

Проверка домашнего задания

НАЗВАНИЕ	ЗНАК	ПРОИЗНО- ШЕНИЕ	НАЗВАНИЕ	ЗНАК	ПРОИЗНО- ШЕНИЕ
Алюминий			Азот		
	Fe			H	
		Калий			O
Кальций					Силициум
	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:

.....
.....
.....
 $M_r(\quad) =$

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:

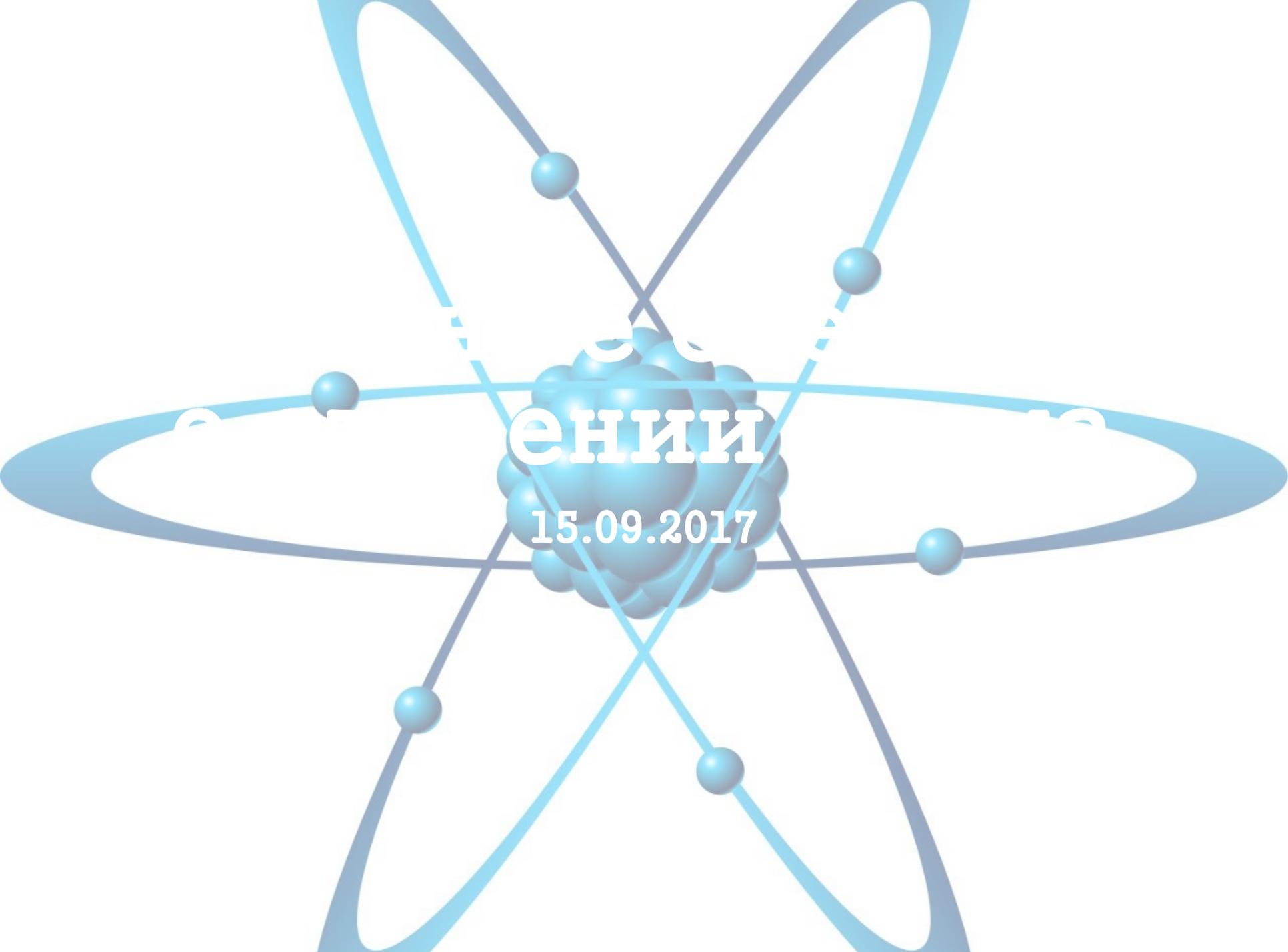
РЕШЕНИЕ:

