

Состав атомного ядра.

Массовое число.

Зарядовое число.

Ядерные силы.

Самостоятельная работа

Ответы

Вариант 1

1. 341
2. 23
3. 13

Вариант

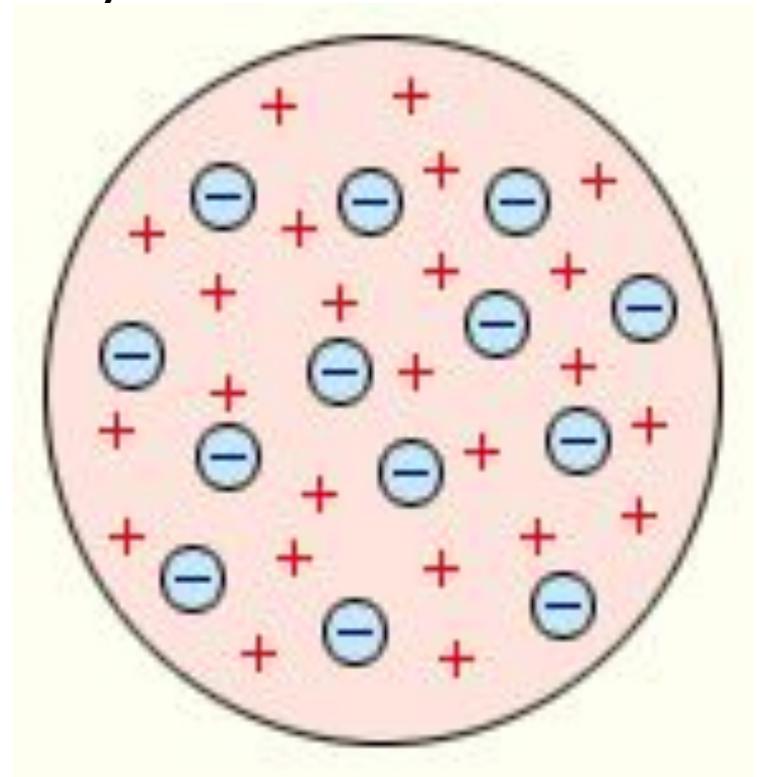
1. 341
2. 23
3. Протон

АТОМ

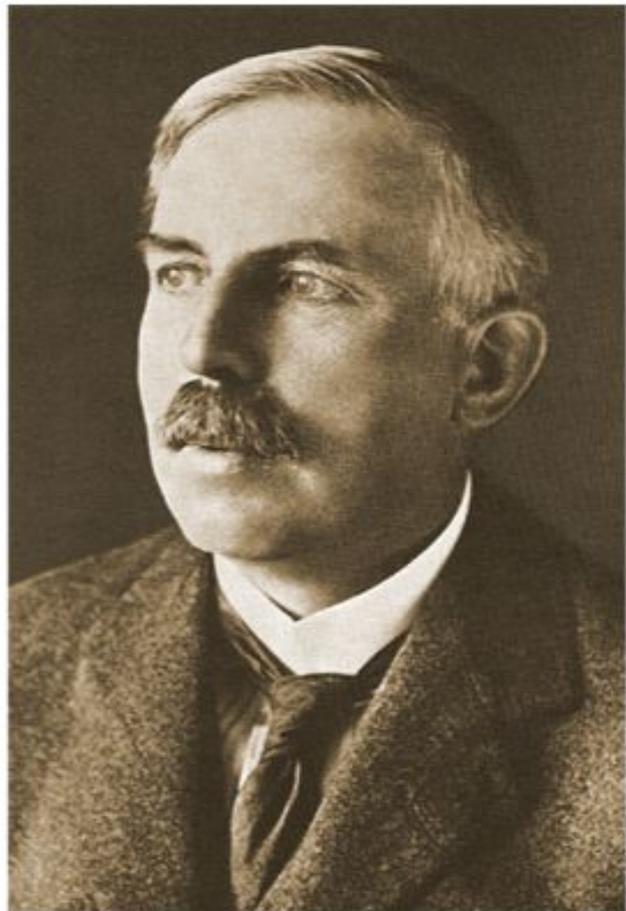
- АТОМ – НАИМЕНЬШАЯ ЧАСТИЦА ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА, ЯВЛЯЮЩАЯСЯ НОСИТЕЛЕМ ЕГО СВОЙСТВ.

