

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

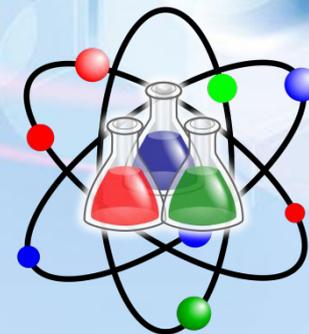
8

9

10

**Список использованных
источников**

end

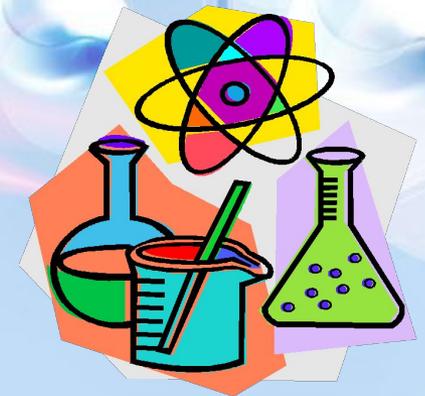


Отрицательно заряженная частица в атоме

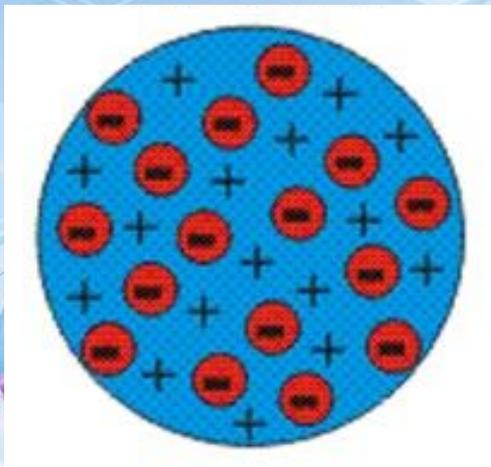
Электрон

Протон

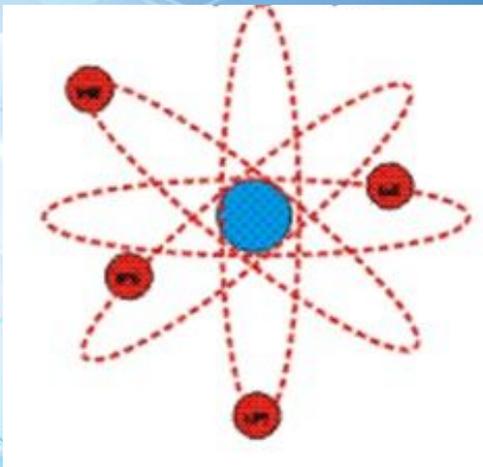
Нейтрон



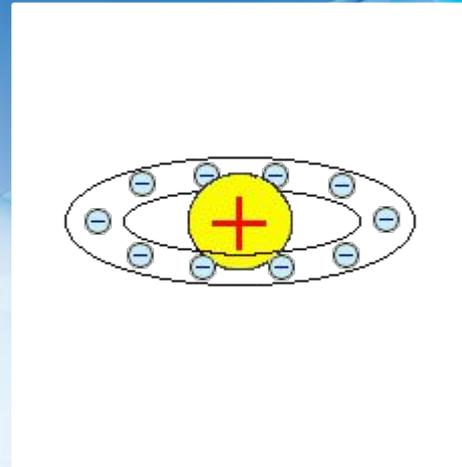
Выберите изображение, соответствующее модели строения атома «пудинг с изюмом»



А



Б



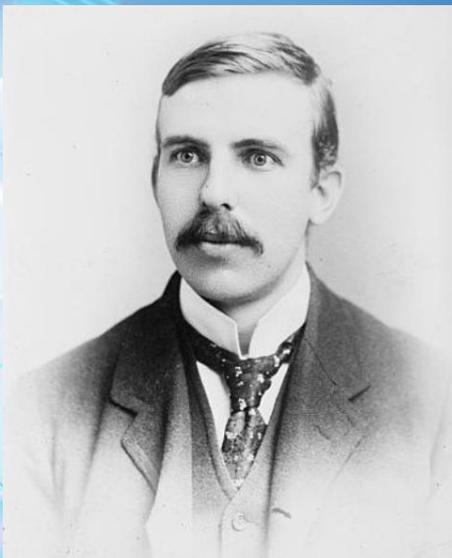
В

Выберите изображение, соответствующее портрету автора планетарной модели строения атома



