

Lekcja 8

Temat: **Prawo stałości składu cd**

1. **Wzór empiryczny** to **ilościowy stosunek atomów** –czyli stosunek liczby poszczególnych atomów w cząsteczce związku chemicznego



2. **Wzór rzeczywisty (sumaryczny)** określa **rzeczywiste liczby atomów** pierwiastków chemicznych w cząsteczce związku chemicznego.



3. W jaki sposób ustalić wzory empiryczny i rzeczywisty?
Przeanalizuj przykład 32 str. 143
4. W jaki sposób obliczyć skład procentowy związku chemicznego na podstawie jego nazwy?
Przeanalizuj przykład nr 38 str.144
5. W jaki sposób ustalić wzór empiryczny związku chemicznego na podstawie składu procentowego poszczególnych pierwiastków?
Przeanalizuj przykład 39 str.145

Rozwiąż w zeszycie zadanie

Oblicz wzór sumaryczny tlenku manganu Mn_xO_y wiedząc, że związek zawiera 72,05% masowych manganu i 27,95% masowych tlenu