

Проверка домашнего задания

НАЗВАНИЕ	ЗНАК	ПРОИЗНО- ШЕНИЕ	НАЗВАНИЕ	ЗНАК	ПРОИЗНО- ШЕНИЕ
Алюминий			Азот		
	Fe			H	
		Калий			O
Кальций					Силиций
	Mg			S	
Марганец			Фосфор		
	Cu				Цэ
		Натрий		Br	
Цинк			Фтор		
	Ba			I	
		Li			Хлор
Серебро			Аргон		

Проверка домашнего задания

$$A_r(\text{H}) = \square$$

$$A_r(\text{O}) = \square\square$$

$$A_r(\text{N}) = \square\square$$

$$A_r(\square\square) = 56$$

$$A_r(\square\square) = 64$$

$$A_r(\square\square) = 35,5$$

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = \dots\dots\dots$$

$$M_r(\text{H}_2\text{SO}_4) = \dots\dots\dots$$

$$M_r(\text{CO}_2) = \dots\dots\dots$$

$$M_r[\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2] = \dots\dots\dots$$

Разделите указанные вещества на простые и сложные:

N_2 , NO , O_3 , AlCl_3 , Na_2SO_4 , FeCl_2 , Ca , Cl_2 , KMnO_4 , P_4 .

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА	
СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА	

Проверка домашнего задания

5. Молекула сахарозы состоит из 12 атомов углерода, 22 атомов водорода и 11 атомов кислорода. Напишите её формулу и рассчитайте относительную молекулярную массу.

ДАНО:

РЕШЕНИЕ:

$M_r($) =

ОТВЕТ:

Проверка домашнего задания

Запишите формулы веществ, зная их произношение. Рассчитайте M_r .

1) эн-два-о

$M_r(\quad) = \dots\dots\dots$

2) аш-два-силициум-о-три

$M_r(\quad) = \dots\dots\dots$

3) купрум-эс-о-четыре

$M_r(\quad) = \dots\dots\dots$

Проверка домашнего задания

9. Придумайте и решите задачу на расчёт массовой доли химического элемента в составе сложного вещества, состоящего из двух элементов.

ДАНО:

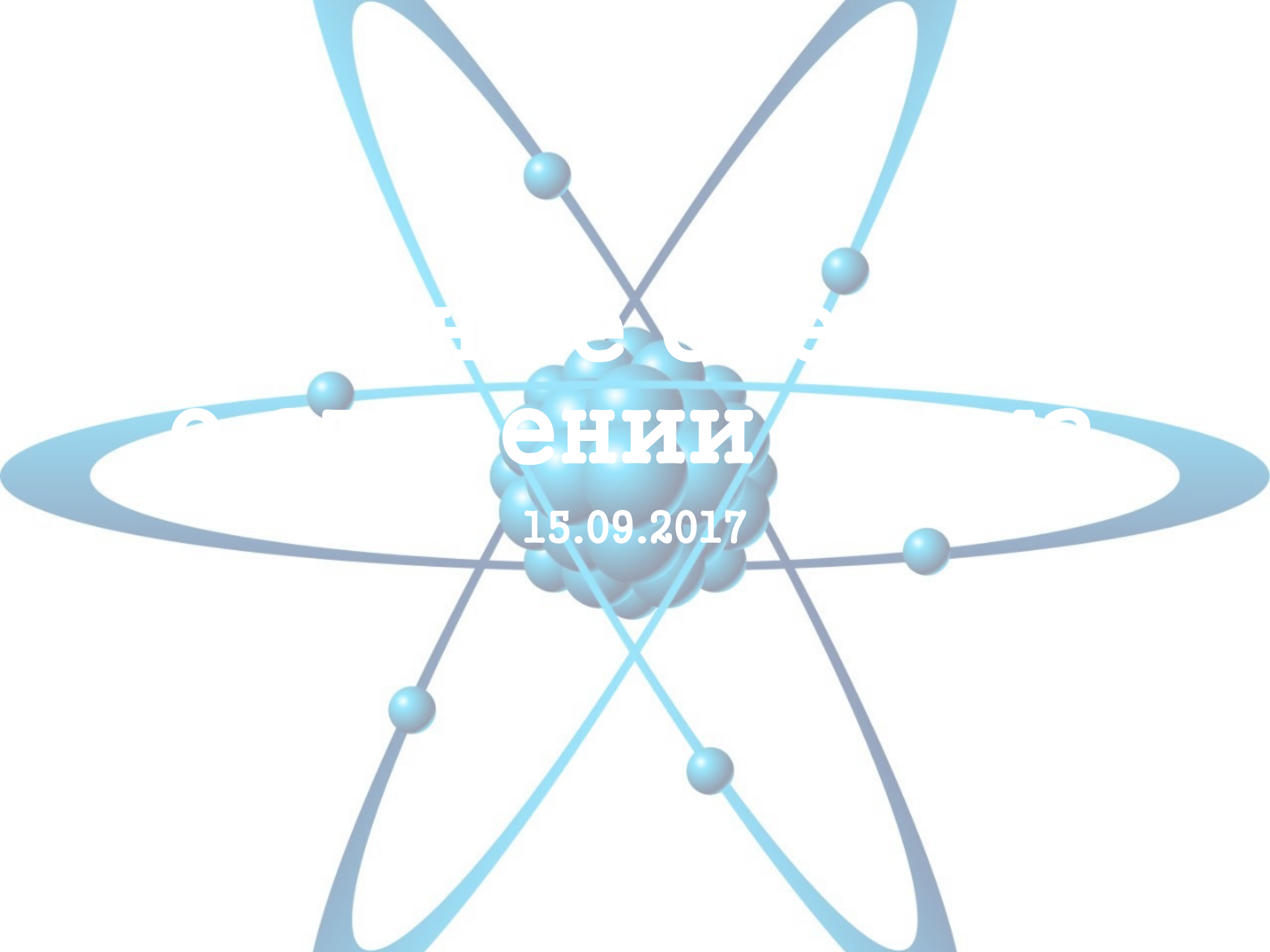
РЕШЕНИЕ:

