

1. Сколько грамм сульфата цинка получится, если цинк массой 6 г. положить в раствор серной кислоты?

2. Какова масса гидроксида железа (II), полученного при реакции гидроксида натрия и 16 г. сульфата железа (II)?

3. Определите массу гидроксида алюминия полученного при взаимодействии нитрата алюминия и 50 г 40 %-ного раствора гидроксида натрия?

4.14 г. оксида кальция обработали раствором, содержащим 35 г. азотной кислоты. Определите массу образовавшейся соли.

Ответ: 41 г.

5. К раствору, содержащему 14,2 г. сульфата натрия добавили раствор, содержащий 30 г. хлорида бария. Сколько образовалось сульфата бария?

• *Ответ: 23,3 г.*