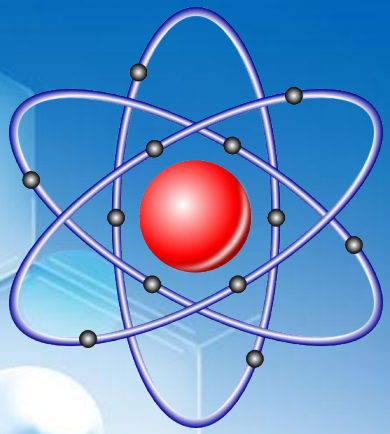


Интерактивный тренажер «Строение атома»

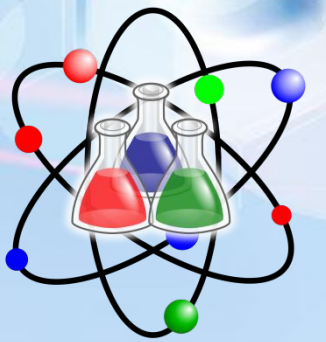
Составил: преподаватель
УИФ ГБПОУ «ИЭК»
Панов Е.И.

Пояснение

- Данный тренажер предназначен для обучающихся 9 классов, а также студентов 1 курса колледжей
- В ходе выполнения заданий учащиеся смогут повторить и закрепить изученный теоретический материал по теме «Строение атома»

Выберите вопрос

1	2	3	4	5
6	7	8	9	10



Список использованных источников

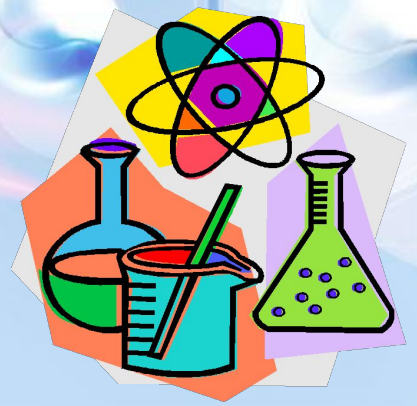
end

Отрицательно заряженная частица в атоме

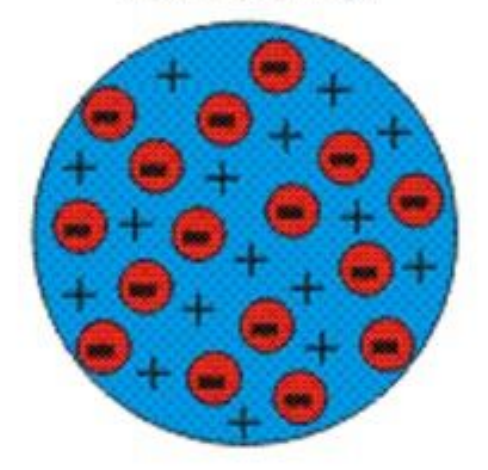
Электрон

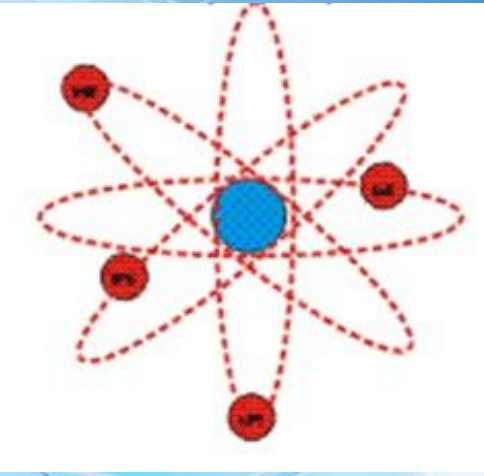
Протон

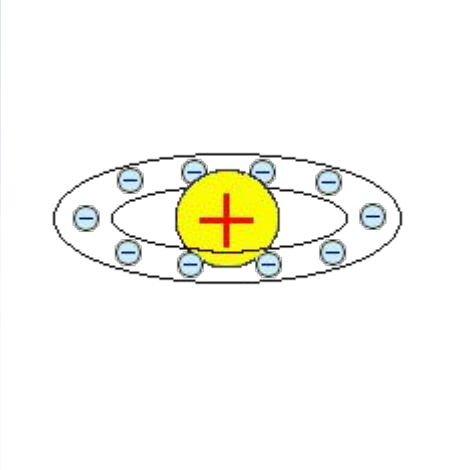
Нейтрон



Выберите изображение, соответствующее модели строения атома «пудинг с изюмом»

