**Werkblaadje app stoichiometrie pro**

Jullie gaan aan de hand van de app volgende vragen moeten oplossen. Gebruik een = als pijl want anders zal de app niet werken. Jullie geven alle gegevens die jullie gekregen hebben in op de app en deze zal dan alle ontbrekende gegevens bereken voor jou. Waar nodig moet je de reactievergelijking nog uitbalanceren.

Vraag1: gegeven: m(CH4)= 64,2 gram

CH4 + 2O2 🡪 CO2 + 2 H2O

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **CH4** | **O2** | **CO2** | **H2O** |
| **gram** | 64.2 | 256.1 | 176.1 | 144.2 |
| **Aantal mol** | 4 | 8 | 4 | 8 |

Vraag 2: gegeven m(NaOH)= 50 gram

HCl + NaOH 🡪 H2O + NaCl

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **HCl** | **NaOH** | **H2O** | **NaCl** |
| **gram** | 45.6 | 50 | 22.5 | 73.1 |
| **Aantal mol** | 1.25 | 1.25 | 1.25 | 1.25 |

Vraag 3: gegeven n(Na2O)= 2 mol

Na2O + H2O 🡪 2NaOH

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Na2O** | **H2O** | **NaOH** |
| **gram** | 124 | 36.03 | 160 |
| **Aantal mol** | 2 | 2 | 4 |

Vraag 4: gegeven n(O2)= 0,5 mol

4Na + O2 🡪 2Na2O

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Na** | **O2** | **Na2O** |
| **gram** | 46 | 16 | 62 |
| **Aantal mol** | 2 | 0.500 | 1 |

Vraag 5: gegeven n(Fe)= 2mol en m(O2)= 64 gram

4Fe + 3O2 🡪 2Fe2O3

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Fe** | **O2** | **Fe2O3** |
| **gram** | 111.70 | 64 | 160 |
| **Aantal mol** | 2 | 1.5 | 1 |