

Uma amostra de 1,35 g de uma substância contendo carbono, hidrogênio, nitrogênio e oxigênio foi queimada e produziu 0,810 g de H_2O e 1,32 g de CO_2 . Em uma reação separada, todo o nitrogênio contido em 0,735 g da substância produziu 0,284 g de NH_3 . Determine a fórmula molecular da substância, sabendo que possui peso molar de 90 g/mol.

Resposta: $\text{C}_2\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_2$