Задачи по теме «Расчеты по химическим уравнениям». 8 класс. Химия.

1. В химическую реакцию вступает 25 грамм гидроксида натрия с азотной кислотой. В ходе реакции образуется нитрат натрия и вода. Определите массу соли, которая образовалась в ходе химической реакции.
   Ответ: Масса нитрата натрия 53 грамма
2. 32 грамма хлорида бария реагирует с серной кислотой с образованием сульфата бария и соляной кислоты. Определите массу образовавшегося осадка.
   Ответ: 36 грамм.
3. Железо реагирует с сульфатом меди с образованием сульфата железа II и меди. Вычислите необходимое количество сульфата меди, которое необходимо использовать для получения 43 грамм сульфата железа II
   Ответ: 45 грамм.
4. В химическую реакцию вступает 25 грамм серной кислоты с гидроксидом натрия. В ходе реакции образуется сульфат натрия и вода. Определите массу соли, которая образовалась в ходе химической реакции.
   Ответ: 36 грамм.
5. 22 грамма нитрата серебра реагирует с хлоридом натрия. При этом образуется хлорид серебра и нитрат натрия. Определите массу образовавшегося осадка.
   Ответ: 18, 5 грамм.
6. Алюминий реагирует с нитратом цинка с образованием нитрата алюминия и цинка. Вычислите необходимое количество нитрата цинка, если образовалось 15 грамм нитрата алюминия.
   Ответ: 20 грамм.