Модель атома ДЖ.ТОМСОНА

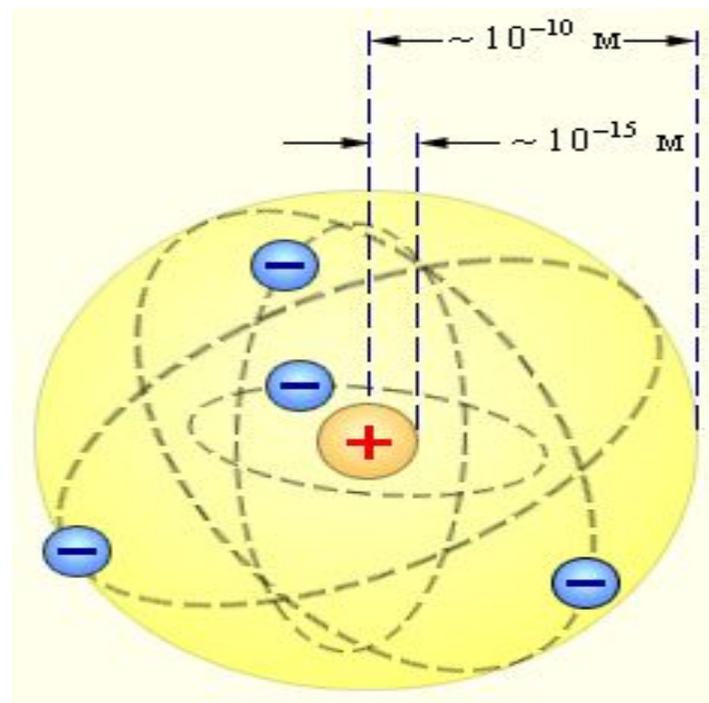
- Джозеф Джон Томсон
- (1865-1940)
- «Пудинг с изюмом»



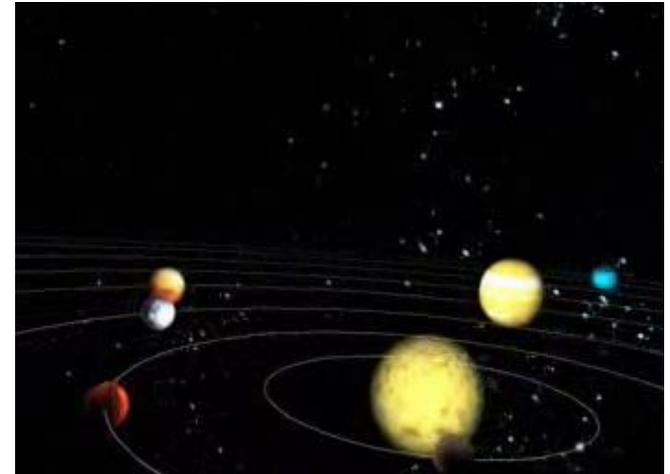
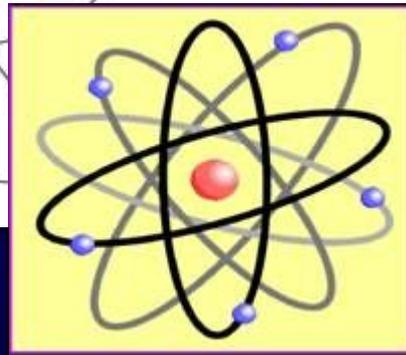
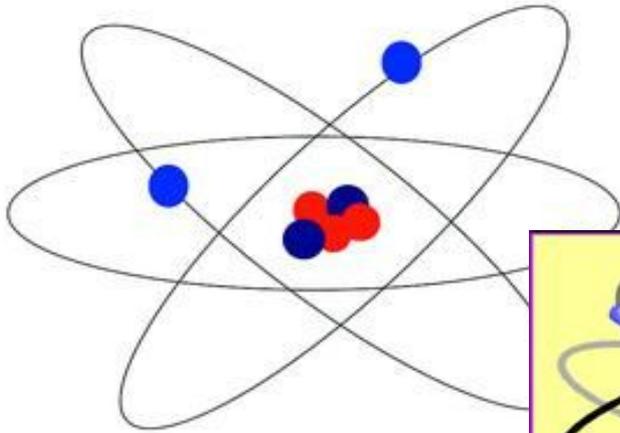
Эрнест Резерфорд (1871-1937)



- 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

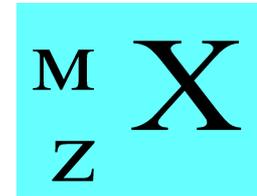
-зарядовое число - порядковый номер, заряд ядра, количество протонов, количество электронов

