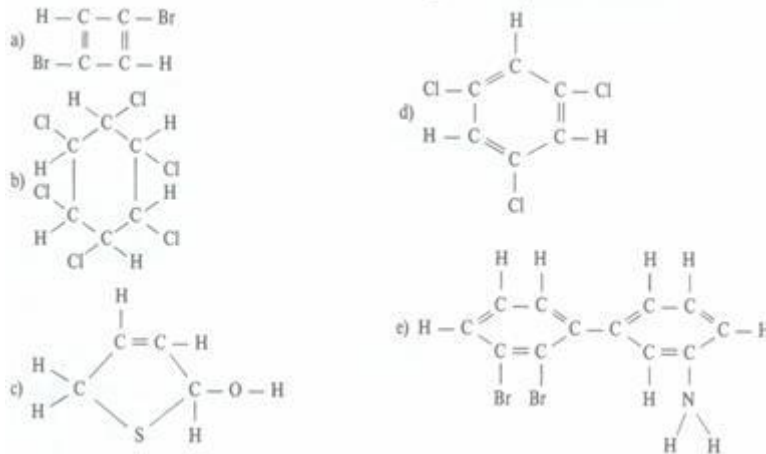
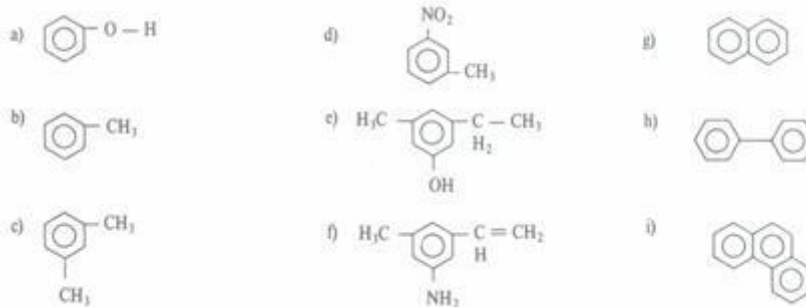


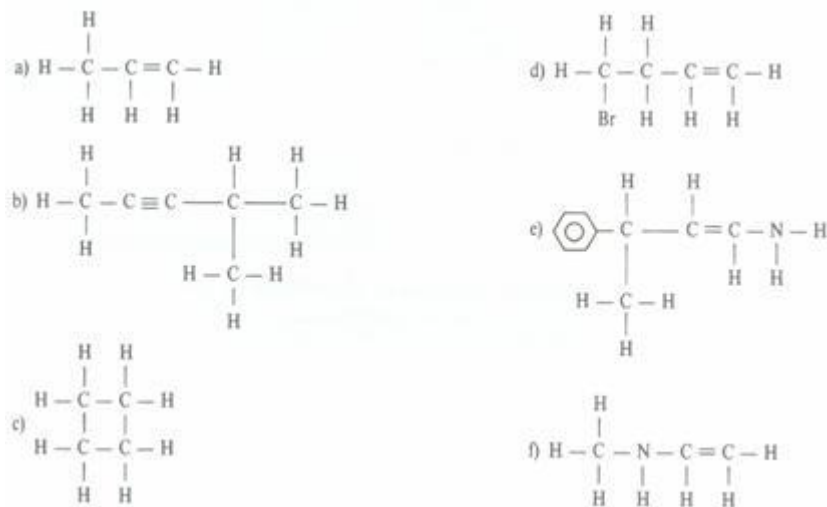
06. Dadas as fórmulas estruturais, classifique a cadeia dos seguintes compostos:



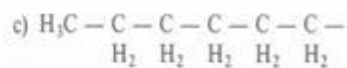
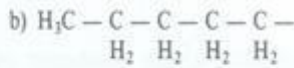
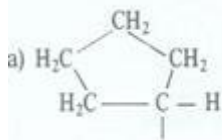
07. Escreva a fórmula molecular dos seguintes compostos aromáticos:



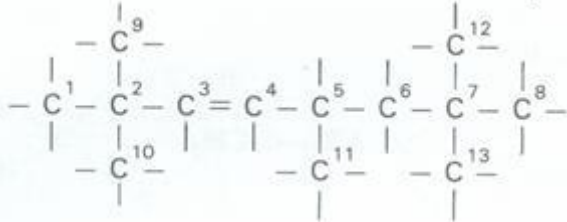
08. Escreva a fórmula estrutural condensada dos compostos:



