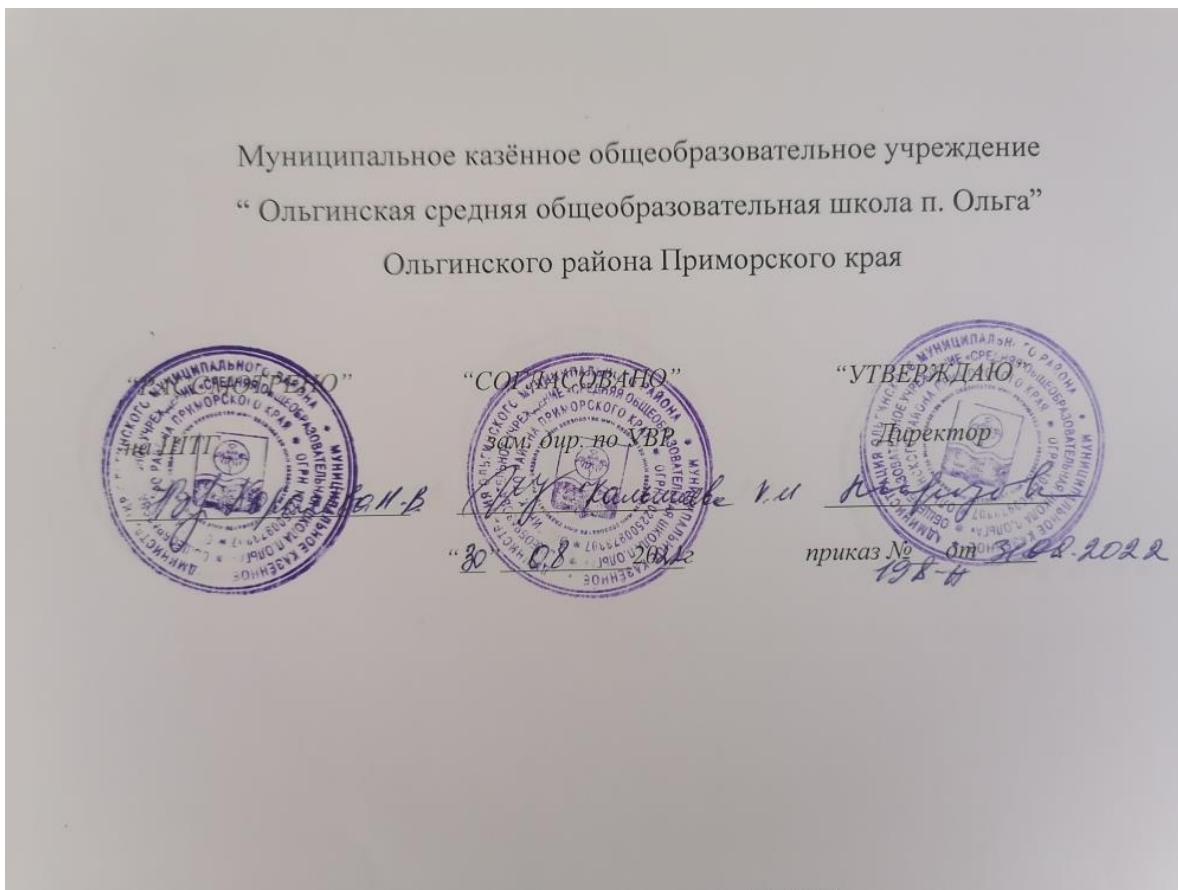


Муниципальное казённое общеобразовательное учреждение  
“ Ольгинская средняя общеобразовательная школа п. Ольга”  
Ольгинского района Приморского края



**Годовая контрольная работа за курс химии (9 класс)**  
**(демоверсия)**

**Тестовые задания с выбором одного правильного ответа**

1. Ряд чисел 2,8,5 соответствует распределению электронов по энергетическим уровням атома

- 1) алюминия    2) азота    3) фосфора    4) хлора

2. Неметаллические свойства простых веществ усиливаются в ряду

- 1) фосфор → кремний → алюминий    2) фтор → хлор → бром  
3) селен → сера → кислород    4) азот → фосфор → мышьяк

3. Выберите формулу соединения углерода, в котором она проявляет степень окисления +4

- A. CO    B. H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>    B. Al<sub>4</sub>C<sub>3</sub>    Г. CO<sub>2</sub>

4. К реакциям замещения относятся реакция

- 1)  $4\text{Na} + \text{O}_2 = 2\text{Na}_2\text{O}$       2)  $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$   
3)  $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$     4)  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

5. Из предложенных ниже формул веществ основанием является

- 1)  $\text{H}_2\text{SiO}_3$       2)  $\text{KOH}$       3)  $\text{CaCO}_3$       4)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$

6. Формуле  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  соответствует название

- 1) сульфат железа (II)    2) хлорид железа (III)    3) сульфид железа (II)    4) сульфат железа (III)

7. Химическая связь в кристаллах хлорида натрия  $\text{NaCl}$

- 1) металлическая    2) ковалентная полярная    3) ионная    4) ковалентная неполярная

8. Какая пара веществ не взаимодействует между собой?

- 1)  $\text{CO}_2$  и  $\text{H}_2\text{O}$     2)  $\text{NaOH}$  и  $\text{HCl}$     3)  $\text{HCl}$  и  $\text{Zn}$     4)  $\text{Cu}$  и  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (p-p)

9. Сокращённое ионное уравнение  $3\text{Ag}^+ + \text{PO}_4^{3-} = \text{Ag}_3\text{PO}_4$  соответствует взаимодействию

- 1)  $\text{Ag}_2\text{O}$  и  $\text{K}_3\text{PO}_4$     2)  $\text{Ag}$  и  $\text{H}_3\text{PO}_4$     3)  $\text{AgNO}_3$  и  $\text{K}_3\text{PO}_4$     4)  $\text{Ag}_2\text{O}$  и  $\text{H}_3\text{PO}_4$

10. Какое вещество пропущено в цепочке превращений  $\text{P} \rightarrow \dots \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

- 1)  $\text{PH}_3$       2)  $\text{HPO}_3$       3)  $\text{P}_2\text{O}_5$     4)  $\text{Na}_3\text{P}$

11. Газ выделяется при взаимодействии водных растворов

- 1) фосфата калия и соляной кислоты    3) сульфата натрия и хлорида бария  
2) гидроксида калия и серной кислоты    4) карбоната натрия и соляной кислоты

12. Верны ли следующие суждения о способах разделения смесей и составе дезинфицирующих средств?

А. Отделить от сахара примесь речного песка можно растворением и последующим фильтрованием смеси.

Б. Для приготовления раствора иода используется этиловый спирт.

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

### Задания с множественным выбором

13. Общими свойствами для кремния и серы являются (выберите три верных ответа)

- 1) образует оксид состава ЭО<sub>2</sub>
- 2) простое вещество состоит из атомов
- 3) наличие трех электронных слоев в их атомах
- 4) высший оксид имеет основной характер
- 5) значение из электроотрицательности меньше чем у фосфора

14. Установите соответствие между формулами двух веществ и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества.

### ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ

### РЕАКТИВ

А) HCl и HNO<sub>3</sub>

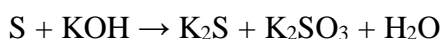
1) соляная кислота

Б) Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> и Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

2) карбонат калия

В) KCl и NH<sub>4</sub>Cl

15. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции



Определите окислитель и восстановитель.

16. Решите задачу При взаимодействии избытка раствора карбоната калия с 10%-ным раствором нитрата бария выпало 3,94 г осадка. Определить массу взятого для опыта раствора нитрата бария.