8 класс

Демоверсия контрольной работы по химии

При выполнении заданий № 1–6 обведите кружком <u>номер</u> выбранного ответа. Если вы обвели не тот номер, то зачеркните его крестом, а затем обведите номер правильного ответа.

1. К химическим явлениям относится процесс

   1) плавления пластмассы
   2) испарения спирта
   3) скисания молока
   4) конденсации воды

2. Заряд ядра атома химического элемента, расположенного во 2-м периоде VA группы, равен

   1) +5
   2) +7
   3) +14
   4) + 15

3. Высшая и низшая валентность углерода в соединениях равна соответственно

   1) IV и IV
   2) II и VI
   3) IV и VIII
   4) II и IV

4. Ковалентная неполярная связь характерна для каждого из двух веществ

   1) CH_4 и P_2O_5
   2) CO и KCl
   3) Na_2O и N_2
   4) H_2 и O_3

5. С водой взаимодействует каждое из двух веществ:

1) Na_2O и SO_3
2) ZnO и CO_2
3) Fe_2O_3 и P_2O_5
4) CuO и CO_2

6. Верны ли суждения о правилах техники безопасности в школьной лаборатории?

А. При нагревании пробирки с раствором ее следует располагать строго вертикально.
Б. При проведении опытов с растворами кислот необходимо всегда надевать резиновые перчатки.

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

В заданиях № 7 и 8 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов.

7. Установите соответствие между формулой и классом вещества.

ФОРМУЛА	КЛАСС
А) Cl_2O_7	1) основание
Б) HCl	2) соль
В) $FeCl_2$	3) оксид основный
Г) $Fe(OH)_2$	4) кислота
	5) оксид кислотный

Запишите цифры ответа, соответствующие буквам, в таблицу.

А	Б	В	Г

8. Установите соответствие между уравнением химической реакции и её типом.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ	ТИП РЕАКЦИИ
А) $MgCO_3 = CO_2 + MgO$	1) соединения
Б) $Na_2CO_3 + Ba(NO_3)_2 = BaCO_3 + 2NaNO_3$	2) разложения
В) $4FeO + O_2 = 2Fe_2O_3$	3) замещения
Г) $Mg + FeSO_4 = Fe + MgSO_4$	4) обмена

Запишите цифры ответа, соответствующие буквам, в таблицу.

А	Б	В	Г

Ответами к заданиям № 9–10 является последовательность цифр. Запишите полученные цифры в соответствующем порядке.

9. В ряду химических элементов O → N → C

1) уменьшаются заряды ядер атомов
2) возрастает число электронов во внешнем электронном слое атомов
3) возрастает электроотрицательность
4) уменьшаются радиусы атомов
5) ослабевают неметаллические свойства соответствующих им простых веществ

Ответ:_____

10. Из предложенного перечня формул веществ в реакцию с раствором гидроксида бария вступают

1) N_2
2) P_2O_5
3) FeO
4) K_2CO_3
5) H_2SO_4
6) $NaNO_3$

Ответ:_____

При выполнении заданий № 11–12 подробно запишите ход их решения и полученные результаты.

11. Напишите уравнения химических реакций, соответствующие схеме превращений

$$CO \rightarrow CO_2 \rightarrow Na_2CO_3 \rightarrow CaCO_3$$

Кодификатор тем для подготовки к контрольной работе

№ задания	**Элементы содержания, проверяемые заданиями теста**
1	Простые и сложные вещества. Смеси. Способы разделения смесей.
2	Строение атома (протоны, электроны, нейтроны). Заряд ядра атома.
3	Валентность. Высшая и низшая валентности. Степень окисления.
4	Строение вещества. Виды химической связи (ионная, ковалентная полярная и неполярная, металлическая).
5	Химические свойства сложных веществ (воды,

	оксидов металлов и неметаллов)
6	Правила техники безопасности в школьной лаборатории.
7	Номенклатура и классификация основных классов неорганических веществ (оксидов, кислот, оснований и солей).
8	Основные типы химических реакций(соединения, разложения, замещения и обмена)
9	Изменение свойств химических элементов в периодах и группах ПСХЭ Д.И. Менделеева (радиуса атома, электроотрицательности, металличности и неметалличности, числа валентных электронов, протонов и заряда ядра атома).
10	Химические свойства оксидов, кислот, оснований и солей.
11	Взаимосвязь между различными классами неорганических веществ. Генетические цепочки.