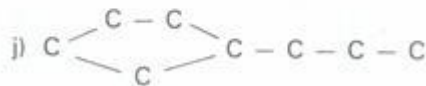
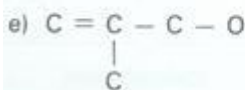
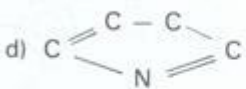
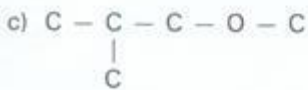
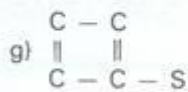
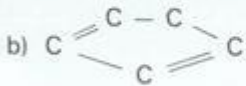
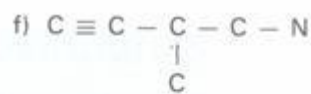
09. Obedecendo as regras de nomenclatura, dê o nome dos seguintes radicais:



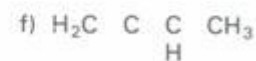
10. Classifique os átomos de carbono da seguinte cadeia:



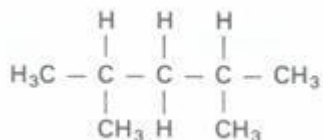
11. Classifique as seguintes cadeias carbônicas:



12. Que tipo de ligação (simples, dupla ou tripla) se estabelece entre os carbonos dos compostos abaixo?



13. A cadeia do composto de fórmula, abaixo, se classifica como:



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

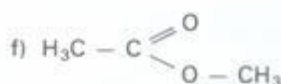
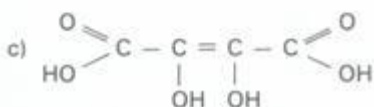
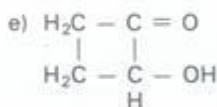
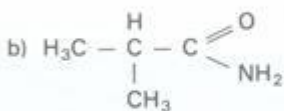
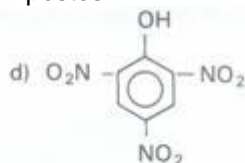
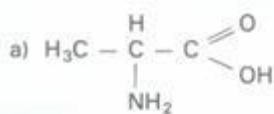
14. Na cadeia do composto da questão anterior, podemos dizer que existem:

- a) dois carbonos secundários.
- b) dois carbonos quaternários

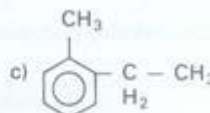
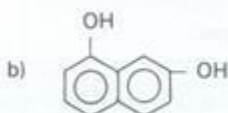
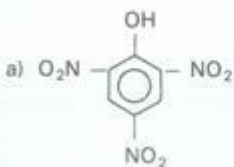
c) dois carbonos terciários.

d) sete carbonos primários.

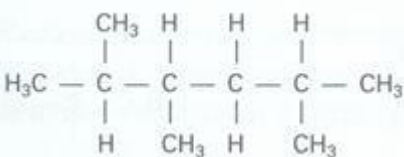
15. Classifique a cadeia dos seguintes compostos:



16. Escreva a fórmula molecular dos seguintes compostos:



17. Observe a estrutura abaixo e dê as quantidades de carbonos primários, secundários e terciários são, respectivamente:



a) 5, 2, 2.

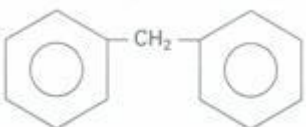
b) 3, 2, 2.

c) 3, 3, 2.

d) 2, 3, 4.

e) 5, 1, 3.

18. Quantos átomos de carbono terciários há na estrutura da substância abaixo?



a) 2.

b) 3.

c) 4.

d) 5.

e) 6.

19. Quantos átomos de carbono primário há na cadeia do composto 2,3-dimetilbutano?

a) 1.

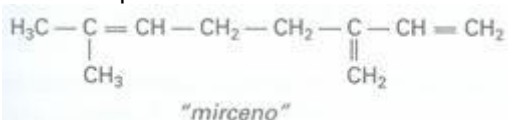
b) 2.

c) 3.

d) 4.

e) 5.

20. O gosto amargo, característico da cerveja, deve-se ao composto mirceno, proveniente das folhas do lúpulo, adicionado à bebida. Durante a sua fabricação. A fórmula estrutural do mirceno apresenta:



a) um carbono terciário.

c) cadeia carbônica heterogênea, ramificada.

e) cadeia carbônica acíclica e insaturada.

b) cinco carbonos primários.

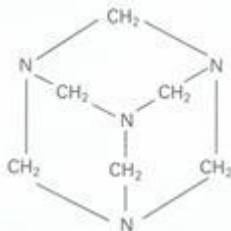
d) cadeia carbônica saturada e

21. A combustão espontânea ou muito rápida, chamada detonação, reduz a eficiência e aumenta o desgaste do motor. Ao isoctano é atribuído um índice de octana 100 por causa da sua baixa tendência a detonar. O isoctano apresenta em sua fórmula estrutural:



- a) um carbono quaternário e cinco carbonos primários.
- b) um carbono terciário e dois carbonos secundário.
- c) um carbono secundário e dois carbonos terciário.
- d) três carbono terciário e quatro carbonos quaternário.
- e) quatro carbono primários e um carbonos secundário.