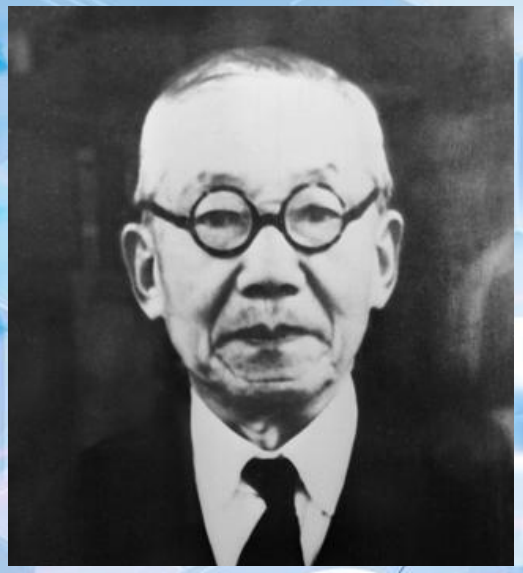






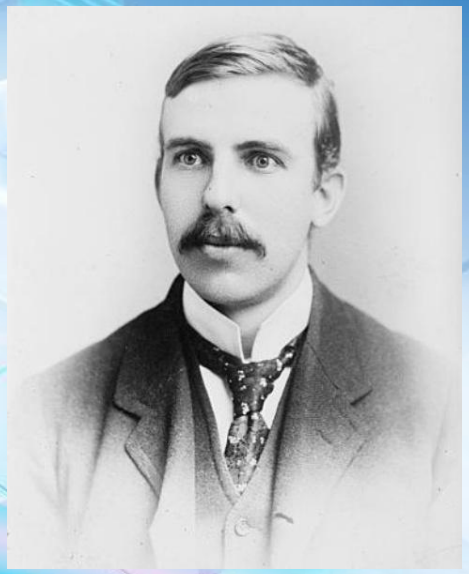
А	Б	В

Выберите изображение, соответствующее портрету автора планетарной модели строения атома



