1. Определите массу соли , образующейся при взаимодействии 10 г. гидроксида натрия и 10 г. азотной кислоты.
2. Смешали два раствора , содержащих соответственно 33,3 г. хлорида кальция и 16,4 г. фосфата натрия. Вычислите массу образовавшегося фосфата кальция.
3. Напишите уравнения **осуществимых** реакций между а) сульфидом калия и нитратом натрия, б) гидроксидом цинка и азотной кислотой, в) серной кислотой и гидроксидом калия, г) карбонатом кальция и сульфатом бария. Составьте ионные уравнения.