

Периодическая
система
и
периодический
закон



Из скольких периодов и групп состоит периодическая система хим. Элементов Д.И. Менделеева?

из 8 периодов 7 групп

из 7 периодов и 8 групп

из 6 периодов и 8 групп

из 7 периодов и 6 групп



Чем определяется место химического элемента в Периодической системе элементов?

числом нейтронов в атомном ядре

числом протонов в атомном ядре

числом электронов в атоме

числом электронов на внешнем уровне



Элемент бром в Периодической системе Д.И.Менделеева находится...

в 7м периоде, 4я группа

в 4м периоде, 7я группа

в 5м периоде, 7я группа

в 4м периоде, 5 группа



**У какого элемента наиболее ярко
выражены металлические свойства?**

Литий

Магний

Титан

Хром



Химический знак олова?

Zn

O

Ol

Sn



**В порядке усиления неметаллических свойств
элементы расположены в
ряду...**

N, V, As

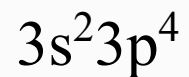
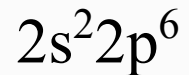
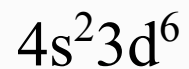
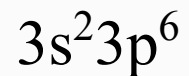
P, Si, Al

Se, S, O

F, Mn, Cl



Какая электронная конфигурация внешнего энергетического уровня соответствует атому элемента VIA группы?



Ковалентная полярная химическая связь образуется между элементами в соединении:



«свойства простых тел, а также формы и свойства соединений элементов, а потому и свойства образуемых ими простых и сложных тел, стоят в периодической зависимости от их атомного веса»

1-ое правило Клечковского

Периодический закон Д.И. Менделеева

2-ое правило В.М. Клечковского

Правило Гунда



Валентные электроны- это...

положительный электрический заряд,
равный количеству протонов в ядре.

углеводороды, содержащие двойную связь в
открытой цепи углеродных атомов.

электроны, участвующие в образовании хим. связей

вид химической связи, которая образуется между
атомами, электроотрицательность которых одинакова.

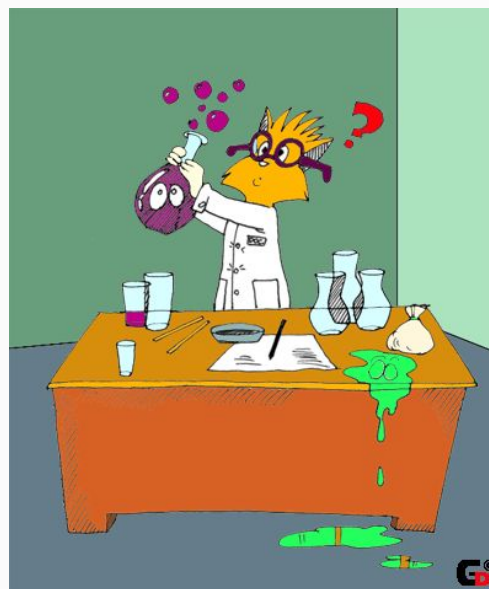


Химический элемент, в атомном ядре
которого 1 протон и нет нейтронов, называется...

ГЕЛИЙ

КИСЛОРОД

ВОДОРОД



РАДОН

Сколько элементов в 5 периоде?

15



20

18



У элементов III периода число электронов на внешнем уровне ...

Убывает

Возрастает

Остается прежней

Исчезает



Количество энергетических уровней для элементов соответствует номеру ...

Периода

Группы

Масса элемента

Порядка



К галогенам относятся:

Al

S

Ar

Cl



В ядре атома содержатся:

ТОЛЬКО протоны

протоны и нейтроны

ТОЛЬКО электроны

протоны и электроны.



**На какой орбитали электрон
имеет наименьшую энергию ?**

f

p

s

d



Изотопы – это

атомы, имеющие одинаковое число протонов в ядре, но разное число нейтронов.

атомы с разным зарядом ядра, но одинаковой массой.

атомы, имеющие одинаковое число протонов и нейтронов в ядре.

разновидности атомов одного и того же элемента, имеющие разное число электронов.



Определите атом:



Азот

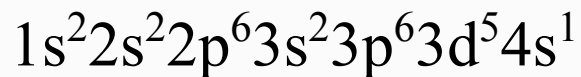
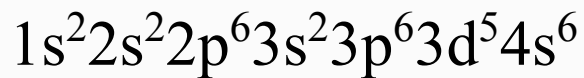
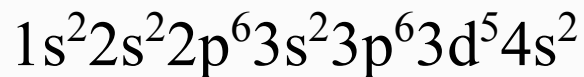
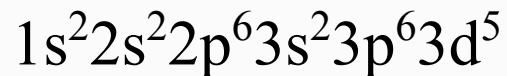
Натрий

Кальций

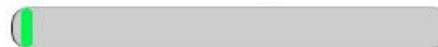
Иттрий



Электронная формула для Mn :



Loading...



Правильных ответов:

ВЫХО
Д

В начало

