Lekcja

23.03.2020

Temat: Prawo stałości składu związku chemicznego.

Pierwiastki łącząsię w związki chemiczne w ściśle określonym stosunku masowym.

Przykład:
Oblicz stosunek wagowy pierwiastków w tlenku wodoru.

Wzór :H_2O

mH : mO

2 atomy wodoru ← 2 · 1u : 16u → masa 1 atomu tlenu

↓

masa 1 atomu wodoru

2 : 16

1 : 8

stosunek wyrażamy za pomocą najmniejszych liczb całkowitych

Odp.Stosunek wagowy wodoru do tlenu w cząsteczce wody wynosi 1 : 8.

Zadanie 1.

W jakim stosunku masowym są połączone ze sobą pierwiastki w:

a) tlenku siarki(IV)

b) tlenku glinu

c) tlenku azotu(V)