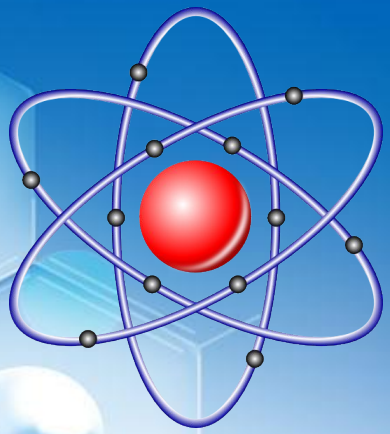


# Интерактивный тренажер «Строение атома»

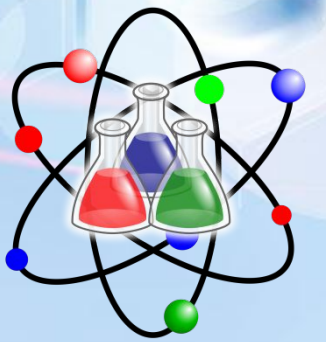
Составил: преподаватель
УИФ ГБПОУ «ИЭК»
Панов Е.И.

# 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

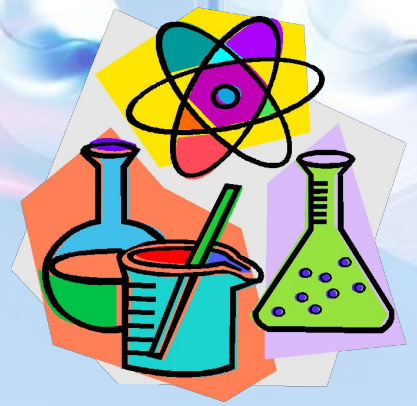
end

**Отрицательно заряженная частица в атоме**

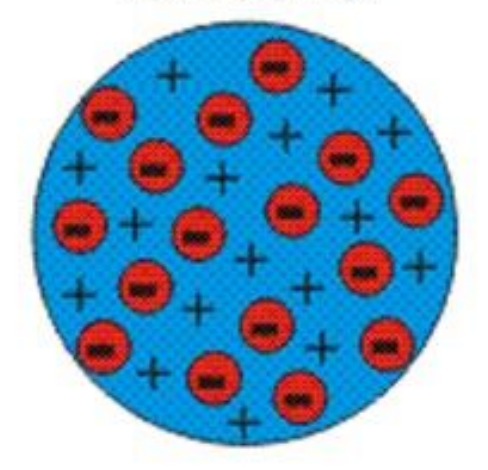
Электрон

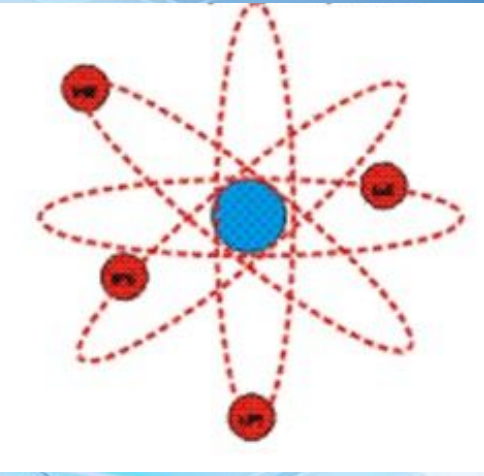
Протон

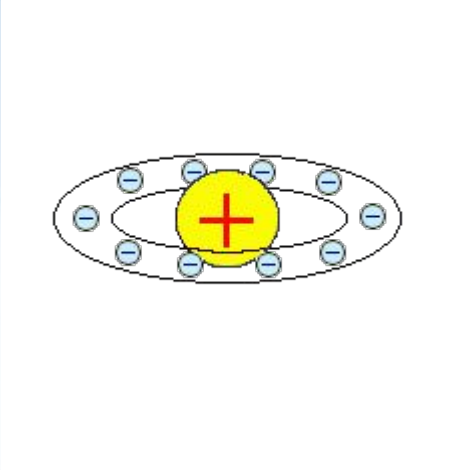
Нейтрон



