

Exerciții: Reacții de substituție

1. Notează 2 exemple de reacții de substituție:

a)

b)



2. Se reduc cu aluminiu metalic 32 g de Fe_2O_3 . Să se determine:

a) masa de Al necesară;

b) cantitatea de soluție de acid sulfuric 12% care reacționează cu oxidul de aluminiu rezultat din reacție;

c) Volumul de hidrogen, măsurat în condiții normale, care rezultă din acțiunea vaporilor de apă asupra fierului obținut din prima reacție.

3. 28 g aliaj Cu-Zn reacționează cu o soluție de HCl. După reacție volumul de hidrogen produs este de 4,9 L.

a) Calculați compoziția procentuală a aliajului.

b) Aflați unde poate fi utilizat acest aliaj.