1) $M_r(\quad) =$

2) $w(\quad) =$

3) $w(\quad) =$

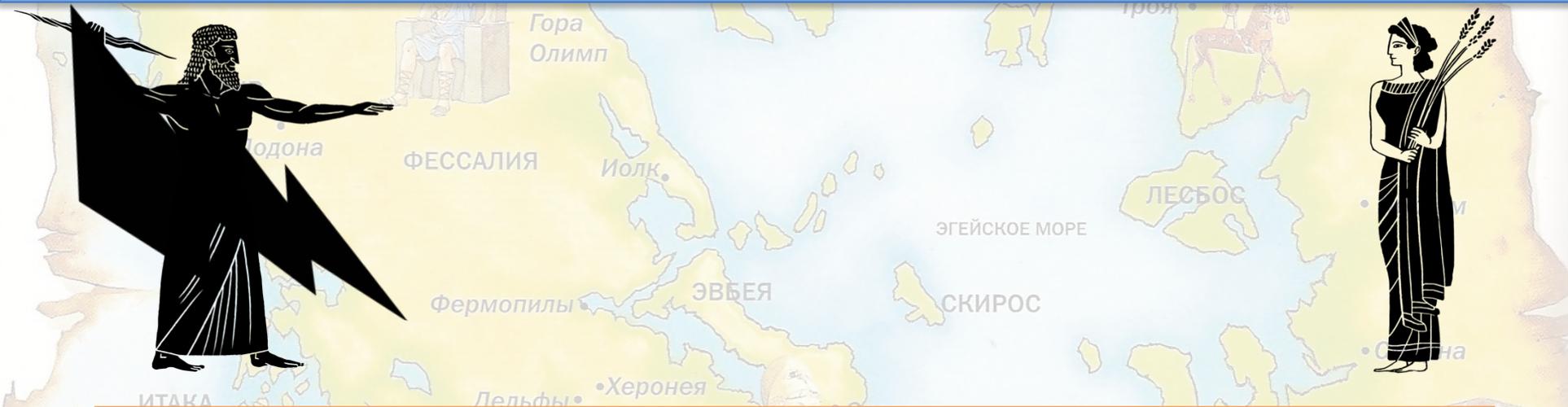
ОТВЕТ:



ениии

15.09.2017

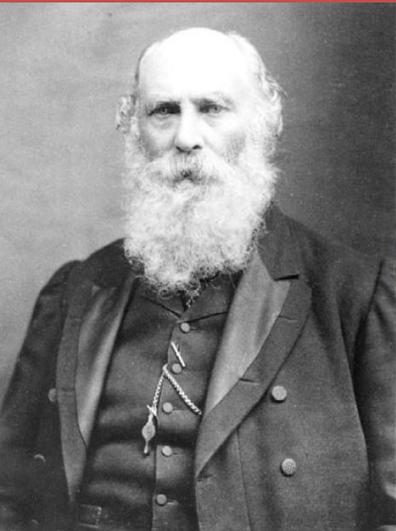
История понятия «атом»



Атом – от греческого неделимый



Открытие электронов



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

Джордж
Стони
(Ирландия)

