**ДЕМОВЕРСИЯ**

**итоговой контрольной работы по предмету "Химия"
за курс 11 класса**

 **базовый уровень**

|  |
| --- |
| **При выполнении заданий 1- 8 в поле ответа запишите одну цифру, которая соответствует правильному ответу** |

**1.** Ряд элементов, расположенных в порядке ослабления неметаллических свойств:

а) F, O, Cl б) Si, P, N в) S, Se, Br г) C, Si, P

**2.** Характеристика реакции, уравнение которой:

N2 + 3H2↔ 2NH3:

а)соединения, ОВР, необратимая б)замещения, ОВР, необратимая.

в)соединения, ОВР, обратимая г) обмена, ОВР, обратимая.

**3.** Фактор, не влияющий на скорость химической реакции:

а) давление б) катализатор в) способ получения реагентов

г) концентрация реагирующих веществ

**4.** Для смещения равновесия обратимого процесса N2+ O2↔2 NO- Q

в сторону продуктов реакции необходимо:

а) повысить давление б) понизить давление

в) уменьшить концентрацию оксида азота г) использовать катализатор

**5.** Сумма всех коэффициентов в уравнении электролитической диссоциации фосфата натрия равна:

а) 3 б) 4 в) 6 г) 5

**6.** Вещество, подвергающееся гидролизу:

а) глюкоза б) крахмал в) фруктоза г) глицерин

**7.** Окислителем в химической реакции, уравнение которой CuO + H2= Cu + H2O является:

а) H20б) O-2 в) Cu+2 г) Cu0

**8.** Способ разделения однородных смесей:

а) выпаривание б) фильтрование в)отстаивание г) возгонка

**При выполнении заданий 9 и 10, каждому элементу левого столбца, подберите соответствующий элемент правого столбца. Запишите ответы под буквами. Ответы могут повторяться**

**9.** Установите соответствие между веществом и видом химической связи в нем:

А. Оксид бария 1. Ионная

Б. Оксид углерода (IV) 2. Ковалентная полярная

В. Сульфид калия 3. Ковалентная неполярная

4. Металлическая

**10.** Установите соответствие между названием вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

А) оксид кальция 1) KNO3, CO2

Б) серная кислота 2) Cl2, NaOH

В) цинк 3) CO2, HCl

 4) KOH, Na2CO3

**11.** Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения

Li →1Li2O →2LiOH→3Li2CO3→4CO2

**12.** Решите задачу**.** Рассчитайте объем (н.у.) оксида серы (IV), который образуется при растворении в соляной кислоте 504 г сульфита натрия, содержащего 25% примесей.