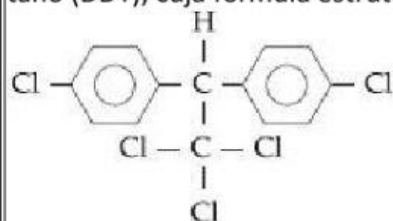


Nome:		Data: /03 /21
Unidade Escolar:	Colégio Est. Inácio Pinheiro Paes Leme	3º ano
Componente Curricular:	Química	
Objeto de Conhecimento / Conteúdo:	Classificação das cadeias carbônicas	

Classificação das cadeias carbônicas

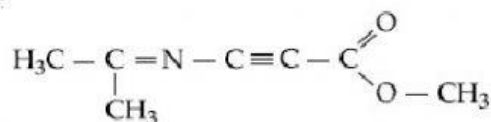
(Mackenzie-SP) O inseticida dicloro-difenil-tricloroetano (DDT), cuja fórmula estrutural é



apresenta:

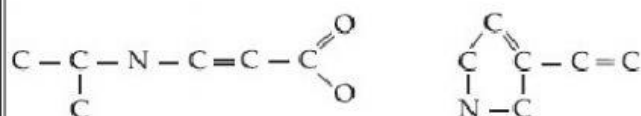
- três carbonos terciários.
- somente carbonos secundários.
- um carbono quaternário.
- somente carbonos primários.
- somente um carbono terciário

02. Quantos átomos de carbono secundário há no composto?

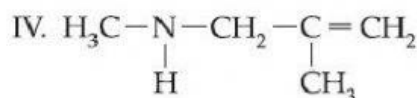
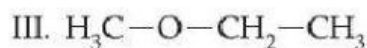
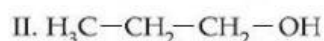
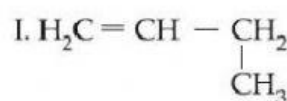


- 1
- 3
- 5
- 2
- 4

03. Dadas as cadeias carbônicas, quantos átomos de hidrogênio faltam nessas estruturas?



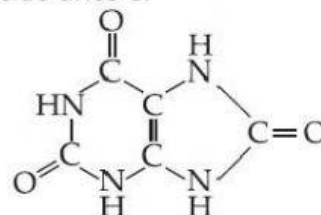
05. (FES-MT) Classifique as cadeias carbônicas segundo os critérios: normal, ramificada, saturada, insaturada, homogênea e heterogênea.



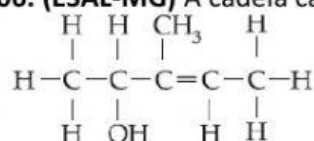
04. (Unicube-MG) O ácido úrico é o produto final da excreção da degradação de purinas. As doenças gota, leucemia, policitemia e hepatite resultam numa excreção aumentada desta molécula representada pela fórmula estrutural:

A fórmula molecular do ácido úrico é:

- $\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_3$
- $\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_3\text{O}_6$
- $\text{C}_5\text{H}_3\text{N}_3\text{O}_3$
- $\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_2$
- $\text{C}_4\text{H}_5\text{N}_4\text{O}_3$

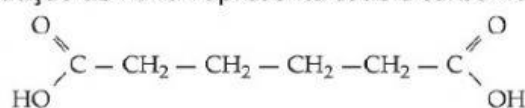


06. (ESAL-MG) A cadeia carbônica abaixo é:



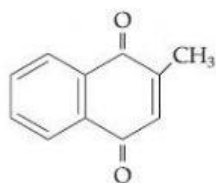
- a) aberta, normal, insaturada e homogênea.
- b) alifática, ramificada, insaturada e homogênea.
- c) acíclica, ramificada, insaturada e heterogênea.
- d) alifática, ramificada, saturada e homogênea.
- e) fechada, ramificada, insaturada e homogênea.

07. O ácido adípico, que é a matéria-prima para a produção de náilon apresenta cadeia carbônica:



- a) saturada, homogênea e ramificada.
- b) saturada, heterogênea e normal.
- c) insaturada, homogênea e ramificada.
- d) saturada, homogênea e normal.
- e) insaturada, homogênea e normal.

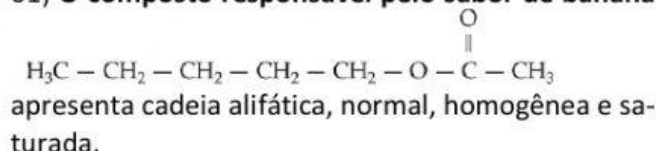
08. (Fuvest-SP) A vitamina K3 pode ser representada pela fórmula a seguir.



Quantos átomos de carbono e quantos de hidrogênio existem em uma molécula desse composto?

- a) 1 e 3
 - b) 3 e 3
 - c) 9 e 8
 - d) 11 e 8
 - e) 11 e 10
09. (Univest-SP) Sobre a classificação das cadeias carbônicas, assinale a(s) afirmação(ões) correta(s).

01) O composto responsável pelo sabor de banana

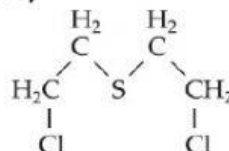


02) O benzopireno, constituinte da fumaça do cigarro, talvez um dos responsáveis pelo câncer de pulmão, laringe e boca,



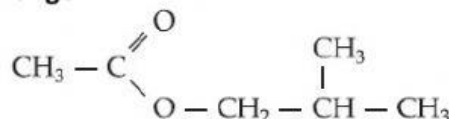
apresenta cadeia aromática, homogênea e policíclica.

04) O gás mostarda, usado em guerras químicas,



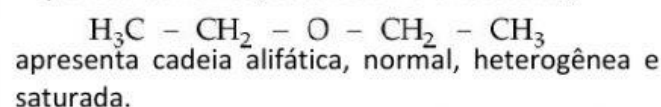
apresenta cadeia alifática, normal, heterogênea e saturada.

08) O composto responsável pela essência de morango



apresenta cadeia aberta, ramificada, heterogênea e insaturada.

16) O éter sulfúrico, usado como anestésico,



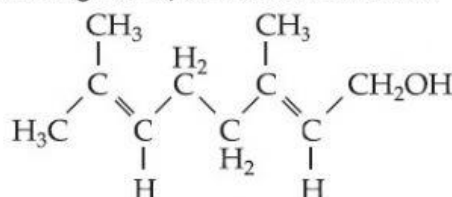
32) O composto responsável pelo odor e sabor de alho



apresenta cadeia aberta, normal, homogênea e insaturada.

Soma ()

10. (Uniuibe-MG) O principal componente do óleo de rosas é o geraniol, de fórmula estrutural:



Essa substância tem cadeia carbônica:

- a) aberta, saturada e heterogênea.
- b) cíclica, insaturada e homogênea.
- c) normal, saturada e homogênea.
- d) aromática, insaturada e ramificada.
- e) aberta, insaturada e ramificada.