Хантаро Нагаока

А



**Эрнест
Резерфорд**

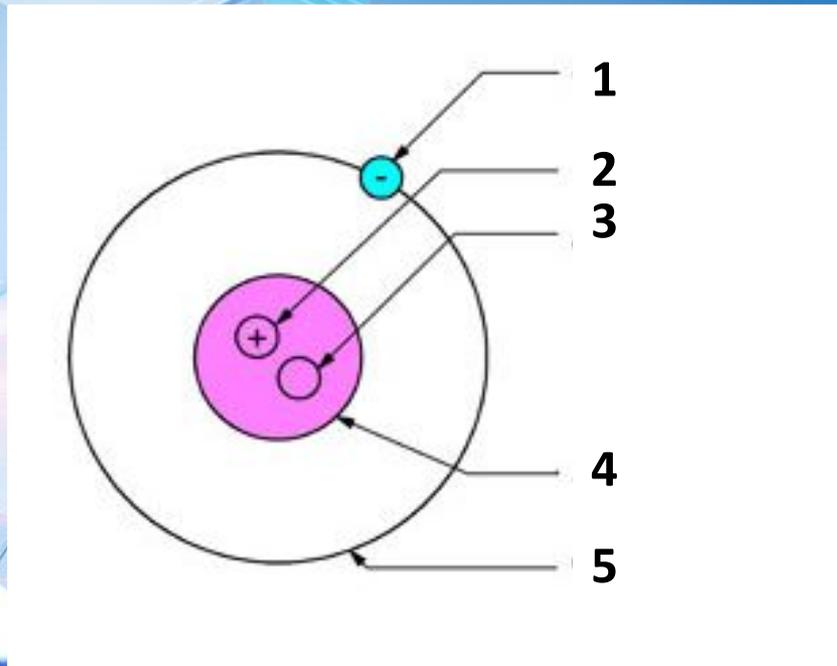
Б



Джозеф Томсон

В

Под каким номером на схеме указано ядро атома



1

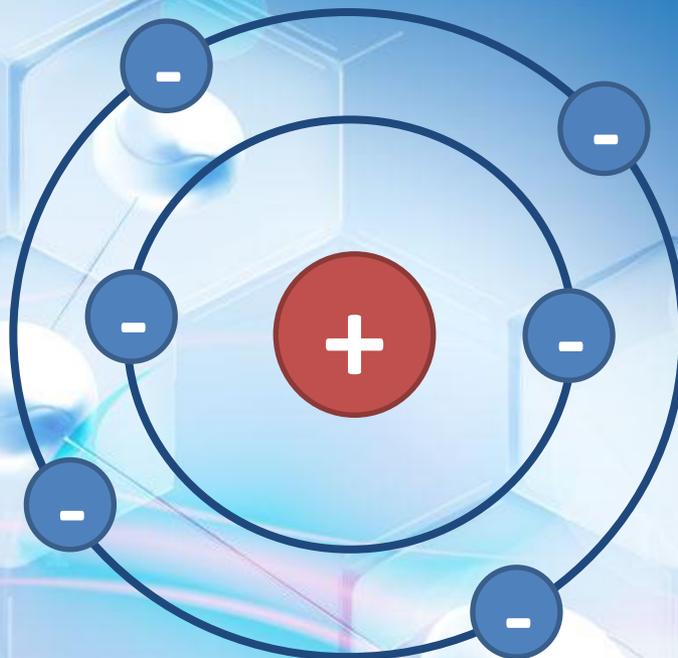
2

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

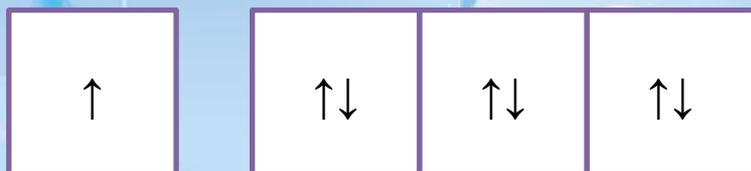
S

O

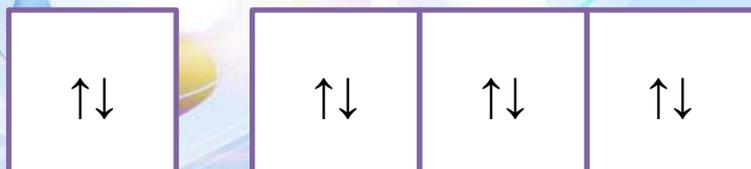
Ca



Выберите правильную схему заполнения квантовых ячеек



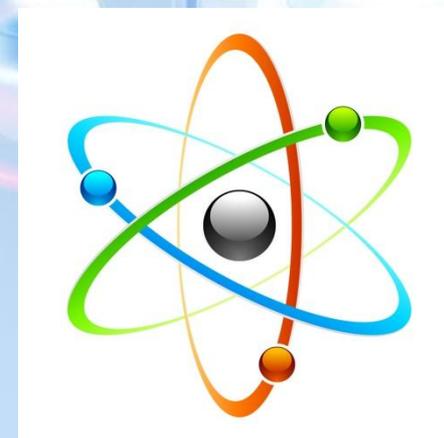
А



Б



В



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

1

2

3

4



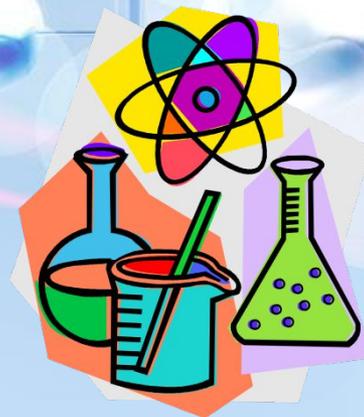
Сколько электронов содержат атомы щелочноземельных металлов на внешнем энергетическом уровне?

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



верн

о





**неверно, попробуй еще
раз**



Список использованных источников

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

