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.

e. Als gegeven is dat bij deze(!) ontleding uit het ammoniumnitraat alleen water en distikstofmonooxide in een massaverhouding van 1,00 **:** 1,20 ontstaan, bereken dan hoeveel gram water er ontstaan is.

Antwoord:

Naast 5,55 g N2O ontstaat er  g water = 4,63 g water.