

**Состав атомного ядра.**

**Массовое число.**

**Зарядовое число.**

**Ядерные силы.**

# Самостоятельная работа

## Ответы

### Вариант 1

1. 341
2. 23
3. 13

### Вариант

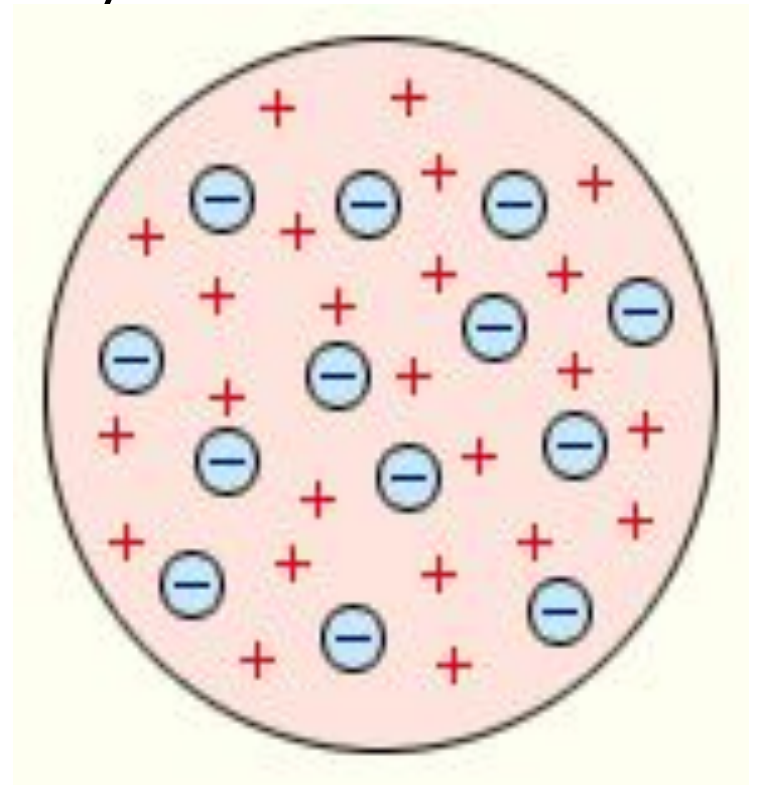
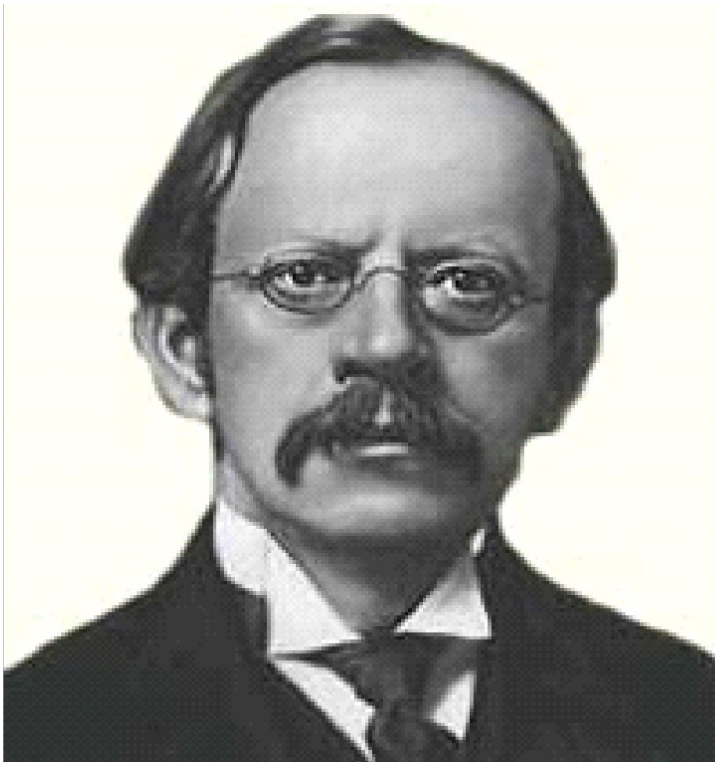
1. 341
2. 23
3. Протон

