8 класс. Контрольная работа по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов**».**

I вариант

Часть А .

К каждому заданию части А дано несколько ответов, из которых только один верный. Выберите правильный ответ.

А 1. Сильным электролитом является
а) $Fe(OH)_2$ б) H_2SO_4 в) H_2S г) сахар

А 2. **Наименьшее** число ионов образуется в разбавленном растворе при полной диссоциации 1 моль
а) $ZnCl_2$ б) $NaNO_3$ в) K_3PO_4 г) Li_2SO_4

А 3. Ступенчато диссоциирует
а) хлорид железа(II) б) нитрат цинка
в) гидроксид бария г) соляная кислота

А4. **Не могут** одновременно находиться в растворе ионы
а) Na^+ и SO_4^{2-} б) Ag^+ и Cl^- в)Zn^{2+} и NO_3^- г) K^+ и OH^-

А 5. Только **кислотные** оксиды представлены в ряду
а) H_2O,CO,Cl_2O б) P_2O_3,Na_2O, FeO
в) SO_2,CO_2,CrO_3 г) K_2O, CaO, N_2O_5

Часть В.

В 1: Соотнесите краткое ионное уравнение и соответствующее ему молекулярное уравнение реакции:

а) $H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$	1) $2HNO_3 + Cu(OH)_2 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2H_2O$
б) $2H^+ + Cu(OH)_2 \rightarrow Cu^{2+} + 2H_2O$	2) $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$
в) $2H^+ + CuO \rightarrow Cu^{2+} + H_2O$	3) $CuCl_2 + 2KOH \rightarrow Cu(OH)_2 + 2KCl$
г) $Cu^{2+} + 2OH^- \rightarrow Cu(OH)_2$	4) $H_2SO_4 + CuO \rightarrow CuSO_4 + H_2O$

Часть С.

Ответом задания части С служит развернутый ответ на вопрос

С1:Составьте уравнение реакции в молекулярном и ионном виде для пары веществ:
А) карбонат калия и серная кислота
Б) оксид железа(II) и соляная кислота

С2: Составьте молекулярные уравнения реакций по ионным:
А) $Fe^{3+} + 3OH^- \rightarrow Fe(OH)_3$
Б) $SO_3 + 2OH^- \rightarrow SO_4^{2-} + H_2O$