

Funções Mistas

Exercícios de Química

MATHEUS LIMEDE GUERDAO PEREIRA DOS SANTOS

ETEC DE SAPOPEMBA | 06 de Setembro de 2020

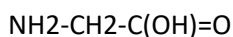
Questão 1

a. Não. Inicialmente, para que um composto seja isômero, é preciso que ambos apresentem a mesma fórmula molecular. O ácido pirúvico apresenta a fórmula ($C_3H_4O_3$), um produto da glicólise, ao passo que o ácido lático apresenta a fórmula $C_3H_6O_3$, ou seja, dois hidrogênios a mais, e além disso, é um subproduto da reação de fermentação láctica anaeróbica, muito comum em bactérias que não dependem de oxigênio para a produção de energia.

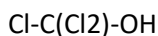
b. Segundo o IUPAC, o ácido lático é conhecido como ácido 2-hidróxiopropanóico.

Questão 2

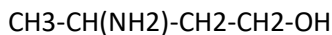
a. Ácido aminoetanoico.



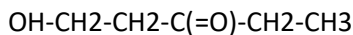
b. Triclorometanol.



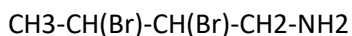
c. 3-aminobutan-1-ol.



d. 1- Hidroxipentan-3-ona.

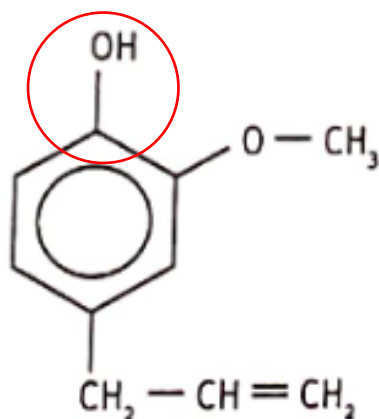


e. 2,3-Dibromobutanamina.

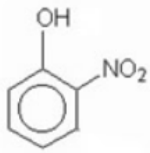


Questão 3

Fórmula Molecular: $C_{10}H_{12}O_2$



Questão 4



2-nitrofenol

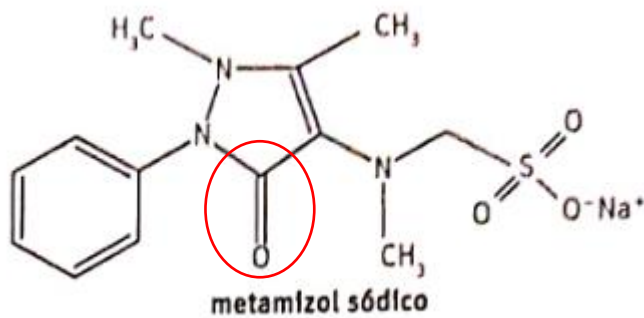
Fórmula Molecular: $C_6H_5NO_3$



4-nitrofenol

Fórmula Molecular: $C_6H_5NO_3$

Questão 5



Questão 6

Alternativa E

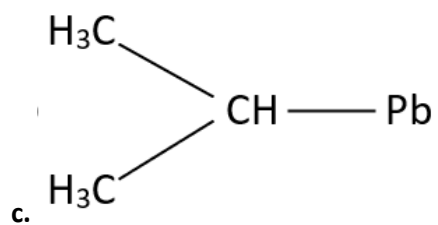
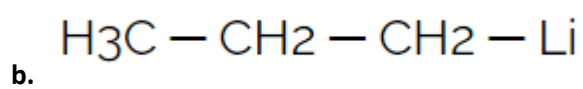
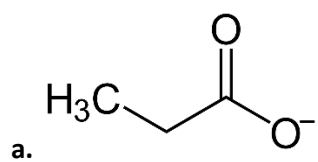
Questão 7

2,4-diclorofenol e 2,3,4,6-tetraclorofenol, respectivamente

Questão 8

- a. ácido propano sulfônico.
- b. (dúvida)
- c. 1,1-bromo-magnésio-etileno

Questão 9



Questão 10