# АТОМ

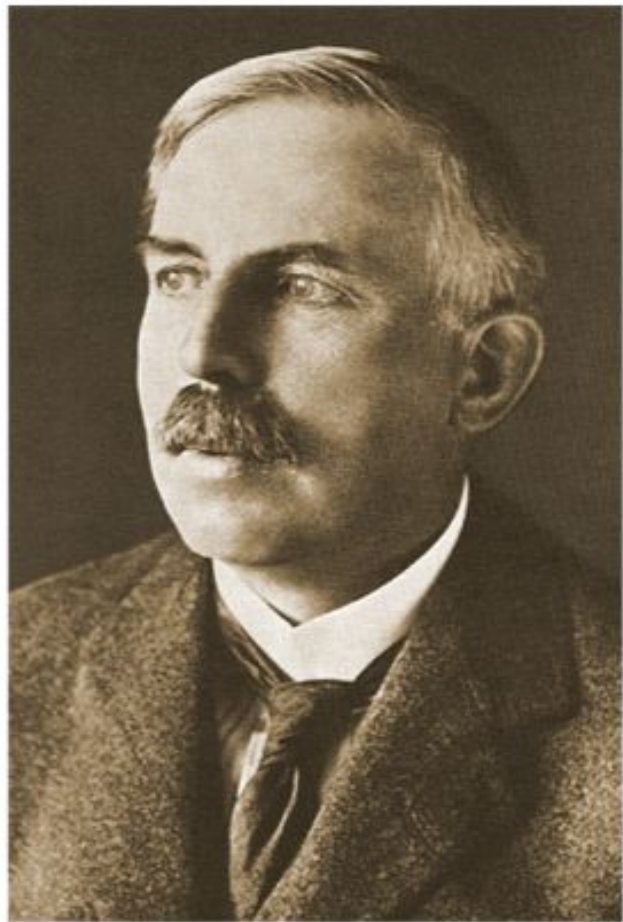
- АТОМ – НАИМЕНЬШАЯ ЧАСТИЦА ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА, ЯВЛЯЮЩАЯСЯ НОСИТЕЛЕМ ЕГО СВОЙСТВ.

# Модель атома ДЖ.ТОМСОНА

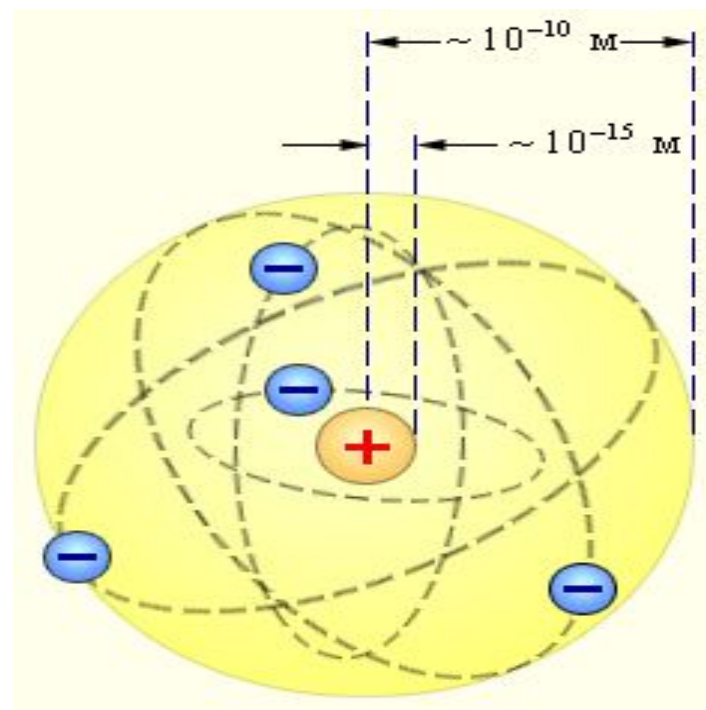
- Джозеф Джон Томсон
- ( 1865-1940)
- «Пудинг с изюмом»