$$1) M_r(\quad) =$$

$$2) w(\quad) =$$

$$3) w(\quad) =$$

ОТВЕТ:



е н и и

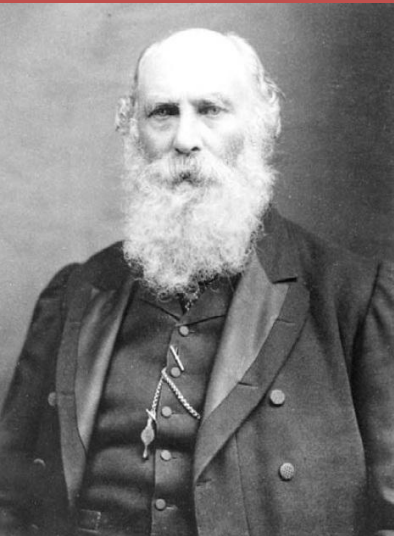
ениии

15.09.2017

История понятия «атом»



Открытие электронов



Джордж
Стони
(Ирландия)

На основании опытов пришел к
выводу, что электричество
переносится мельчайшими
частицами, существующими в
атомах всех химических
элементов

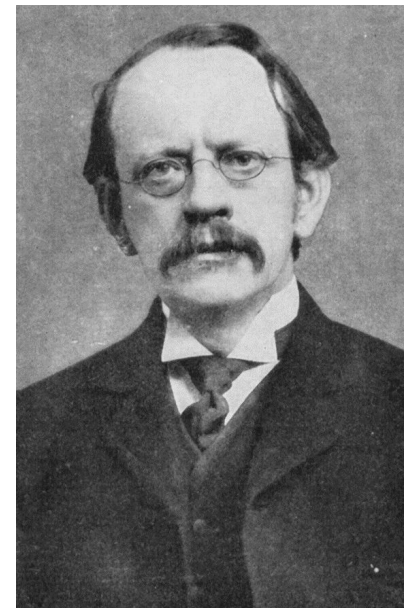


Янтарь
Электрон

Доказал, что электрон несет
на себе минимальный
отрицательный
заряд, принятый равным -1

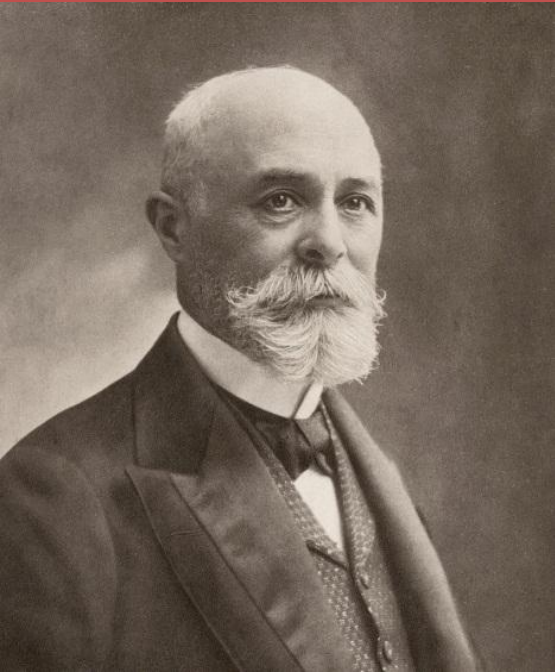


Старый телевизор



Джозеф Томпсон
(Англия)

Изучение радиоактивности



Анри Беккерель
(Франция)



