

# Районное Управление Образование

## Контрольная работа по химии

IX класс

I вариант

1) Дополните предложения:

(85)

Химическому элементу с порядковым номером 11 соответствует химический символ ..., он находится в ... периоде, группа ..., подгруппа ..., Аг ..., заряд ядра ..., количество электронов ..., количество протонов ..., количество нейтронов ..., распределение электронов по слоям ..., валентность ..., степень окисления ..., формула высшего оксида ..., название оксида ..., характер оксида ..., формула гидроксида ...

2) В место точек вставьте соответствующую букву из колонки Б

(58)

А  
..... 1)  $\text{BaBr}_2$   
..... 2)  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
..... 3)  $\text{CaO}$   
..... 4)  $\text{K}_3\text{PO}_4$   
..... 5)  $\text{CO}_2$

Б  
а) кислотный оксид  
б) соль  
в) изомер  
г) щелочной оксид  
д) кислота

3) Обверните В, если ответ верный и Н, если ответ неверный.

(45)

- а) В Н В Fe есть ковалентная неполярная связь.  
б) В Н В ряду элементов Na, Mg, Al свойства металла уменьшаются.  
в) В Н В нормальных условиях все металлы находятся в твердом состоянии.  
г) В Н В  $\text{NH}_3$  образуется ковалентная связь.

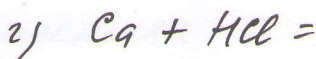
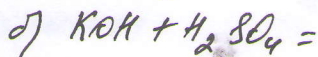
4) Определите степень окисления элементов в следующих веществах:

(45)

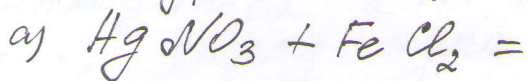
а)  $\text{Na}_2\text{O}$ ; б) Mg; в) HCl; д)  $\text{SO}_3$

II вариант

5) Закончите и уравняйте химические реакции, указав их вид: (125)



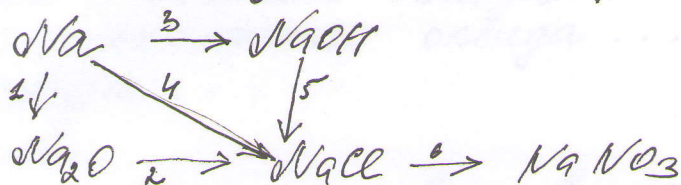
6) Запишите молекулярное уравнение, полное ионное уравнение, краткое ионное уравнение.



56

7. Запишите химические уравнения, соответствующие трансформации:

125



8. Вступают в реакцию 42 г гидроксида натрия ( $\text{NaOH}$ ) с  $\text{CuSO}_4$ . Определите массу и количество полученного вещества  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ . 85

## II Вариант

1. Дополните предложение: (85)  
 химическому элементу с порядковым номером 19 соответствует химический символ ..., он находится в ... периоде, группа ..., подгруппа ...,  $Az$  ..., заряд ядра ..., количество электронов ..., количество протонов ..., количество нейтронов ..., распределение электронов по слоям ..., валентность ..., степень окисления ..., формула высшего оксида ..., название оксида ..., характер оксида ..., формула гидроксида ...

2) В место точек вставьте соответствующую букву из колонки Б. (55)

- |                    |                    |
|--------------------|--------------------|
| .... 1. $Na_2CO_3$ | а) кислотный оксид |
| .... 2. $K_2O$     | б) кислота         |
| .... 3. $Fe(OH)_3$ | в) щелочной оксид  |
| .... 4. $SO_3$     | г) соль            |
| .... 5. $HNO_3$    | д) щёлочь          |

3) Обведите В, если ответ верный и Н, если ответ неверный. (45)

- а) В Н В ряду элементов  $Li, Na, K, Cs, Fr$  свойства металла возрастают.
- б) В Н В Ca есть металлическая связь.
- в) В Н У металлов отсутствует электропроводимость.
- г) В Н В  $H_2O$  образуется полярная ковалентная связь.

4) Определите степень окисления элементов (10)  
 в следующих веществах:

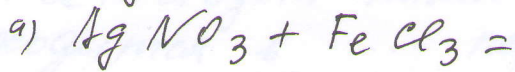
- а)  $Cl_2$       б)  $K_2O$       в)  $NH_3$       г)  $SO_2$

5) Закончите и уравняйте химические реакции, указав их вид: (25)

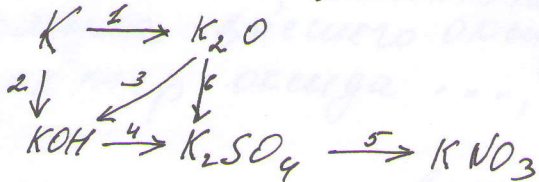


I вариант

6. Запишите молекулярное уравнение, полное ионное уравнение, краткое ионное уравнение. (5б)



7. Запишите химические уравнения, соответствующие трансформации: (12б)



8. Вступают в реакцию  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и  $\text{KOH}$  с  $\text{SiCl}_4$ . (8б)  
 Определите массу и количество гидроксида  $\text{Si}(\text{II})$ .

Схема оценивания:

№ задания	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1
К-во баллов	57-58	51-56	44-50	35-43	27-34	19-26	13-18	8-12	2-7	0-1

9. Определите степень окисления элементов в соединениях: (6б)

- а)  $\text{Cl}_2$
- б)  $\text{H}_2\text{O}$
- в)  $\text{NH}_3$
- г)  $\text{SO}_2$

10. Запишите химические уравнения реакций: (4б)

- а)  $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} =$
- б)  $\text{CaO} + \text{CO} =$
- в)  $\text{Mg} + \text{HCl} =$
- г)  $\text{NaOH} + \text{HNO}_3 =$