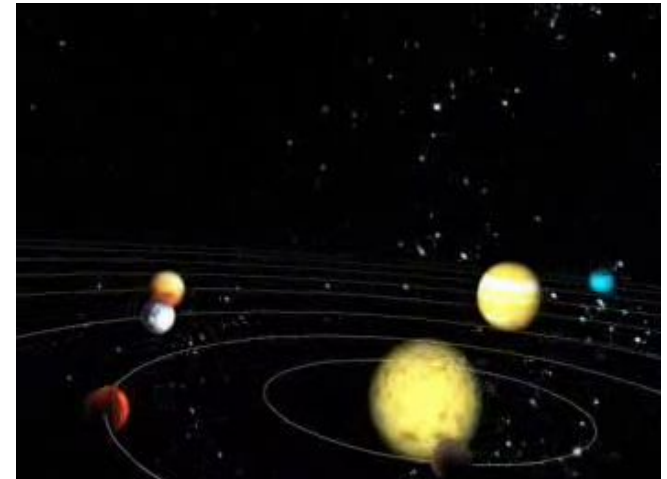
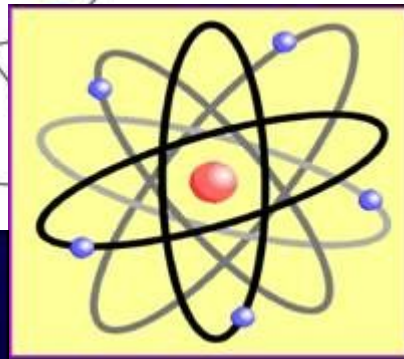
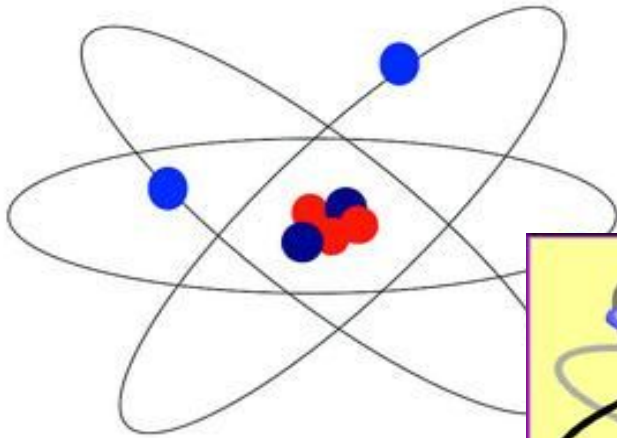
# Эрнест Резерфорд (1871-1937)



- Планетарная модель атома



# Планетарная модель и Солнечная система



# Частицы, входящие в состав атома

Название частицы	Обозначение	Заряд ( Кл)	Масса ( кг)
Электрон	e	$-1,60219 \cdot 10^{-19}$	$9,1095 \cdot 10^{-31}$
Протон	p	$-1,60219 \cdot 10^{-19}$	$1,6726 \cdot 10^{-27}$
Нейтрон	n	нет	$1,6749 \cdot 10^{-27}$



Ядро атома состоит из нуклонов, которые подразделяются на протоны и нейтроны.



**Z**

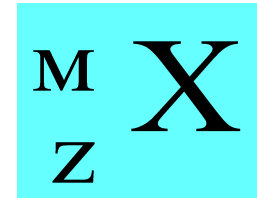
-зарядовое число - порядковый номер, заряд ядра, количество протонов, количество электронов