22. a utropina, tem cadeia carbônica:



- a) cíclica saturada
- b) cíclica homogênea.
- c) acíclica heterogênea.
- d) acíclica saturada.
- e) aromática polinuclear.

RESPOSTAS.

01. R = a) primários = 1,5,6,7,8,9. secundários = 3. quaternários = 2,4.

b) primários = 7,8. secundários = 1,2,3,5. terciários = 4,6

c) primários = 1,5,6. secundários = 3,4. terciários = 2..

d) primários = 1,5,6,7. secundários = 3. terciários = 2,4.

02. R = abertas = a,b,e. fechadas = c,f. mista = d.

03. R = a) aberta, normal, homogênea, saturada. b) aberta, ramificada, homogênea, insaturada.

c) aberta, normal, heterogênea, saturada.

d) aberta, normal, heterogênea, insaturada.

e) aberta, ramificada, heterogênea, saturada.

f) aberta, normal, homogênea, insaturada.

g) aberta, ramificada, homogênea, insaturada.

h) aberta, normal, homogênea, saturada.

04. R = a) aberta, normal, heterogênea, insaturada. b) aberta, ramificada, homogênea, saturada.

c) aberta, ramificada, heterogênea, insaturada.

d) aberta, normal, homogênea, saturada.

05. R = a) cíclica, alicíclica, homocíclica, saturada. b) cíclica, alicíclica, homocíclica, insaturada.

c) cíclica, alicíclica, heterocíclica, insaturada.

d) cíclica, alicíclica, heterocíclica, saturada.

e) cíclica, alicíclica, heterocíclica, insaturada.

f) cíclica, aromática, mononuclear.

06. R = a) cíclica, alicíclica, homocíclica, insaturada. b) cíclica, alicíclica, homocíclica, saturada.

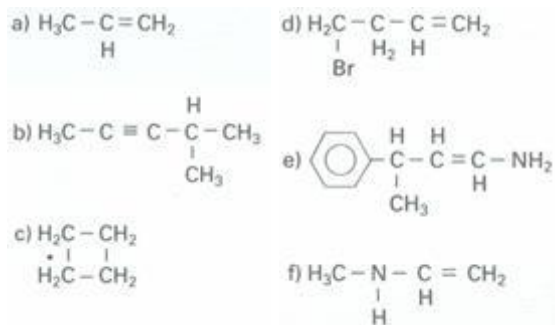
c) cíclica, alicíclica, heterocíclica, insaturada.

d) cíclica, aromática, mononuclear.

e) cíclica, aromática, polinuclear, isolada.

07. R = a) C₆H₆O b) C₇H₈ c) C₈H₁₀ d) C₇H₇NO₂ e) C₉H₁₂O f) C₉H₁₁N g) C₁₀H₈ h) C₁₂H₁₀ i) C₁₄H₁₀.

08. R =



09. R = a) ciclopentil b) n-pentil c) n-hexil.

10. R = primários = 1,8,9,10,11,12,13. secundários = 3,4,6. terciários = 5. quaternários = 2,7.

11. R = a) aberta, normal, homogênea, insaturada. b) cíclica, alicíclica, homocíclica, insaturada
 c) aberta, ramificada, heterogênea, saturada. d) cíclica, alicíclica, heterocíclica, insaturada.
 e) aberta, ramificada, homogênea, insaturada. f) aberta, ramificada, homogênea, insaturada.
 g) cíclica, alicíclica, homocíclica, insaturada. h) cíclica, aromática, polinuclear condensada.
 i) aberta, normal, homogênea, insaturada. j) mista, homogênea, saturada.

12. R = a) simples, simples. b) simples, dupla. c) dupla, dupla d) simples, tripla. e) tripla, simples, dupla. f) dupla, dupla, simples.

13. R = B

14. R = C

15. R = a) aberta, normal, homogênea, saturada. b) aberta, ramificada, homogênea, saturada.
 c) aberta, normal, homogênea, insaturada. d) cíclica, aromática, mononuclear.
 e) cíclica alicíclica, homocíclica, saturada. f) aberta, normal, heterogênea, saturada..

16. R = a) $\text{C}_6\text{H}_3\text{N}_3\text{O}_7$ b) $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_2$ c) C_9H_{12} .

17. R = E

18. R = A

19. R = D

20. R = E

21. R = A

22. R = A

FIM.