**10 КЛАСС**

**1**. Реакция ионного обмена идет до конца при взаимодействии  
а) хлорида натрия и нитрата лития б) нитрата алюминия и хлорида калия  
в) гидроксида калия и гидроксида натрия г) сульфата меди и нитрата цинка  
д) соляной кислоты и карбоната натрия

**2**. В 100 г 20%-ного раствора гидроксида натрия содержится воды (в граммах)

    а) 10  б) 20 в) 100 г) 80  д) 40

**3.** Для определения Fe2+ применяют:  
а) сульфат меди б) гидроксид натрия  
в) нитрат серебра г) хлорид бария  
д) серную кислоту

**4.** Объем водорода (при н.у.), который образуется при взаимодействии 0,6 моль соляной кислоты с 0,5 моль металлического натрия, равен:

а) 11,2 л б) 44,8 л в) 5,6 л г) 22,4 л д) 89,6 л

**5.** В схеме превращений  
Al + Х →  Al(OH)3  + Y →  Al2(SO4)3  + Z →  Al(OH)3  
Веществами X, Y, Z являются

а) H2O, SO3, H2SO4 б) Al(OH)3, H2SO4, H2O  
в) H2O, H2SO4, NaOH г) NaOH, H2SO4, NaOH  
д) H2O,K2SO4,КОН