**Jedna, dva, tři, kolik nás k sobě patří?** *(PRACOVNÍ LIST – ŘEŠENÍ)*

Využívejte mobilní aplikaci *PhET Interactive Simulation – Vyčíslování chemických rovnic.* Na volná místa v následujících schématech nalepte kartičky se znázorněnými molekulami, které naleznete v obálce. Vše vyplňte na základě vámi vypozorovaných informací.

1. **Příprava amoniaku**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |

Zapište výslednou podobu rovnice pomocí vzorců: *N2 + 3 H2 → 2 NH3*

1. **Rozklad vody**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |

Zapište výslednou podobu rovnice pomocí vzorců: *2 H2O → 2 H2 +O2*

1. **Spálení methanu**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |
|  |
|  |  |  |

Zapište výslednou podobu rovnice pomocí vzorců: *CH4 + 2 O2 → CO2 +2 H2O*

1. **Formulujte základní pravidlo, které jste při vyčíslování chemických rovnic odpozorovali.**

*Počet atomů na pravé a levé straně se shoduje. (Platí zákon zachování hmotnosti.)*