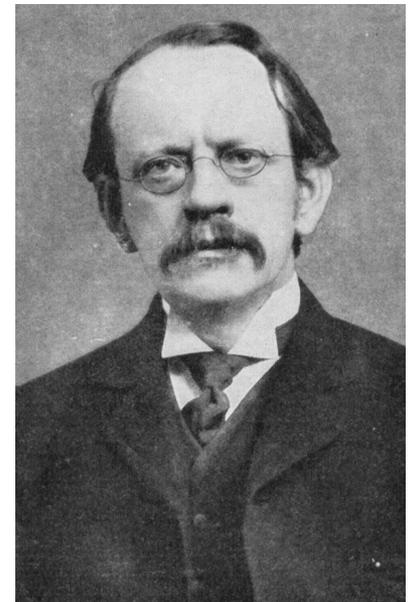


Старый телевизор

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

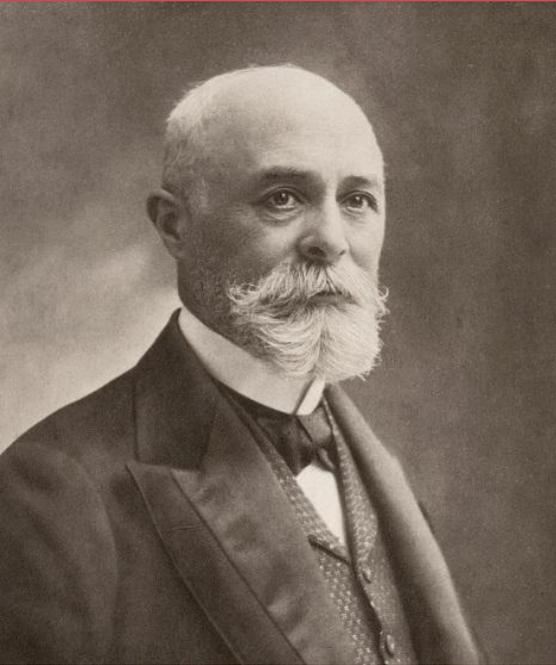


Янтарь
Электрон



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

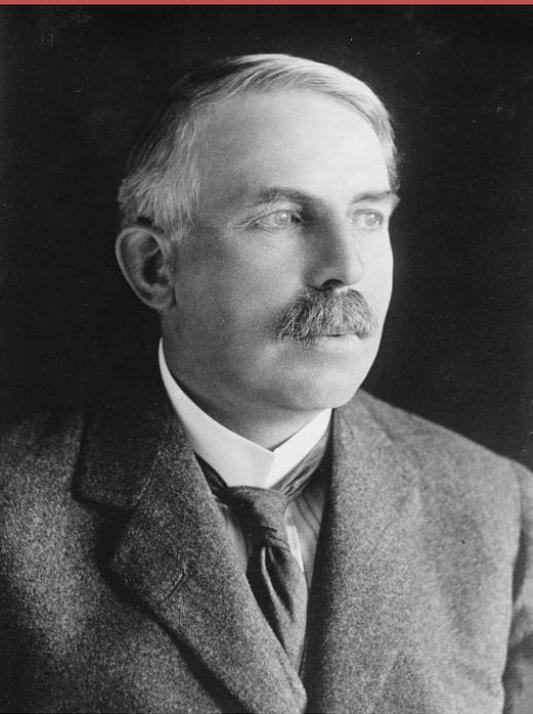
Гамма-лучи

«0»заряд, волны

Нейтронное
излучение

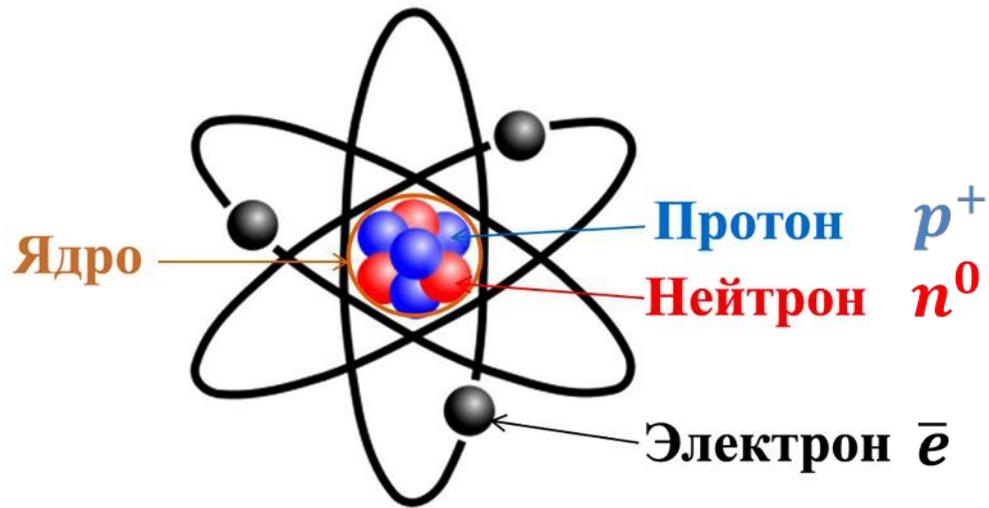
«0»заряд, поток
нейтральных частиц

Устройство атома



Эрнест Резерфорд
(Англия)

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



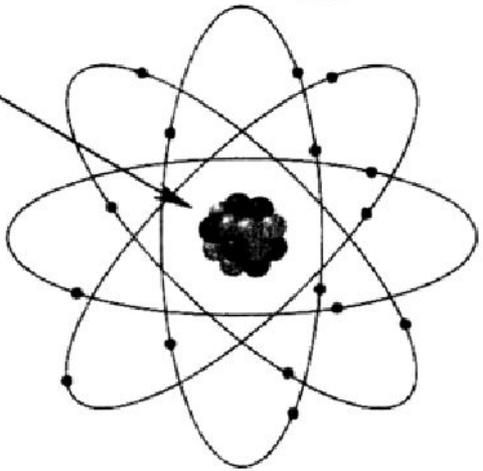
Порядковый номер

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 — <input type="text"/> [□] с зарядом — <input type="text"/> <input type="text"/> и массой — <input type="text"/> 2) Нейтроны — <input type="text"/> [□] с зарядом — <input type="text"/> и массой — <input type="text"/>		Электронная оболочка Электроны — <input type="text"/> с зарядом — <input type="text"/> <input type="text"/> и массой ≈ <input type="text"/>

Н
У
К
Л
= A
О
Н
Ы