

**РАСЧЕТЫ ПО
УРАВНЕНИЯМ
РЕАКЦИЙ,
ЕСЛИ ОДНО ИЗ
РЕАГИРУЮЩИХ
ВЕЩЕСТВ ДАНО В
ИЗБЫТКЕ.**

1. Рассчитайте массу осадка, которая образуется при сливании растворов, один из которых содержит **260 г нитрата бария, а второй **220** г сульфата калия.**

2. К раствору, в котором находится 42,6 г нитрата алюминия, прилили раствор, содержащий 16 г гидроксида натрия. Рассчитайте массу образовавшегося осадка.

3. К раствору, содержащему 16 г сульфата меди (II), прибавили 12 г железных опилок. Какая масса меди выделится при этом?

**4. Какова масса осадка,
образующегося при сливании
200 г 20%-ного раствора
гидроксида натрия с
раствором, содержащим 3
моль сульфата меди (II)?**

5. Какой объем газа (н.у.)
выделится при сливании **150**
г **30%**-ной соляной кислоты
с раствором карбоната
натрия, содержащим **0,5**
моль этой соли?