Задание по предмету «Химия» 8 класс

№	Тема	Знать	Проверочная письменная работа
2	Итоговая контрольная работа		Решить задание

Итоговая контрольная работа за курс 8 класса

ВАРИАНТ-1

Часть 1

При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ.

А1. Число атомов всех химических элементов в молекуле серной кислоты равно:

1) 3	3) 7
2) 4	4) 6

А2. Число протонов, нейтронов и электронов в атоме фтора

1) $p^+ – 9; n^0 – 10; ē – 19$	3) $p^+ – 9; n^0 – 10; ē - 9$
2) $p^+ – 10; n^0 – 9; ē – 10$	4) $p^+ – 9; n^0 – 9; ē - 19$

А3. Группа формул веществ с ковалентным типом связи:

1) H_2S, P_4, CO_2	3) HCl, NaCl, H_2O
2) H_2, Na, CuO	4) CaO, SO_2, CH_4

А4. Вещество, при растворении которого в воде электролитической диссоциации практически не происходит:

1) гидроксид натрия	3) хлорид серебра
2) сульфат калия	4) нитрат алюминия

А5. Одновременно могут находиться в растворе ионы:

1) Na^+, H^+, Ba^{2+}, OH^-	3) $Mg^{2+}, K^+, NO_3^-, SO_4^{2-}$
2) $Fe^{2+}, Na^+, OH^-, SO_4^{2-}$	4) $Ca^{2+}, H^+, CO_3^{2-}, Cl^-$

А6. Верны ли следующие высказывания?

А. Оксид фосфора (V) - кислотный оксид.

Б. Соляная кислота - одноосновная кислота.

1) верно только А	3) верно только Б
2) верны оба суждения	4) оба суждения не верны

Ответы:

А1	А2	А3	А4	А5

Часть 2

В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных ва могут повторяться).

В1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

Формула вещества:	**Класс соединения:**
А) H_3PO_4	1) соль
Б) SO_3	2) основный оксид
В) $Cu(OH)_2$	3) нерастворимое основан

Г) $CaCl_2$	4) кислотный оксид
	5) кислота
	6) растворимое основание

Ответы:

А	Б	В

Ответом к заданию В2 является последовательность цифр, которые соответствуют н
Запишите выбранные цифры в порядке возрастания без пробелов и других символов.

В2. С раствором гидроксида натрия реагируют:

1) сульфат меди (II)	4) азотная кислота
2) оксид меди (II)	5) магний
3) гидроксид калия	6) оксид углерода (IV)

Ответ: _____

Ответом к заданию В3 является число. Запишите это число в ответе без указания един

В3. Масса соли, содержащейся в 150г 5 %-ного раствора соли, равна _____г.
(Запиши число с точностью до десятых).

Ответ: _____г.

Часть 3

Запишите номер задания и полное решение

С1. Составьте уравнения химических реакций согласно схеме:
$Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3 \rightarrow Fe \rightarrow FeSO_4 \rightarrow Fe(OH)_2$.
Назовите все сложные вещества, укажите тип реакции, в 4 химической реакции составьте ионное полное и сокращенное уравнение.

_____
_____
_____
_____
_____
_____