**Решение задач : «Нахождение массы или объема неизвестного вещества по уравнению реакции»**

1. При взаимодействии 20г. оксида натрия с соляной кислотой образовалась соль и вода. Найдите массу образовавшейся соли.
2. Сколько граммов гидроксида железа (III) прореагирует с 45 г. соляной кислоты?
3. Сколько литров водорода образуется при взаимодействии натрия и 66 г. серной кислоты?
4. Сколько граммов соли образуется при взаимодействии 60 г. гидроксида алюминия с соляной кислотой?
5. Найдите массу образовавшейся воды при разложении 100 г. гидроксида меди (II).
6. Сколько грамм осадка образуется при взаимодействии 30 г. хлорида алюминия с гидроксидом натрия?
7. Сколько граммов оксида кальция прореагирует с 30 г соляной кислоты?
8. Сколько граммов гидроксида натрия прореагирует с 40 г. серной кислоты?
9. В реакцию прореагировали оксид кальция и 63 г. азотной кислоты. Найдите массу образовавшейся соли.
10. Сколько литров углекислого газа выделится при взаимодействии карбоната кальция и 260 г серной кислоты?