

Zad 1

W próbce pewnego związku o masie 1 g zawarte jest 0,875% azotu i 12,5% wodoru. Ustalić wzór rzeczywisty związku jeżeli wiadomo że masa cząsteczkowa tego związku wynosi 32 g/mol.

Zad 2

Analiza elementarna pewnego tlenku żelaza wykazała że zawiera on 70% Fe i 30% O jaki to tlenek?

Zad 3

Spalono pewien związek węgla i siarki. W wyniku spalania otrzymano 11,2 cm³ CO₂ i 22,4 cm³ SO₂. Jaki to związek?

Zad 4

W wyniku rozkładu próbki związku stwierdzono że składa się on w 43,4% z Na, 11,3% C i 45,3% O jaki to związek?

Zad 5

Pewien tlenek azotu zawiera 46,7% azotu, jaki jest jego wzór jeżeli jego gęstość pod ciśnieniem normalnym wynosi 1,25 g/dm³?

Zad 6

Salmiak jest to pewna sól amonowa. Jaki ona ma wzór jeżeli w wyniku rozkładu próbki tej soli otrzymano 14 g azotu, 35,5 g Cl i 4 gramy wodoru?

Zad 7

Ile cząsteczek wody zawiera hydrat chlorku wapnia, jeżeli w wyniku wyprażenia 100g tego hydratu otrzymano 50,7 grama soli bezwodnej?

Zad 8

W wyniku spalenia związku składającego się z węgla, siarki i wodoru otrzymano 5,3 g CO₂, 3,2 g wody i 3,8 g SO₂. Jaki jest wzór związku?

Zad 9

Poddano analizie 61,25 g soli Bertholleta w wyniku analizy stwierdzono że zawiera ona 17,7g chloru, 19,5 grama potasu oraz tlen. Jaki jest jej wzór?