molecular C3H6?
20. ( ) 1- butino
21. ( ) propeno
22. ( ) etano
23. ( ) propano
24. ( ) propino
25. O polímero natural conhecido por amido (açúcar) que são formados pela união de partículas de:
26. ( ) óleos
27. ( ) Sacarose
28. ( ) Frutose
29. ( ) Sal
30. ( ) Glicose
31. As macromoléculas formadas pela união de aminoácidos são conhecidas por:

a) ( ) Sabão

b) ( ) Proteínas

c) ( ) Polímeros

d) ( ) Biopolímeros

e) ( ) Carboidratos

1. Qual o nome do hidrocarboneto de cadeia aberta que apresenta a fórmula geral CnH2n + 2, sendo que n=5? (OBS: n= número de átomos).
2. ( ) Pentano
3. ( ) Penteno
4. ( ) Pentino
5. ( ) Heptano
6. ( ) Ciclo pentano
7. Dê as fórmulas estruturais dos compostos abaixo:
8. C6H10
9. C2H4
10. Dê as fórmulas moleculares das substâncias abaixo:
11. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ B) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 

1. Dê as fórmulas molecular dos seguintes compostos:
2. Metano \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Propeno \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. Butino \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. Eteno \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_