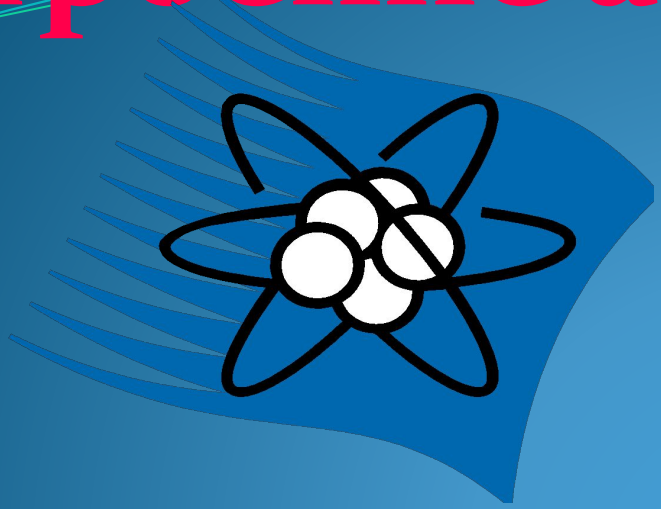
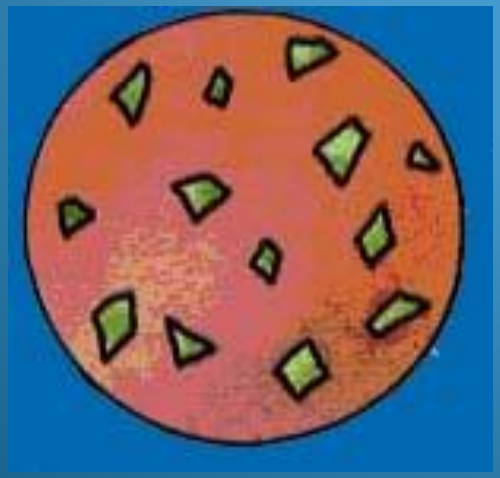
Строение атома



Своя игра

Боишься поражений -
не ожидай побед .



Выберите тему

- основные сведения о строении атома
- Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы.
- Строение электронных оболочек атомов

Основные сведения о строении атома

частицы	10	20	30
Ученые и открытия	10	20	30
Состав атома	10	20	30
Графические задания	10	20	30

назад

Изменения в составе ядер атомов химических элементов . Изотопы

Изотопы	10	20	30
Ядерные реакции	10	20	30
ГИА-2009	10	20	30

назад

Строение электронных оболочек атомов

Электронные формулы	10	20	30
Формы электронных оболочек	10	20	30
Графические задания	10	20	30
			конец игры

назад

Правильный ответ

назад

Неверно.
Подумайте ещё.

назад

Частицы 10

- Протон обозначается

1. P
2. n
3. e

Частицы 20

- Заряд электрона

1. +1
2. 0
3. -1 **назад**
4. Неизвестен

Частицы 30

- Каковы заряд и масса частицы , число которых определяется по формуле

  N=A-Z

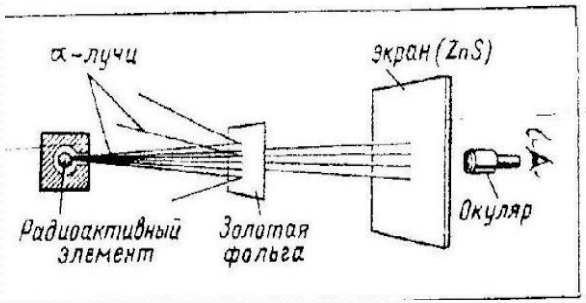
1. Масса 1 ; заряд +1
2. Масса 1 ; заряд 0
3. Масса 0 ; заряд -1
4. Масса 0 ; заряд +1

назад

Ученые и открытия10

- Фамилия ученого , который проводил опыт по схеме:

1. Дж. Томсон
2. Д.И.Менделеев
3. Э.Резерфорд
4. Ж. Перрен

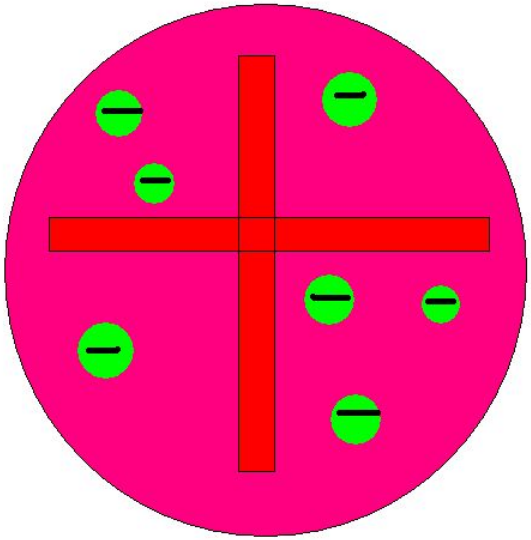


назад

Ученые и открытия 20

- Кто предложил модель атома «кекс»

1. Э. Резерфорд
2. Дж. Томсон и Ж Перрен
3. Д.И. Менделеев
4. А. Беккерель



назад

Ученые и открытия 30

- Кто открыл радиоактивность?