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

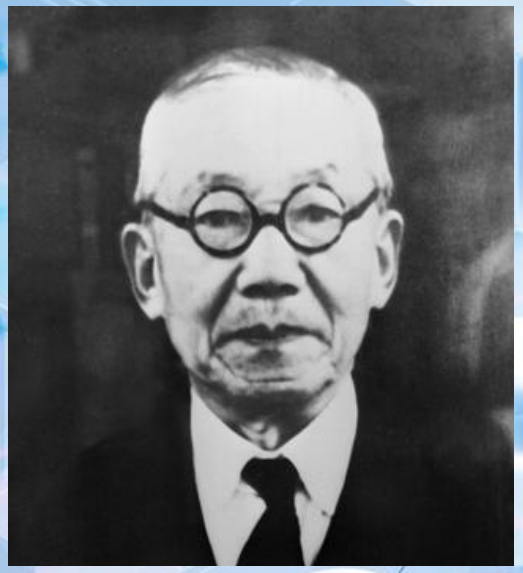






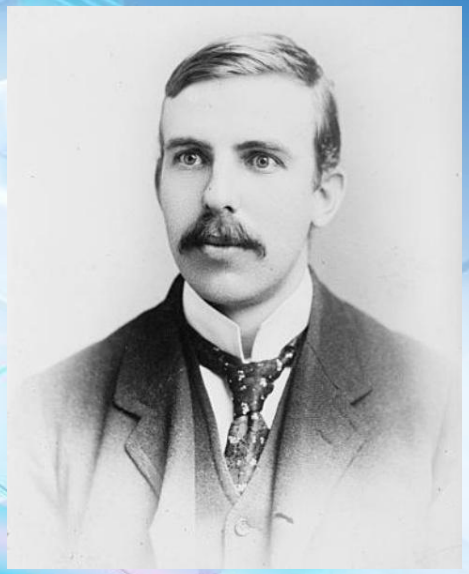
| А | Б | В |
| --- | --- | --- |

**Выберите изображение, соответствующее портрету автора планетарной модели строения атома**



Хантаро Нагаока

А



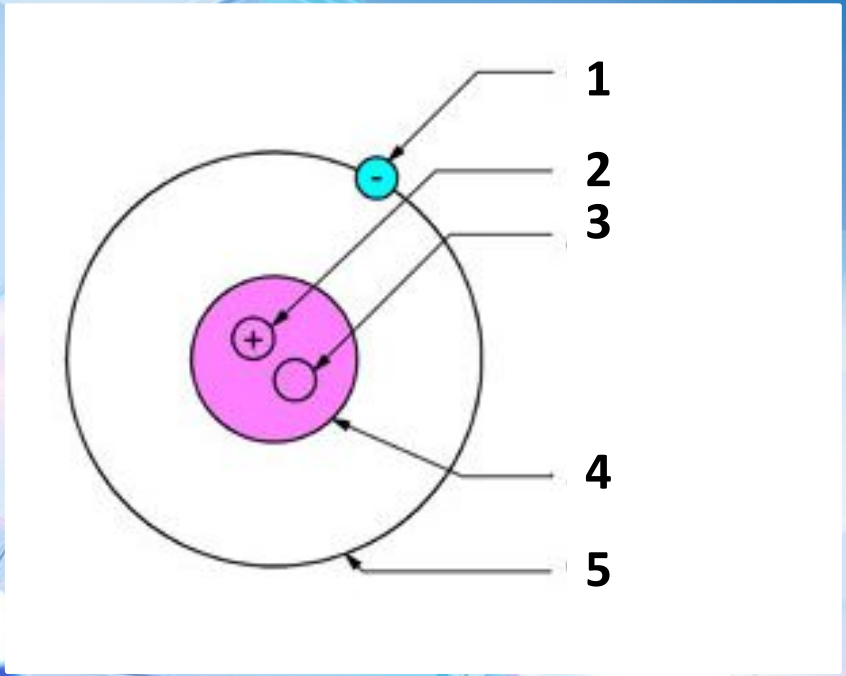
Эрнест Резерфорд

Б

Джозеф Томсон

В

# Под каким номером на схеме указано ядро атома




1

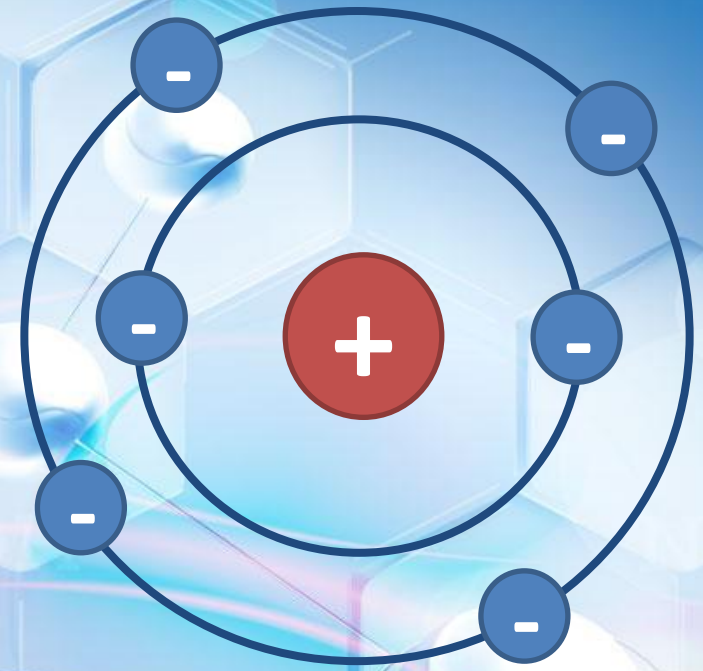
2

