

AGRONOMIA

INSTRUÇÕES GERAIS

- Verificar se o Caderno de Prova e a Folha de Resposta contém o seu nome. Em caso de erro comunique-se com o fiscal.
- Ao entregar o material ao fiscal, destacar o campo "VIA CANDIDATO" da Folha de Redação e da Folha de Resposta.
- Utilizar caneta de tinta azul ou preta.
- Escrever com letra legível.

INSTRUÇÕES PARA A REDAÇÃO

- Ater-se ao tema proposto (a dissertação será anulada, se houver fuga total, e perderá pontos se a fuga for parcial).
- Observar o limite mínimo de 20 (vinte) linhas e o máximo de 30 (trinta) linhas.
- Evitar rasuras, espaços vagos entre palavras e linhas em branco entre os parágrafos.
- Dar um título ao texto.

TEMA PARA REDAÇÃO

A principal função da agricultura é produzir alimentos de qualidade e em quantidade suficiente para o abastecimento do mercado consumidor, além de garantir a subsistência da própria família rural.

Elabore uma dissertação salientando a relação existente entre a qualidade ambiental na produção de alimentos, a saúde pública e a responsabilidade do agrônomo como agente transformador das relações sociais, econômicas e ambientais.

QUESTÕES DISCURSIVAS

INSTRUÇÕES

- Utilizar o Caderno de Prova para resolver as questões discursivas que deverão ter, no máximo, 15 (quinze) linhas.
- Revisar as respostas e transcrevê-las para a Folha de Respostas, observando o número da questão correspondente.

QUÍMICA

QUESTÃO 1

Em uma plantação de mudas de roseira, em vasos com 1,0 litro de capacidade, preenchidos com substrato organomineral, foram aplicados como fonte de nutrientes 1,0g de nitrato de amônio e 1,0g de cloreto de potássio em cada vaso. Após algumas horas da aplicação desses produtos, as plantas estavam murchas.

- a) Cite e explique o fenômeno químico envolvido no murchamento das mudas.
- b) Represente a fórmula dos dois compostos.
- c) Calcule o volume de água necessário para a solução formada no substrato do vaso atingir a concentração de 0,1g/L, apropriada para o desenvolvimento das mudas.

QUESTÃO 2

O carbonato de cálcio é um dos componentes do calcário utilizado na correção da acidez do solo. A identificação desse constituinte em rochas e adubos pelos técnicos no campo é feita pingando algumas gotas de uma solução de ácido clorídrico a 10% (em volume) sobre a amostra. Em caso positivo, observa-se efervescência após alguns instantes.

- a) Explique a formação das bolhas no contato da solução com a amostra de carbonato e descreva a reação química envolvida.
- b) Calcule e explique como se prepara 100mL dessa solução de ácido clorídrico.