1. Э. Резерфорд
2. Дж. Томсон
3. А. Беккерель
4. Д.И.Менделеев

назад

Состав атома 10

- Какая частица не входит в состав атома

1. Протон
2. Электрон
3. Альфа-частица
4. нейтрон

назад

Состав атома 20

- Какой заряд имеет частица ,не входящая в состав ядра атома?
- 0
- +1
- -1

назад

Состав атома 30

- Массовое число показывает

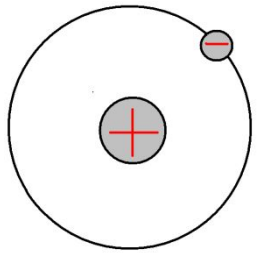
1. Число протонов
2. Число нейтронов
3. Число электронов
4. Число частиц в ядре

назад

Графические задания 10

- Как называется данная модель атома?

1. Планетная
2. Планетарная
3. Модель Резерфорда
4. Модель Томсона

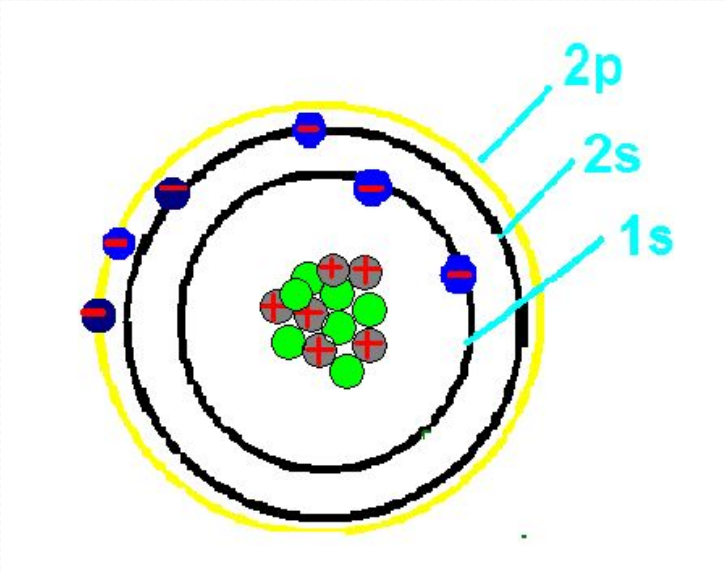


назад

Графические задания 20

- На рисунке изображен атом

1. Be
2. B
3. C
4. N

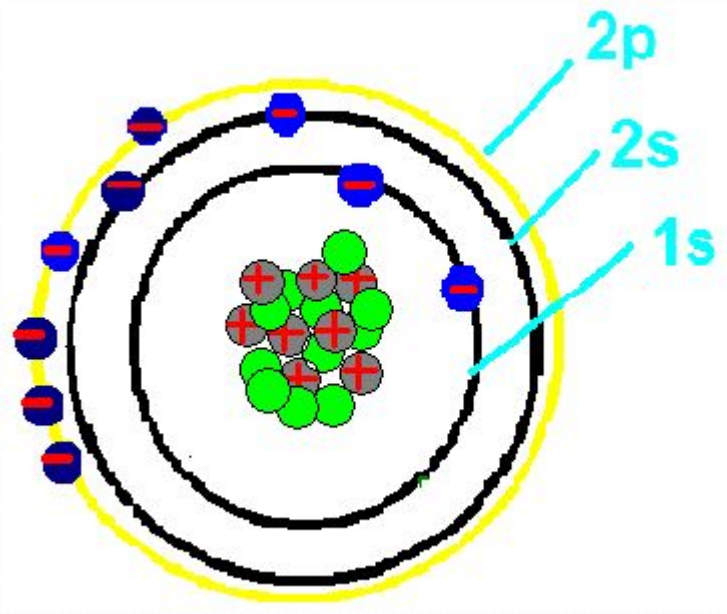


назад

Графические задания 30

- На рисунке изображен

1. Атом кислорода
2. Атом фтора
3. Положительный ион кислорода
4. Отрицательный ион кислорода



