**Итоговая контрольная работа по химии 9 класс**

 **Цель** контрольной работы: оценить общеобразовательную подготовку учащихся по биологии в соответствии с требованиями ГОС.

**Задачи** ГКР по биологии

* + оценка состояния качества образования (КО),
	+ анализ условий, влияющих и обусловливающих КО,

**Инструментарий КР** **по биологии включает в себя**

* индивидуальное тестовое задание;

**Форма** КР – тест+ задания с выбором ответа и задания с развернутым ответом..

Задания контрольной работы

**Вариант 1**

**1.** В ряду элементов О  S  Sе Те уменьшаются

**1)** радиусы атомов **3)** неметаллические свойства

**2)** металлические свойства **4)** число электронов на внешнем слое

**2.** Оксиду S(VI) соответствует кислота

**1)** H2SO4 **2)** H2S **3)** H2SO3 **4)** K2SO4

**3.** Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn самым тугоплавким является

**1)** медь **2)** натрий **3)** золото **4)** вольфрам

**4.** Вещества с молекулярной кристаллической решеткой

**1)** натрий и кислород **3)**вода и кислород

**2)** водород и хлорид калия **4)**графит иуглекислый газ

**5.** Для взаимодействия 1 моль алюминия с соляной кислотой потребуется \_\_\_ моль кислоты

**1)** 1 **2)** 2 **3)** 3 **4)** 4

**6.** Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки 2,8,7

**1)** P2O3 **2)** SO3 **3)** Сl2O7 **4)** Al2O3

**7.** Ряд Zn(OH)2 , Н2СО3, NaOH соответственно представляет гидроксиды

**1)** основный, кислотный, амфотерный

**2)** основный, амфотерный, кислотный

**3)** амфотерный, кислотный, основный

**4)** кислотный, основный, амфотерный

**8.** Реакция водорода с оксидом меди (II) относится к реакциям

**1)** соединения **2)** обмена **3)** замещения **4)** разложения

**9.** Наиболее энергично реагирует с водой

**1)** калий **2)** литий **3)** натрий **4)** рубидий

**10.** Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении

Cu(OH)2 + HCl равна

**1)** 4 **2)** 5 **3)** 6 **4)** 8

**11.**Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Na+?

*В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.*

**12.** И с соляной кислотой и с гидроксидом натрия будут взаимодействовать

**1)** KOH **2)** H3PO4 **3)** Be(OH)2 **4)** SO3 **5)**ZnO**6)**Al2O3

*Ответ запишите в виде последовательности цифр.*

**13.***Дополните предложение.*Продуктами взаимодействия калия с водой являются гидроксид калия и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

**14.** Восстановительными свойствами обладают

**1)** Na 0 **2)** Fe 3+**3)** Cu 0 **4)** F0 **5)** Ba2+

*Ответ запишите в виде последовательности цифр.*

**15.** Окислительно-восстановительными реакциями являются

**1)** 2Al(OH)3  Al2O3 + 3H2O

**2)** Fe2O3 + 3C  2Fе + 3CO

**3)** 2Na + H2  2NaH

**4)**LiOH + HCl  LiCl + H2O

**5)**Zn + FeSO4  Fe + ZnSO4

*Ответ запишите в виде последовательности цифр.*

**16.** Объём водорода (*н.у*.), образовавшийся при взаимодействии 26 *г* цинка с раствором серной кислоты, составляет \_\_\_\_\_\_ *л*. *В бланк ответа запишите число с точностью до сотых.*

**Вариант 2**

**1.** В ряду элементов Si  P  S Cl увеличиваются

**1)** радиусы атомов **3)** неметаллические свойства

**2)** металлические свойства **4)** число энергетических уровней

2. Оксиду N(III) соответствует кислота

**1)** HNO2 **2)** HNO3 **3)** NH3 **4)** NaNO2

**3.** Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn очень мягкий, режется ножом

**1)** медь **2)** натрий **3)** золото **4)** вольфрам

**4.** Вещества с металлической кристаллической решёткой

**1)** кремний и теллур **3)** галлий и хлор

**2)** литий и азот **4)** кальций и золото

**5.** При взаимодействии 3 моль цинка с серной кислотой образуется \_\_\_\_\_ моль водорода

**1)** 1 **2)** 2 **3)** 3 **4)** 4

**6.**Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки 2,8,5

**1)** P2O3 **2)** SO3 **3)** P2O5 **4)** Al2O3

**7.** Ряд Ве(ОH)2, Ba(OH)2, H3PO4 соответственно представляет гидроксиды

**1)** основный, амфотерный, кислотный

**2)** кислотный, основный, амфотерный

**3)** амфотерный, кислотный, основный

**4)** амфотерный, основный, кислотный

**8.** Необратимая химическая реакция произойдет при сливании растворов веществ, формулы которых:

1.KOH и NaCl 3.CuCl2 и KOH

2.MgCl2 и HNO3 4.Al2(SO4)3 и Сu(NO3)2

**9.** С разбавленной серной кислотой НЕ взаимодействует

**1)** ртуть **2)** алюминий **3)** цинк **4)** железо

**10.** Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении

Fe(OH)3 + HNO3 равна

**1)** 4 **2)** 5 **3)** 6 **4)** 8

**11.** Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Ca2+?

В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.

**12.** И с серной кислотой и с гидроксидом калия будут взаимодействовать

1) NaOH 2)Al(OH)3 3) HNO3 4) FeCl2 5) BeO 6) Zn(OH)2

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

**13.** Дополните предложение. Продуктами взаимодействия натрия с водой являются водород и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ натрия.

**14.** Восстановительными свойствами обладают

1) Na + 2) Сu 03) Al 0 4) Ca0 5) Fe3+

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

**15.**Окислительно-восстановительными реакциями являются

1) 4Li + O2  2Li2O

2) 2Fe(OH)3  Fe2O3 + 3H2O

3) Mg + CuCl2  MgCl2 + Cu

4) ZnO + C  Zn + CO

5) Ca(OH)2 + 2HNO3  Ca(NO3)2 + 2H2O

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

**16.** Объём кислорода (*н.у.*), необходимый для окисления 25,6 *г* меди, составляет \_\_\_\_\_\_ *л*. *В бланк ответа запишите число с точностью до сотых.*

**Критерии оценивания**

Максимальное число баллов за тест- 22, из них за задания части 1 – 10 (по 1 баллу за задание), части 2 -12 (по 2 балла за задание).Задание 16 оценивается -3 балла.

**Перевод баллов в отметки:**

|  |
| --- |
| Отметки |
| **«3»** | **«4»** | **«5»** |
| Баллы |
| **7-10** | **11-20** | **21-23** |

**Решение заданий**

**Часть 1**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| № задания | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
| **Вариант 1** | 3 | 1 | 4 | 3 | 3 | 3 | 3 | 3 | 4 | 3 |
| **Вариант 2** | 3 | 1 | 2 | 4 | 3 | 3 | 4 | 3 | 1 | 4 |

**Часть 2**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № задания | **Вариант 1** | **Вариант 2** |
| **11** | НЕОН | АРГОН |
| **12** | 356 | 256 |
| **13** | ВОДОРОД | ГИДРОКСИД |
| **14** | 13 | 234 |
| **15** | 235 | 134 |
| **16** | 89,6 | 4,48 |