Kunstmest is vaak een mengsel van stoffen waaronder het ammoniumnitraat. Bij voorzichtige verhitting van 25 gram kunstmest in een laboratorium bleek er naast water 5,55 gram distikstofmonooxide te ontstaan uit het ammoniumnitraat.

f. Bereken ook hoeveel gram ammoniumnitraat er daarbij ontleed is ***én*** hoe groot dan het massapercentage ammoniumnitraat was in de kunstmest?

Antwoord:

Er was dus in 25 g kunstmest 5,55 + 4,63 = 10,18 g ammoniumnitraat.

Dat betekent % = 41 massa% NH4NO3 in de kunstmest.