



ES1 / 2024
10º Classe

República de Moçambique
Ministério da Educação e Desenvolvimento Humano
Instituto Nacional de Exames, Certificação e Equivalências
Exame Final de Química

1ª Chamada
90 Minutos

Este exame contém dez (10) perguntas. Responde-as na sua folha de respostas.
Na margem direita está indicada, entre parênteses, a cotação de cada pergunta em valores.

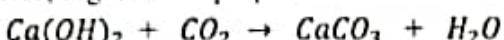
QUI - 1 - 11 - 1-005 - 0674 - 23

Cotação

1. O diamante é um alótropo do carbono. (1,0)
Enumere 2 (duas) propriedades do diamante derivadas da sua estrutura.

2. O carvão vegetal é obtido por meio da queima da madeira. (1,5)
Enumere 3 (três) aplicações do carvão vegetal.

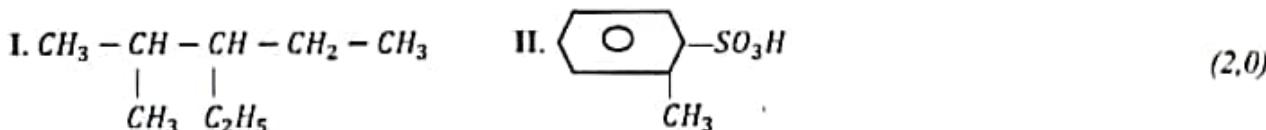
3. Calcule a quantidade em gramas do carbonato de cálcio obtida sabendo que foram gastos 888 g de hidróxido de cálcio, segundo a equação:



Dados: Ar_(H) = 1, Ar_(C) = 12, Ar_(O) = 16, Ar_(Ca) = 40

4. Observe as seguintes fórmulas gerais.
I. R - OH II. Ar - OH III. R - COO - R'
Identifique a função orgânica de cada fórmula geral. (1,5)

5. Nomeie segundo a nomenclatura oficial os seguintes compostos.



6. Complete e acerte as equações que se seguem:



Vire a folha

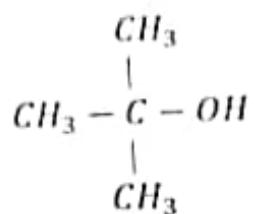


7. A reacção de substituição é característica de um alcano.

a) Por que razão os alcanos sofrem esse tipo de reacção?

b) Escreva a equação química da reacção de substituição por nitração do 2 - metil butano.

8. Observe o composto que se segue.



a) Dê nome usual ao composto.

b) Quanto à posição do grupo hidroxila, o álcool acima é terciário.
Justifique a afirmação.

9. Os aldeídos e as cetonas são compostos orgânicos oxigenados.

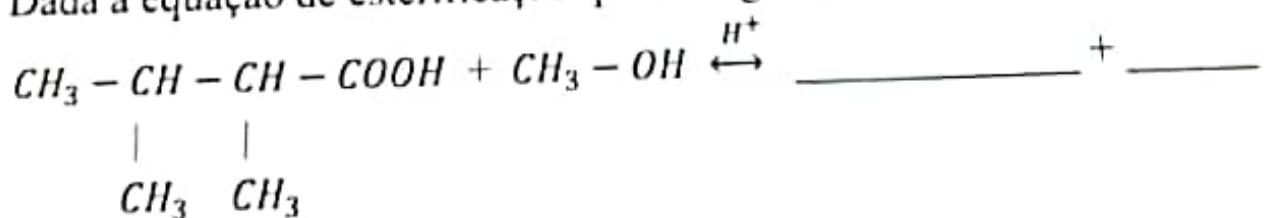
a) Por que se diz que aldeídos são compostos carbonilos?

b) Escreva as fórmulas racionais dos seguintes compostos.

I. Etanal

II. Propanona

10. Dada a equação de esterificação que se segue.



a) Complete e acerte a equação química.

b) Qual é o nome oficial do álcool na equação química acima?