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

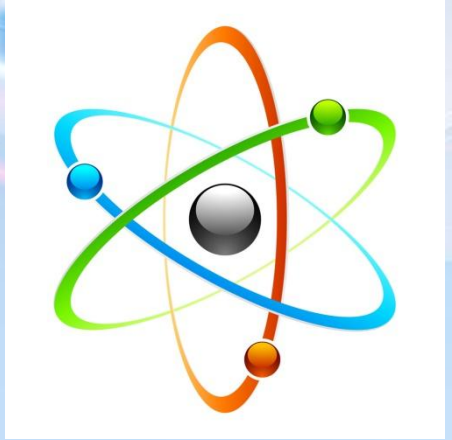
S

O

Ca

# Выберите правильную схему заполнения квантовых ячеек

| | | |
|---|---|---|
| ↑ | ↑↓ ↑↓ ↑↓ | А |
| ↑↓ | ↑↓ ↑↓ ↑↓ | Б |
| ↑↑↓ | ↑↓ ↑↓ ↑↓ | В |



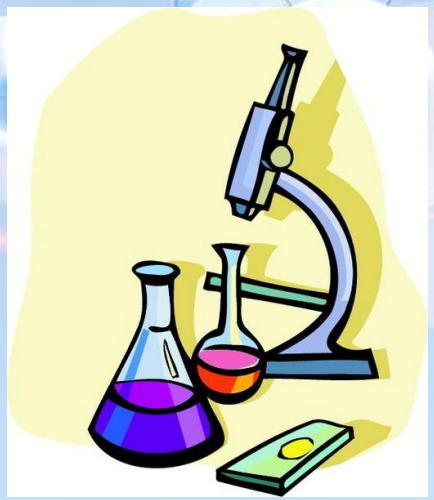
**Сколько энергетических уровней будет иметь атом элемента, находящегося в третьем периоде ПСХЭ**

1

2

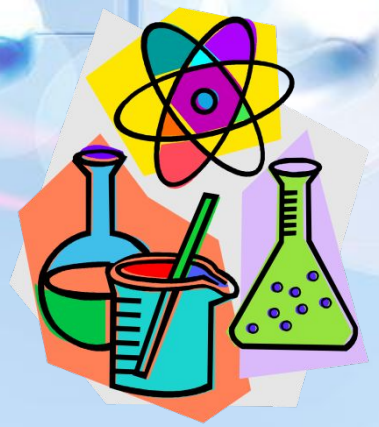
3

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»