Bij de volgende vraag mag je gebruik maken van de gegevens uit onderstaande tabel!

|  |  |
| --- | --- |
| relatieve atoommassa’s | dichtheid in kgm−3 bij *T* = 273 K en 1 atm |
| H | N | O | N2 |
| 1,008 | 14,01 | 16,00 | 1,25  |

d. Hoeveel liter N2 gas is dat (bij *T* = 273 K en 1 atm)? (Als je het antwoord op vraag c niet hebt, ga dan uit van 325 gram stikstof. Dit is overigens niet het juiste antwoord.)

Antwoord:

kgm−3 = g L−1 dus 3,5·102 g N2 ≡ 3,5·102 g x 1,25 g L−1 = 4,4·102 L.