

Дата	Класс	Предмет	Учитель
29.04.2022г.	8	химия	Сытникова И.В.
ТЕМА урока:	Контрольная работа №4 «Строение атома. Периодический Закон и Периодическая система Д.И.Менделеева»		

ЭТАПЫ УРОКА

1. Подпишите двойные листки в клетку на первой странице посередине:

Контрольная работа №4
по химии
учащегося (-щейся) 8 класса
МОУ г.Горловки
«Школа №62»
_____Ф.И._____

раскройте листок и напишите дату
выполните задания в любом порядке

1. Укажите соответствие между данными, обозначенными цифрами и буквами:

- | | |
|---|-------------------------------|
| 1. Элемент IV группы, главной подгруппы, третьего периода. | а) EOH |
| 2. Элемент IV группы, побочной подгруппы, четвертого периода. | б) C |
| 3. Элемент второго периода образует летучее водородное соединение с формулой RH_4 . | в) Ti |
| 4. Общая формула высших оксидов элементов III группы. | г) Si |
| 5. Общая формула летучих водородных соединений элементов VI группы. | д) Mg |
| 6. Общая формула гидроксидов элементов I группы. | е) H_2E |
| 7. Элемент – металл. | ж) E_2O_3 |

Ответы в виде 1. Г) Si
 2. е) H_2E

E – общее обозначение элемента

2. Установите соответствие.

Элемент: I. Бериллий. II. Натрий. III. Хлор. IV. Азот.

Электронная формула: А. $1s^22s^2$. Б. $1s^22s^22p^3$. В. $1s^22s^22p^63s^1$. Г. $1s^22s^22p^63s^23p^5$.

ответы в виде: I. Бериллий. А. $1s^22s^2$.

3. У какого элемента больше выражены неметаллические свойства:

а) у кислорода или углерода; б) у фосфора или мышьяка?

Дайте обоснованный ответ на основании положения элементов в периодической системе.

4. Дайте краткую характеристику элемента №14 по плану:

- положение в периодической системе; - № периода, № группы, подгруппа, порядковый номер,
- электронная конфигурация атома; - электронная формула
- валентные возможности; - по электронной формуле указать число неспаренных электронов и их переход по орбиталям
- формула высшего оксида; - см. в период. системе белые строчки
- формула водородного соединения. - см. в период. системе белые строчки

5. Составьте схемы строения атомов, электронно-графические, электронные формулы элементов с порядковыми номерами 12, 18. К какому семейству относится каждый из этих элементов? См видео за 22.04.22 в беседе

6. Задача. Сумма чисел протонов, нейтронов и электронов в атоме равна 169, причем число протонов меньше числа нейтронов на 19. Напишите название элемента. составьте уравнение с x - обозначьте количество нейтронов x , тогда количество протонов будет....., количество электронов Найдите сумму....., выразите x и другие величины

7. Определите число протонов, нейтронов и электронов для изотопов аргона:

^{39}Ar , ^{40}Ar и калия ^{39}K , ^{40}K .

для каждого изотопа найти 3 цифры

Выполненные работы присылайте на адрес электронной почты isytnikova@mail.ru

Консультация: присылайте вопросы на электронную почту isytnikova@mail.ru