

Uzdevumi ķīmijā 8.klasei

Vielas daudzums. Molmasa**1.variants**

1. Tests. Izdari aprēķinus un apvelc pareizo atbildi!

1) Kurai no dotajām vielām molmasa ir 34g/mol ?

Dots: a) Na₂O b) H₂O c) H₂S d) CO₂

2) Cik molekulu satur 4 moli ūdens ?

a) 6×10^{24} b) 24×10^{22} c) 12×10^{23} d) 24×10^{23}

3) Cik liela masa ir 2 moliem O₂ ?

a) 32g b) 23g c) 64g d) 46g

4) Doti 46 g nātrija . Cik tas ir molu?

a) 4 mol b) 2 mol c) 0,4 mol d) 0,2 mol

2. Nosaki, kuras gāzveida vielas 7 molu masa ir 28 grammi!

2.variants

1. Tests. Izdari aprēķinus un apvelc pareizo atbildi!

1) Kurai no dotajām vielām molmasa ir 44g/mol ?

Dots: a) Na₂O b) H₂O c) H₂S d) CO₂

2) Cik molekulu ir 2 molos cukura ?

a) 6×10^{23} b) 6×10^{24} c) 12×10^{23} d) 12×10^{22}

3) Cik liela masa ir 0,5 moliem N₂ ?

a) 7g b) 14 g c) 2,8g d) 28g

4) Doti 64 g sēra . Cik tas ir molu?

a) 4 mol b) 2 mol c) 0,4 mol d) 0,2 mol

2. Nosaki, kura metāla 0,2 molu masa ir 8 grammi!

*) Uzdevumi izmantojami, gatavojoties kontroldarbam.

Vērtējums i/ni