**Ферум. Залізо.**

1. Здійсніть перетворення, назвіть продукти реакцій:

А) Fe→FeSO4→ Fe(OH)2→ Fe(OH)3→Fe2O3→FeCl3→Fe(OH)Cl2;

Б) Fe→FeCl3→Fe(OH)3→Fe(NO3)3 →FePO4→Fe(OH)3→Na3FeO3.

1. Обчисліть масу заліза, яка необхідна для отримання нітроген(ІІ) оксиду об’ємом 67,2л (н. у.) взаємодією заліза з гарячою нітратною кислотою.