

## Colégio Dinâmico

## Educação Infantil - Ensino Fundamental - Ensino Médio

🚮 🧿 colegiodinamico 🕮 colegiodinamicojatai.com.br

Aluno (a):	Data: /	/ 2020.
Professor (a): João Victor Borges Assis	Série: 3° ANO	

## INSTRUÇÕES PARA REALIZAÇÃO DO TRABALHO VALOR: 3.0

- 1) Resolver os 10 exercícios abaixo (Cada exercício vale 0,3). Observação: questões sem resolução não serão consideradas.
- 2) Enviar ao e-mail (tarefadecasa3ano@gmail.com) a resolução da lista.
- 3) Prazo máximo de entrega: 08/10/2020 (Quinta-Feira) as 18:00. Observação: atividades enviadas após este período não serão consideradas.

Questão 01 - (FPS PE) Álcoois são substratos muito comuns em síntese orgânica e a oxidação desses compostos é utilizada com frequência. Abaixo temos a representação esquemática da oxidação do 2-pentanol:

$$OH \xrightarrow{K_2Cr_2O_7 \text{ (aq)}} ?$$

Assinale a alternativa que indica corretamente a estrutura do produto formado.

Questão 02 - (UECE) Um tipo de "bafômetro" tem seu funcionamento baseado na reação representada por:

$$3C_2H_5OH + 2Cr_2O_72^- + 16H^+ \rightarrow 3C_2H_4O_2 + 4Cr^{3+} + 11H_2O.$$

O produto orgânico que se forma nessa reação é um(a)

- a) ácido carboxílico.
- b) álcool.
- c) aldeído.
- d) cetona.

## TEXTO: 1 - Comum à questão: 3

O isopropanol (massa molar = 60 g/mol) é um álcool muito utilizado como solvente para limpeza de circuitos eletroeletrônicos. A produção mundial desse álcool chega a 2,7 milhões de toneladas por ano. A indústria química dispõe de diversos processos para a obtenção de isopropanol, entre eles, o que envolve a reação de acetona (massa molar = 58 g/mol) com hidrogênio. A equação dessa reação é

Questão 03 - (UEFS BA) A transformação de acetona em isopropanol é uma reação orgânica em que a acetona sofre

- a) hidrólise.
- b) substituição.
- c) hidratação.
- d) redução.
- e) esterificação.

Questão 04 - (FPS PE) A produção de muitos produtos químicos sintéticos, tais como drogas, plásticos, aditivos alimentares, tecidos, dependem de reações orgânicas. As reações orgânicas são reações químicas envolvendo compostos orgânicos. As reações orgânicas 1, 2 e 3 descritas abaixo podem ser classificadas, respectivamente, como reações de:

1) 
$$+ H_2$$
 catalisador  $+ H_2$   $+ H_2$   $+ H_2$   $+ H_2$   $+ H_3$   $+ H_4$   $+ H_4$ 

- a) substituição, adição e eliminação.
- b) adição, rearranjo e substituição.
- c) adição, rearranjo e redox.
- d) adição, eliminação e substituição.
- e) redox, adição e eliminação.

Questão 05 - (ENEM) O trinitrotolueno (TNT) é um poderoso explosivo obtido a partir da reação de nitração do tolueno, como esquematizado.

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ \hline \\ H_2SO_4 & NO_2 \end{array}$$

A síntese do TNT é um exemplo de reação de

- a) neutralização.
- b) desidratação.
- c) substituição.
- d) eliminação.
- e) oxidação.

Questão 06 - (Unifacs BA) A humanidade já criou diversas formas de se desfazer dos seus restos mortais. Atualmente, uma dessas formas é a biocremação que consiste em dissolver o corpo em 1000L de solução a 5% (m/v) de hidróxido de potássio, substância similar à soda cáustica, no interior de uma cápsula. Tecnicamente, o método chama-se hidrólise alcalina. No processo da biocremação, como na cremação convencional, restam apenas ossos, que são lavados, secados e triturados, e o líquido é filtrado, tratado e reaproveitado na irrigação de jardins. Na cremação convencional, o corpo é queimado à temperatura de 1000 graus em um forno a gás. A biocremação completa, em três horas, o processo que as bactérias, no caso dos corpos sepultados, podem levar anos para concluir. (SIMON, 2012, p. 122).

> SIMON, Gustavo. "Tu és água e à água voltarás". Veja, São Paulo: Abril. ed. 2258, ano 45, n. 9, 29 fev. 2012.

Sobre as bactérias que realizam a decomposição natural de corpos sepultados, é correto afirmar:

- 01. Participam da fixação do nitrogênio, desempenhando importante papel na fertilização do solo.
- 02. Realizam, juntamente com os fungos, a reciclagem da matéria orgânica, possibilitando a continuidade da vida.
- 03. Executam uma "biocremação" natural incompleta, vez que são autotróficas aeróbicas e, assim, produzem biomassa.
- 04. Integram o grupo das arqueas termoacidófilas, vivendo em ambientes extremos, onde dificilmente outros seres vivos sobreviveriam.
- 05. Ocupam o primeiro nível trófico nas teias alimentares de ecossistemas terrestres e aquáticos, servindo de alimento para os outros organismos.

Questão 07 - (UNIFESP SP) A identificação dos produtos formados na ozonólise (seguida de hidrólise na presença de zinco) de um alceno permite identificar a estrutura do composto original, pois sabe-se que

- carbono primário ou secundário da dupla ligação produz aldeído;
- carbono terciário produz cetona.

Um alceno forneceu como produto desse tratamento apenas propanona como produto final. Este composto deve ser o:

- a) hexeno-3.
- b) 2-metil-penteno-1.
- c) 2-metil-penteno-2.
- d) 2-metil-buteno-2.
- e) 2,3-dimetil-buteno-2.

Questão 08 - (UNIRG TO) A reação química entre o ácido propanóico e o etanol leva à formação do composto com fórmula molecular igual a:

- a)  $C_5H_{10}O_2$
- b)  $C_4H_8O_2$
- c) C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O
- d) C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O

Questão 09 - (UFJF MG) Cerca de 50% da gordura do coco é composta pelo ácido láurico, principal ácido graxo de cadeia média, que no corpo humano reage com o propano-1,2,3-triol produzindo a monolaurina, um monoglicerídeo de ação antibacteriana, antiviral e antiprotozoária. Analise a estrutura da monolaurina e assinale a alternativa que apresenta o tipo de reação necessária para a sua formação.

- a) Oxidação.
- b) Desidratação.
- c) Adição.
- d) Eliminação.
- e) Esterificação.



Questão 10 - (UFPR) O salicilato de metila é um produto natural amplamente utilizado como analgésico tópico para alívio de dores musculares, contusões etc. Esse composto também pode ser obtido por via sintética a partir da reação entre o ácido salicílico e metanol, conforme o esquema abaixo:

Ácido salicílico

Salicilato de metila

A reação esquematizada é classificada como uma reação de:

- a) esterificação.
- b) hidrólise.
- c) redução.
- d) pirólise.
- e) desidratação.