**Химия. 8-Б кл.**

**23.04.2020.**

**Тема урока:** Контрольная работа № 2 по теме **«Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева».**

**Контрольная работа №4 по теме «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева»**

**Содержание материала**

1.**Инструктаж к написанию КР**: записать в тетрадь дату,тему; внимательно читаете вопросы к КР, и отвечаете на вопросы к тестам.Обязательно пишете № задания.

**Задание 1(** с №1 по № 15), отвечаете так: 1.1,2.3. и т.д.; в тесте **№12** переписываете все задание и № ответа вместо точек. Во **2-м задании** пишете его №, под ним в № ответов ( (их 3) пишете правильное расположение данных элементов (в столбик); в **3-м задании** называете элемент под указанным № (надо только правильно назвать его под данным №), а потом попорядку (в столбик) пишете № только ответов (их 8),касающихся этого элемента. **Задание 4** похоже на задание 3. Пишете его № и отвечаете.

2.**Написание КР.**

***Задание 1. Выберите из нескольких вариантов ответа один верный.***

**1.В периоде у элементов усиливаются:** 1. Металлические свойства; 2.Неметаллические свойства;

3. Физические свойства; 4. Химические свойства

**2.В группах у элементов ослабевают:** 1.Металлические свойства;2.Неметаллические свойства;3.Физические свойства; 4.Химические свойства

**3.Период заканчивается:** 1.Галогеном; 2.Щелочным металлом; 3.Благородным (инертным) газом;

4. Редким элементом

**4.Выберите знаки химических элементов 2 группы побочной подгруппы:**

1. Zn, Cd, Hg; 2.Ba, Hg, Ra ; 3.Zn, Sr, Cd; 4.Be, Mg, Ca

**5.Группа элементов, образованная только неметаллами:** 1.S, Ca, O;2.Mg, Ca, Na;

3.Cu, Fe, P; 4.H, O, S

**6.В одной группе (одинаковой подгруппе) находятся элементы:** 1.Li, Na, K;2. Li, Be, B;

3.Cu, Ag, Zn; 4.O, S, Cr

**7.Порядковый номер элемента показывает:** 1.Массу атома; 2.Число электронов на внешнем уровне; 3.Число электронных энергетических уровней; 4.Число протонов в ядре

**8.Количество электронов у атома кремния:** 1.14; 2.28; 3.3; 4.4

**9.Количество протонов у атома кальция:** 1.20; 2.40; 3.4; 4.2

**10.Количество нейтронов у атома брома:** 1.35; 2.45; 3.80; 4.7

**11.В центре атома находится:** 1.Электрон; 2.Протон; 3.Ядро; 4.Нейтрон

**12.Протон имеет … заряд, а нейтроны…**1.Положительный, отрицательный2.Положительный, не заряжены3.Отрицательный, положительный4.Отрицательный, не заряжены

**13.В ядре атома натрия 23 частицы, из них 12 нейтронов. Сколько в ядре протонов?**

1.23; 2.11; 3.12; 4.45

**14.В ядре атома бора 11 частиц, из них 6 нейтронов. Сколько электронов имеет атом бора?**

1.11; 2.6; 3.5; 4.17

**15.Определите элемент со схемой распределения электронов в атоме: 2;8;4:**

1.Магний; 2.Кремний 3.Хлор 4.Сера

***Задание 2. Расположите химические элементы.***

1. Mg, Na, Si, Al, P, Cl, S в порядке увеличения атомных масс

2. Li, Al, Mg, K, Ca в порядке усиления металлических свойств

3. C, Si, I, N, S в порядке ослабления неметаллических свойств

***Задание 3. Для элемента с порядковым номером 20***

1. Определите заряд ядра

2. Определите номер периода (большой или малый); номер группы (тип подгруппы)

3. Определите число электронов, протонов и нейтронов

4. Покажите распределение электронов по уровням

5. Напишите электронную формулу

6. Определите принадлежность этого элемента к металлам или неметаллам

7. Напишите формулу высшего оксида

8. Напишите формулу летучего водородного соединения

***Задание4.******Укажите элемент, для которого характерно такое распределение электронов:*** 2,8,1. Напишите формулу его оксида, гидроксида и любых трех солей. Дайте названия всех веществ.