



Základní škola Zachar, Kroměříž, příspěvková organizace

Pracovní list

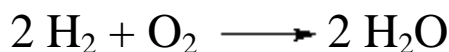
Předmět: Chemie

Ročník: osmý

Opakování vzdělávacího celku: Chemická reakce, chemické prvky

Zkuste podle uvedené chemické rovnice vypočítat a sečíst hmotnosti látek, které do reakce vstupují (tj. hmotnosti reaktantů na levé straně rovnice) a vypočítat hmotnost látky, která při reakci vzniká (tj. hmotnost produktu na pravé straně rovnice). Použijte hodnoty molární hmotnosti chemických prvků z tabulky v učebnici na straně 136.

Obě hodnoty porovnejte. Na co přijdete?



$$4M [\text{H}] = 4 \cdot 1 = 4\text{g}; 2M [\text{O}] = 2 \cdot 16 = 32\text{g}; 4\text{g} + 32\text{g} = 36\text{g} \quad 4M [\text{H}] + 2M [\text{O}] = 4 \cdot 1 + 2 \cdot 16 = 36\text{g}$$

Obě hodnoty hmotnosti jsou stejné, protože platí ZÁKON ZACHOVÁNÍ HMOTNOSTI

V každé z následujících vět najděte ukrytý název chemického prvku a doplňte ho správnou chemickou značkou:

- | | | |
|---|--------------------|----------------|
| 1. Bohužel, Ezopovy bajky jsme ještě nebrali. | _____ železo _____ | _____ Fe _____ |
| 2. Kup andulce proso – díky! | _____ sodík _____ | _____ Na _____ |
| 3. Mezi paliva patří: zemní plyn, uhlí, koks a brikety. | _____ uhlík _____ | _____ C _____ |
| 4. Na maturitním plese studenti tancovali celou noc. | _____ titan _____ | _____ Ti _____ |
| 5. Před lety tady rostlo mnoho smrků a borovic. | _____ bor _____ | _____ B _____ |
| 6. Na velké ledové kře mí kamarádi dopluli až k jezu. | _____ křemík _____ | _____ Si _____ |

Vypracovala: Stanislava Urubková