Van het volgende reactieschema wordt een (kloppende) reactievergelijking gemaakt:

.. NH3 + .. O2 → .. NO + .. H2O

Welke coëfficiënt komt voor O2 te staan en welke voor H2O?

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | voor O2 | voor H2O |
| A. | Geen (dus 1) | Geen (dus 1) |
| B. | 2 | 3 |
| C. | 3 | 2 |
| D. | 5 | 6 |

Antwoord:

4 NH3 + 5 O2 → 4 NO + 6 H2O

Het juiste antwoord is D.