Bài 1:

100g dd H2SO4 10 %. Tính số mol của H2SO4?

Bài 2:

0.3 mol H2SO4 30% có khối lượng riêng 1.4g/mol. tính thể tích dung dịch H2SO4 đã dùng?

Bài 3:

Cho 6 gam H2SO4 30 % có thể tích 300ml. tính khối lượng riêng của dd H2SO4 đã dùng?

Bài 4:  
Cho 0.4 mol H2SO4 có khối lượng riêng là 1.4 gam/mol và thể tích 300ml. tính nồng độ phần tram của dung dịch H2SO4 đã dùng?

Bài 5:

Cho 5.6 gam Fe tác dụng vừ đủ với 200g dung dịch H2SO4. Tính thể tích khí tạo thành?

Bài 6:

Cho 8 gam đồng 2 oxit tác dụng với dung dịch H2SO4 20 % có khối lượng riêng là 1,12gam/mol. TÍnh thể tích dung dịch H2SO4 đã dùng?

Bài 7:

Cho 3.1 gam natri oxit tác dụng vừa đủ với dung dịch H2SO4 30% . tính thể tích của dung dịch H2SO4 đã dùng biết dung dịch H2SO4 có khối lượng riêng là 1,344 gam/ mol.

Bài 8:

Cho 300ml dd Na2O 1M tác dụng với dd H2SO4 30% ( có D = 1.234 gam/ mol ) . Tính thể tích dung dịch H2SO4 cần dùng.

Bài 9:

Cho Fe tác dụng vừa đủ với H2SO4 30% có khối lượng tiêng là 1,22 gam/ mol và thể tích là 300ml. tính khối lượng Fe ban đầu và thể tích khí thu được.

Bài 10:

Cho 0.3 mol Ba0 vào nước thu được 100ml dung dịch bazo. Viết phương trình và tính nồng độ mol của dung dịch bazo thu được?

Bài 11:

Cho 15.3 gam BaO vào nước thu được dung dịch kiềm có thể tích là 300ml. tính nồng độ mol của dung dịch kiềm đó.

Bài 12:

Cho 2,8 gam CaO vào nước thu được dung dịch kiềm có thể tích là 200ml.

1. Viết phương trình và tính nồng độ mol của dung dịch thu được
2. Cho dd H2SO4 10% vào sản phẩm của phản ứng trên . tính thể tích của dd H2S04 cần dùng biết dd H2SO4 có D = 1.21 gam/mol

Bài 13:

Cho 9,4 gam K2O vào nước thu được dung dịch kiềm có thể tích là 300ml.

1. Viết phương trình và tính nồng độ mol của dung dịch thu được
2. Cho dd H2SO4 15% vào sản phẩm của phản ứng trên . tính thể tích của dd H2S04 cần dùng biết dd H2SO4 có D = 1.12 gam/mol