

LCE 116 - QUÍMICA ANALÍTICA INORGÂNICA PRÁTICA

Aula Prática 06 – Quantificação do teor de matéria orgânica em amostra de solo

Roteiro para Relatório (ENTREGA EM 29/05/2023 – 23:59 hs)

1. Considere os seguintes dados:

1.1 Volume de solo analisado: 1 cm^3

1.2 Densidade do solo: $1,3 \text{ g cm}^{-3}$

1.3 Volume da solução de sulfato ferroso amoniacal consumida no teste em branco: 18,8 mL;

1.4 Eficiência média de oxidação do carbono pelo ânion dicromato: 77%

1.5 Teor médio de carbono na matéria orgânica humificada: 58% (m/m).

Com base na marcha analítica descrita no roteiro de aula prática e considerando o volume de solução de sulfato ferroso amoniacal consumido em sua titulação feita em laboratório, calcule o teor de matéria orgânica da amostra de solo expressando-o em % (m/m) e g kg^{-1} .

Elabore seu relatório de forma organizada, utilizando fonte Tahoma tamanho 11, papel A4 e margens de 2,0 cm. Elabore a apresentação do relatório de forma detalhada como se estivesse preparando uma aula sobre como calcular o teor de matéria orgânica. O material complementar disponível no Moodle poderá ajudar você nessa tarefa.