назад

Электронные формулы10

- Электронная схема кислорода

1. 2e,4e
2. 2e,6e
3. 2e,8e
4. 2e,8e,1e

назад

Электронные формулы 20

- Электронная формула фтора

1. $1s^2 2s^1 2p^5$
2. $1s^2 2s^2 2p^4$
3. $1s^2 2s^2 2p^5$
4. $1s^2 2s^2 2p^6$

назад

Электронные формулы 30

- Характеристикам какого химического элемента соответствует данная электронная формула $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$

1. Массовое число 23;зарядовое число11
2. Массовое число 24;зарядовое число12
3. Массовое число 27;зарядовое число13
4. Массовое число 28;зарядовое число14

назад

Правильный ответ

назад

Неверно.
Подумайте ещё.

назад

Формы электронных оболочек 10

- Правильный порядок заполнения электронами уровней и подуровней

1. 1p,2s,2p,3s,3p
2. 1s,2p,2s,3s,3p
3. 1s,2s,2p,3p,3s
4. 1s,2s,2p,3s,3p

назад

Формы электронных оболочек 20

- Пространство вокруг ядра атома, где наиболее вероятно нахождение данного электрона, называют

1. Слой
2. Орбита
3. Орбиталь
4. конфигурация

назад

Формы электронных оболочек 30

- В состав какого химического элемента входит большее число электронов , находящихся на s-орбитах?