Урановая руда



Старая фотопластинка

Виды радиоактивных лучей

Параметры лучей

Альфа-лучи

«+»заряд, в 2 р.
больше электрона, в 4
р. тяжелее Н

Бета-лучи

«-»заряд поток
электронов

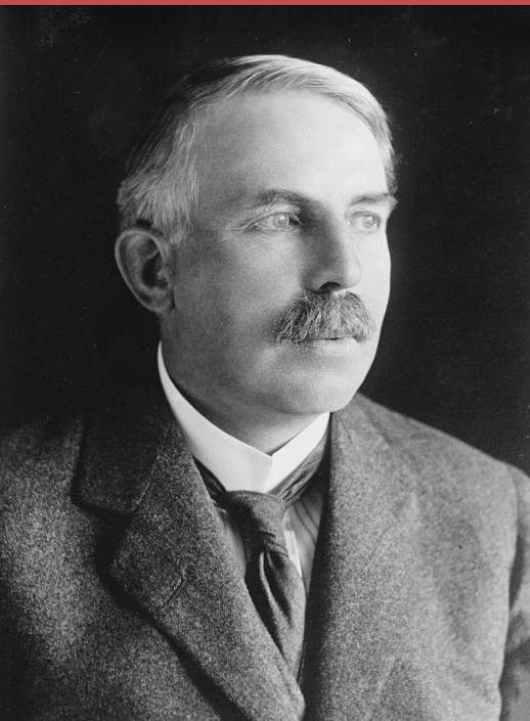
Гамма-лучи

«0»заряд, волны

Нейтронное
излучение

«0»заряд, поток
нейтральных частиц

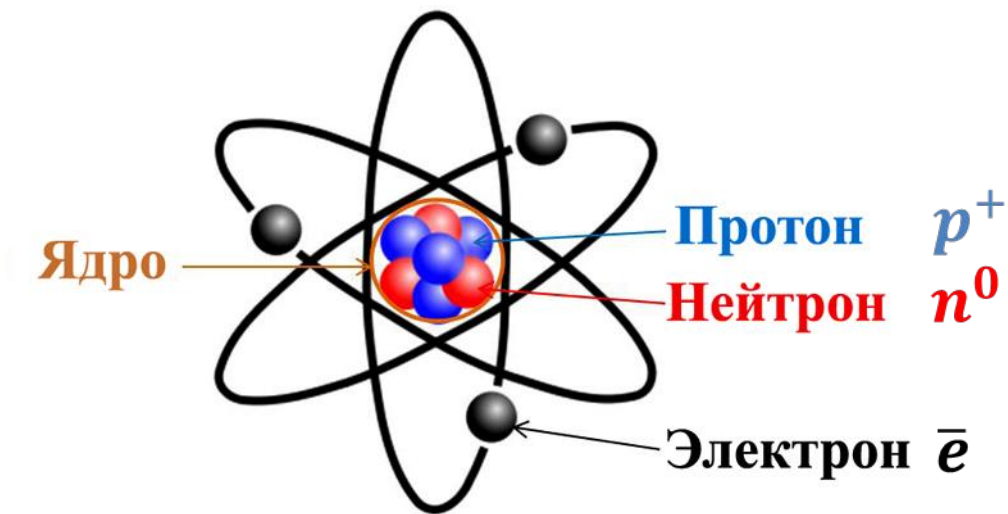
Устройство атома



Эрнест Резерфорд
(Англия)

масса $\rightarrow$ $1p$
заряд $\rightarrow$

масса $\rightarrow$ $1n$
заряд $\rightarrow$ 0



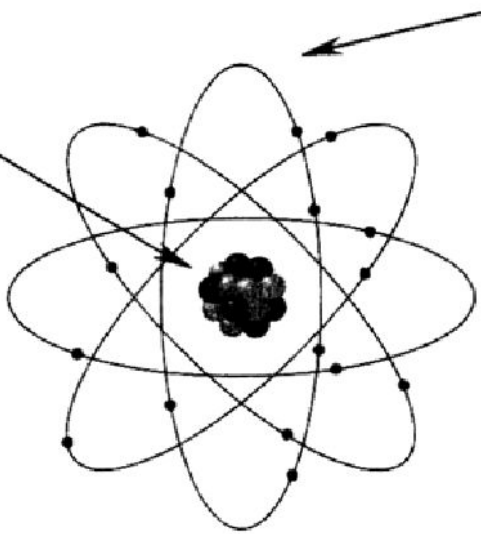
Порядковый номер

масса $\rightarrow$
заряд $\rightarrow$
число $\rightarrow$

м	1	1	0
z	+1	0	-1
N	Z	Ar-Z	Z

Закрепление

Атом

Ядро		Электронная оболочка
1) Протоны — с зарядом — и массой — 2) Нейтроны — с зарядом — и массой — } $n + p = A$ н у к л о н ы		Электронны — с зарядом — и массой $\approx$