Хантаро Нагаока

А



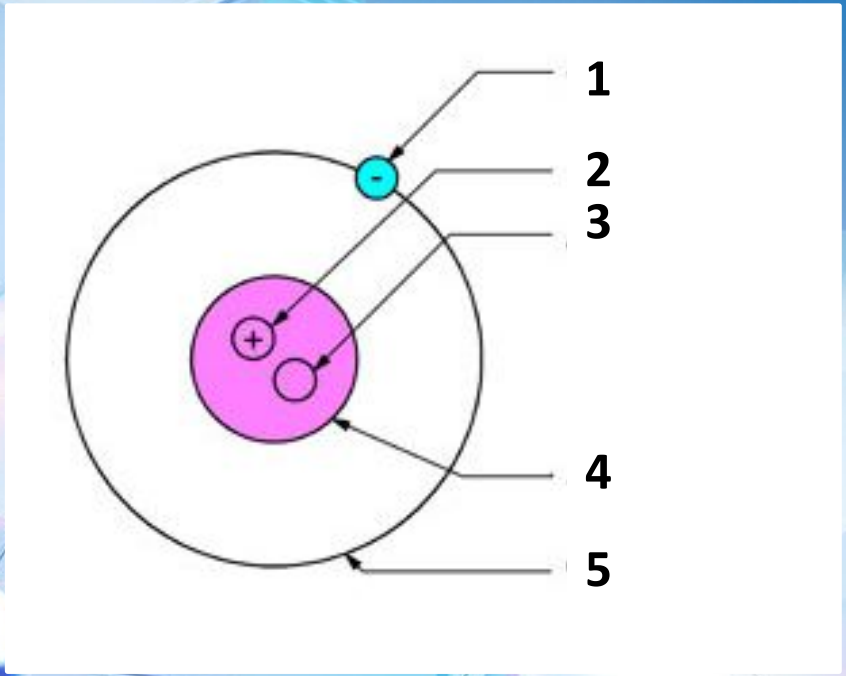
Эрнест Резерфорд

Б

Джозеф Томсон

В

Под каким номером на схеме указано ядро атома



1

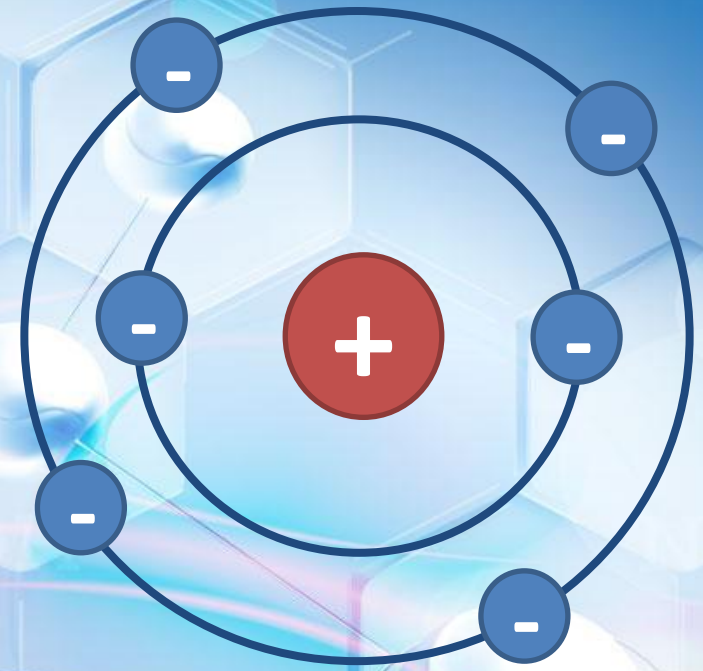
2

3

4

5

Схема строения атома какого химического элемента изображена на рисунке



Cl - хлора	C - углерода	P - фосфора

Выберите элемент, которому соответствует электронная конфигурация

$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^1$

Al

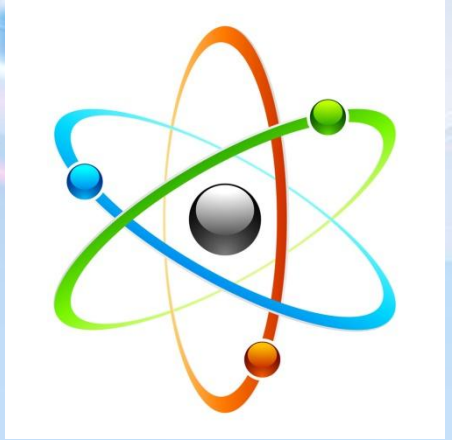
S

O

Ca

Выберите правильную схему заполнения квантовых ячеек

↑	↑↓ ↑↓ ↑↓	А
↑↓	↑↓ ↑↓ ↑↓	Б
↑↑↓	↑↓ ↑↓ ↑↓	В



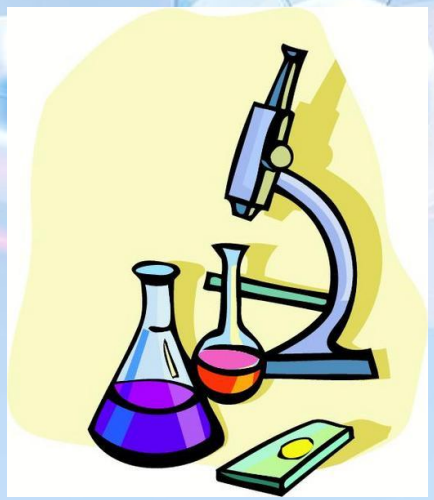
Сколько энергетических уровней будет иметь атом элемента, находящегося в третьем периоде ПСХЭ

1

2

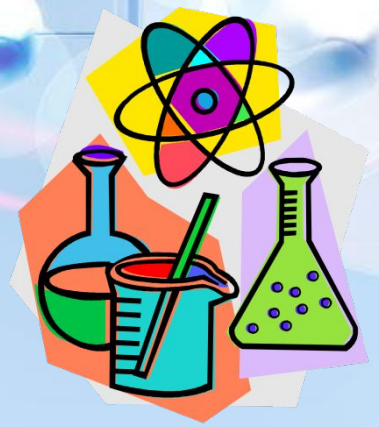
3

4



Сколько электронов содержат атомы щелочноземельных металлов на внешнем энергетическом уровне?

1	2
3	4



Сколько электронов содержится в электронной оболочке нейтрального атома, у которого ядро состоит из 6 протонов и 8 нейтронов?

6

8

12

14

верно

неверно, попробуй еще раз

Список использованных источников

- https://ru.wikipedia.org/wiki/Атом
- http://ru.solverbook.com/spravochnik/ximiya/11-klass/stroenie-atoma/
- Картинки: поисковая система «Яндекс»