

Zadanie 1

Oblicz zawartość procentową tlenu w związkach chemicznych.

- a) MgO
- b) K_2CO_3
- c) H_3PO_4
- d) CH_3COONa

Zadanie 2

Oblicz zawartość procentową węgla w związkach chemicznych

- a) H_2CO_3
- b) CH_3-CH_3
- c) Na_2CO_3
- d) $CHCl_3$

Zadanie 3

Oblicz zawartość procentową wody w podanych hydratách.

- a) $CaCl_2 \cdot 6 H_2O$
- b) $MgSO_4 \cdot 7 H_2O$
- c) $AlCl_3 \cdot 6 H_2O$
- d) $Ni(NO_3)_2 \cdot 6 H_2O$

Zadanie 4

Oblicz zawartość procentową bezwodnej soli w podanych hydratách.

- a) $CaCl_2 \cdot 2 H_2O$
- b) $Al_2(SO_4)_3 \cdot 18 H_2O$
- c) $Na_2B_4O_7 \cdot 10 H_2O$
- d) $Ca SO_4 \cdot 2 H_2O$

Zadanie 5

Masa molowa pewnego tlenku azotu wynosi 108 g/mol. Napisz wzór tego tlenku jeżeli zawiera on 25,92% (procenty masowe) azotu.