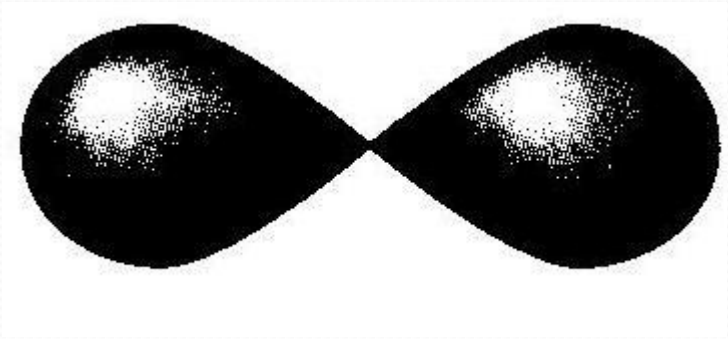
1. Li
2. Na
3. Mg
4. Ca

назад

Графическое задание 10

- На рисунке изображена

1. S- орбиталь
2. p-орбиталь
3. d- орбиталь
4. f -орбиталь

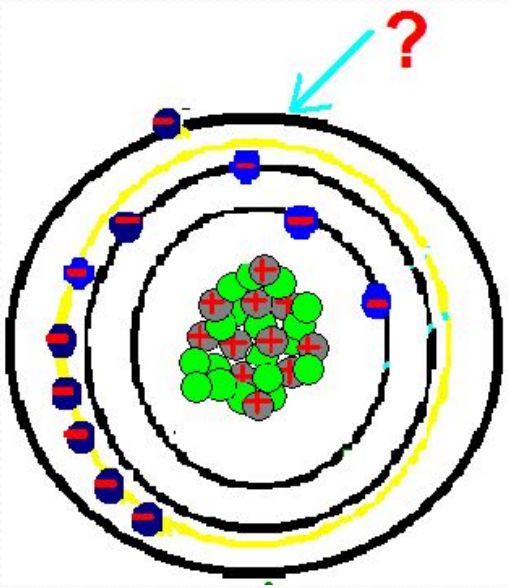


назад

Графическое задание 20

- у натрия стрелкой указана орбиталь

1. 4s
2. 3s
3. 4p
4. 3p

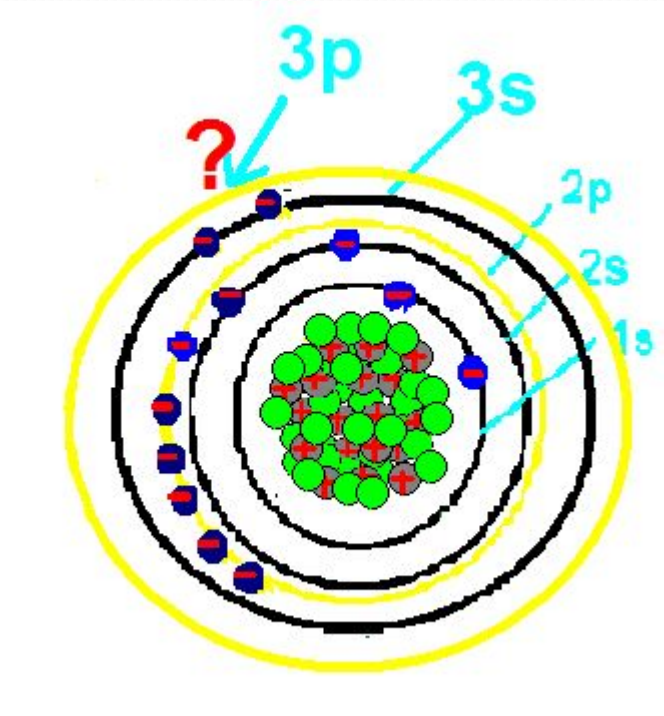


назад

Графические задания 30

- Сколько электронов должно быть на этой оболочке у аргона?

1. 2
2. 8
3. 6
4. 0



назад

ГИА 10

Найдите неверное определение химического элемента

1. -это определенный вид атомов
2. -это совокупность атомов с одинаковым зарядом ядра
3. -это совокупность атомов с одинаковым зарядом электронов

назад

Ядерные процессы 10

- Если уменьшить на один число протонов в ядре то, получится

1. Положительный ион
2. Химический элемент , стоящий слева
3. Отрицательный ион
4. Химический элемент , стоящий справа

назад

Ядерные процессы 20

- Какая частица образуется в ходе ядерной реакции
- $_{3}^{7}Li + _{2}^{4}He \longrightarrow _{5}^{10}B + ?$

1. Электрон
2. Протон
3. Нейтрон
4. Ион

назад

Ядерные процессы30

- Если атом азота обстрелять протоном

$${}^{14}_{7}N + {}^{1}_{1}H \longrightarrow ?$$,то образуется атом

1. Углерода
2. Кислорода
3. фтора

назад

Правильный ответ

назад

Неверно.Подумайте

назад

Изотопы 10

- Чему равно число нейтронов в атоме алюминия

1. 13
2. 26
3. 27
4. 14

назад

Изотопы 20

В каком атоме число электронов, протонов, нейтронов одинаково и равно 12

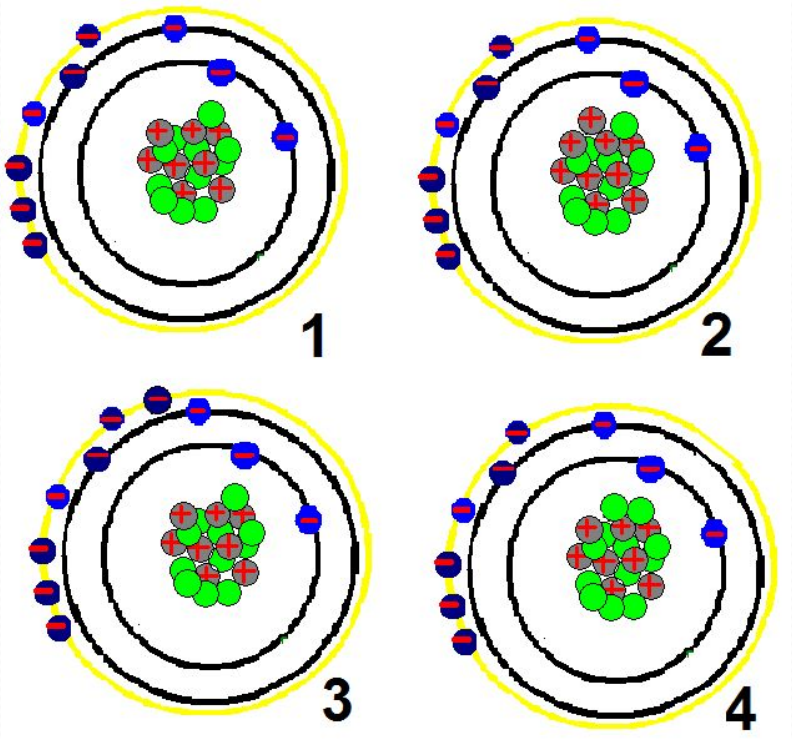
1. Na
2. Ne
3. Mg
4. C

назад

Изотопы 30

- Изотопы изображены под номерами

1. 1,2
2. 1,3
3. 1,4



назад

ГИА-20

- Атомы химических элементов азота и фосфора имеют одинаковое число

1. Заполненных электронных слоев
2. Протонов
3. Электронов во внешнем электронном слое
4. нейтронов

назад

ГИА-30

- Какой частице не соответствует следующее расположение электронов 2,8,8

1. Атом аргона
2. Отрицательный ион хлора
3. Положительный ион калия
4. Положительный ион серы

назад

Спасибо за внимание.

Поздравляем победителей!