**Задания по химии для 9 класса.**

**20.05.2020 (среда)**

***Тема:*** ***Итоговая контрольная работа за курс химии 9 класса.***

- записать в тетради число и тему;

- выполнить задания контрольной работы (писать в столбик номер задания и рядом ответ).

**Годовая контрольная работа по химии за курс 9 класса**

**Часть 1.**

**1. Химический элемент, имеющий схему строения атома 2е,8е,4е в ПСХЭ занимает**

**положение:**

1)2й период, главная подгруппа III группа; 3) 2й период, главная подгруппа VII группа;

2)3й период, главная подгруппа IV группа; 4) 3й период, главная подгруппа VII группа.

**2. Ковалентная неполярная связь образуется между атомами**

1) магния 2) серы и кислорода 3) кислорода 4) калия и хлора

**3. Степень окисления азота равна +3 в соединении с формулой**

1)N2О 2) Li3N 3) НNO3 4) HNO2

**4. Реакции обмена соответствует уравнение**

1) FeO + H2 = Fe + H2O 3) P2O5 + 3H2O = 2H3PO4

2) H2O + Cl2 = HClO + HCl 4) CaO + 2HCl = CaCl2 + H2O

**5. Кислотным оксидом и основанием соответственно являются**

1) CO и Al(OH)3 2) SO2 и Mg(OH)2 3) CuO и NaOH 4) СаО и Zn(OH)2

**6. Необратимо происходит взаимодействие между ионами**

1) Al3+ и Cl- 2) Fe2+ и OH- 3) OH- и Ba2+ 4) Cu2+ и SO4

2-

**7. Химическая реакция возможна между веществами, формулы которых**

1) CO2 и Cl2O7 2) P2O5 и K2O 3) NO2 и SiO2 4) CuO и H2O

**8. Формула вещества, реагирующего с соляной кислотой:**

1) О2 2) ВaO 3) Cu 4) CO2

**9. Массовая доля кислорода в сульфате меди(II) равна:**

1) 24 % 2) 40 % 3) 52 % 4) 65 %

**10. Выберите уравнения реакций, в которых элемент водород является восстановителем.**

1) C + 2H2 = СH4 3) CuO + H2 = Cu + H2O

2) Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2 4) 2H2S + 3O2 = 2H2O 5) 2Li + H2 = 2LiH

**11. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.**

Исходные вещества Продукты реакции

А) P + O2 —> 1) H3PO4

Б) P2O5 + NaOH —> 2) P2O5

В) H3PO4 + Na2O —> 3) Na3PO4 + H2

4) Na3PO4 + H2O

5) H3PO4 + H2O

**Часть 2.**

**А1. Только простые вещества перечислены в ряду:**

1) хлор, азот, сероводород, железо 2) графит, водород, железо, фтор

3) углекислый газ, алюминий, поваренная соль, вода 4) этанол, угарный газ, метан, аммиак

**А2. Физическое и химическое явления соответственно приведены в ряду:**

1) появление осадка и таяние снега 2) выпадение града и скисание молока

3) гниение листвы и размягчение стекла при нагревании 4) горение свечи и растворение сахара

**А3. Валентность углерода в соединении CH4равна:**

1) I 2) II 3) III 4) IV

**А4. Вещество с химической формулой H3PO4относится к классу:**

1) оснований 2) кислот 3) оксидов 4) солей

**22.05.2020 (пятница)**

***Тема:*** ***Обобщение знаний за курс химии 9 класса .*** Анализ итоговой контрольной работы.

**Задание:**

**-Выполнить тесты на стр.271**