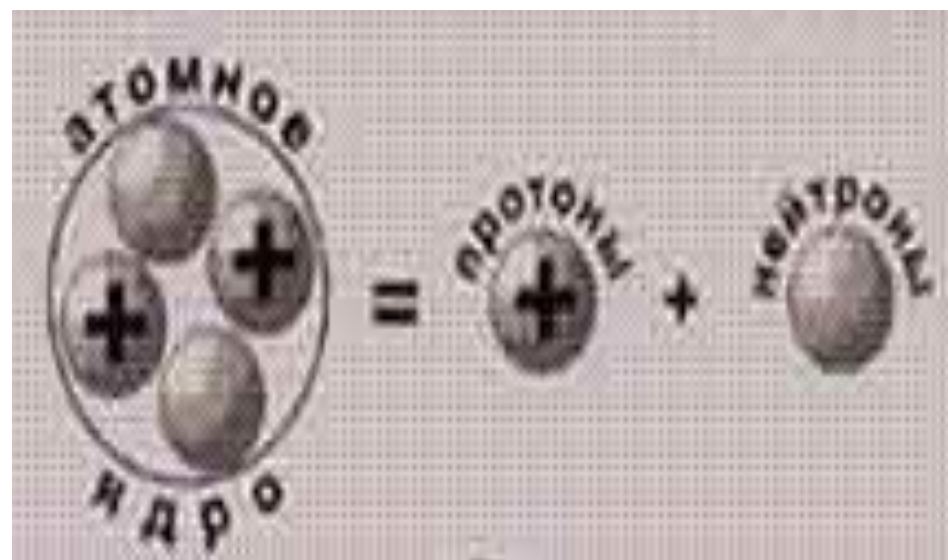
**M**

МАССОВОЕ ЧИСЛО, МАССА ЯДРА, ЧИСЛО НУКЛОНОВ

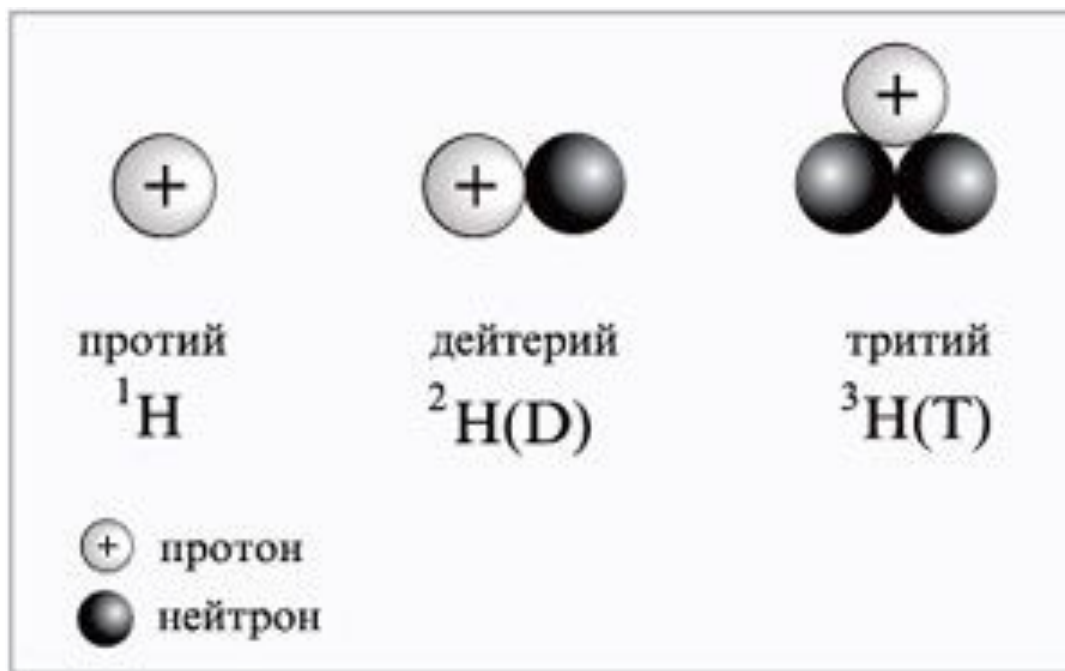
**N**

- число нейтронов = **M - Z**





# Изотопы водорода



# Ядерные силы

- Действуют между всеми нуклонами в ядре;
- Силы притяжения;
- Короткодействующие.

Спасибо за урок!

