

Data:

Tema nr. 1. - Calcule pe baza ecuațiilor reacțiilor chimice (calcul stoechiometrice)

1. Calculați numărul de moli și masa de oxid feroferic (Fe_3O_4) rezultați în reacția a 280 g Fe cu oxigenul.

($A_{\text{Fe}} = 56$; $A_{\text{O}} = 16$)

Rezolvare:

2. Calculați masa de magneziu care se combină cu 400 g de soluție de acid sulfuric de concentrație 49%.

($A_{\text{Mg}} = 24$; $A_{\text{H}} = 1$; $A_{\text{S}} = 32$; $A_{\text{O}} = 16$)

Data:

Rezolvare:

Corectarea temei

Verificat,

Data:

Tema nr. 2. - Calcule pe baza ecuațiilor reacțiilor chimice (calcul stoechiometric)

O bucată de potasiu cu masa de 7,8 g este introdusă într – un vas în care se află 53,4 g de apă.

a) Calculați numărul de moli și volumul (c.n.) de hidrogen degajat din reacție.

b) Calculați concentrația procentuală a soluției obținute.

($A_K = 39$; $A_H = 1$; $A_O = 16$)

Rezolvare:

Data:

Corectarea temei:

Verificat,