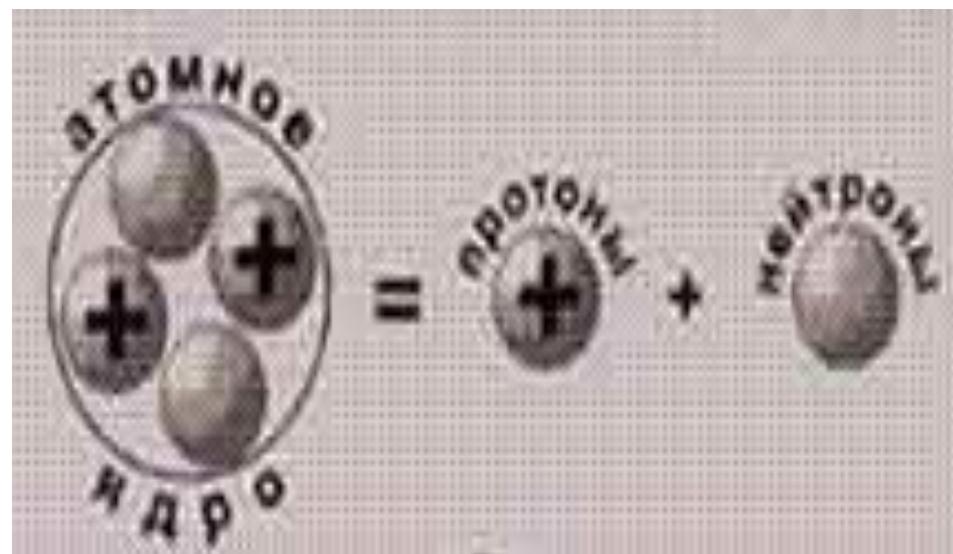
M

МАССОВОЕ ЧИСЛО, МАССА ЯДРА, ЧИСЛО НУКЛОНОВ

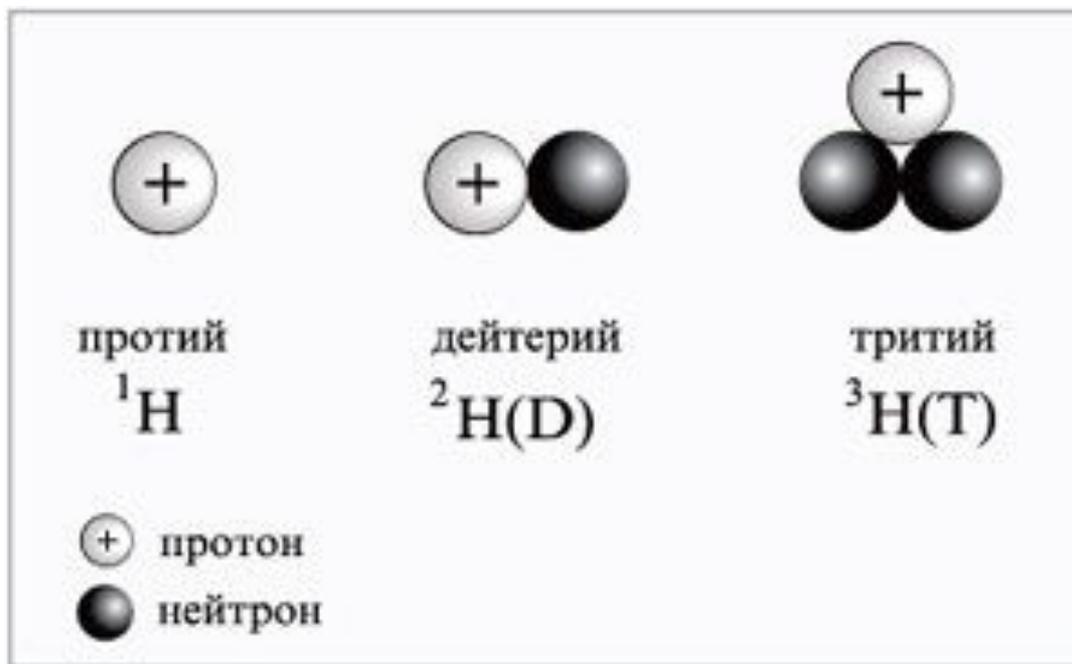
N

- число нейтронов = **M - Z**





Изотопы водорода



Ядерные силы

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

Спасибо за урок!

