

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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:

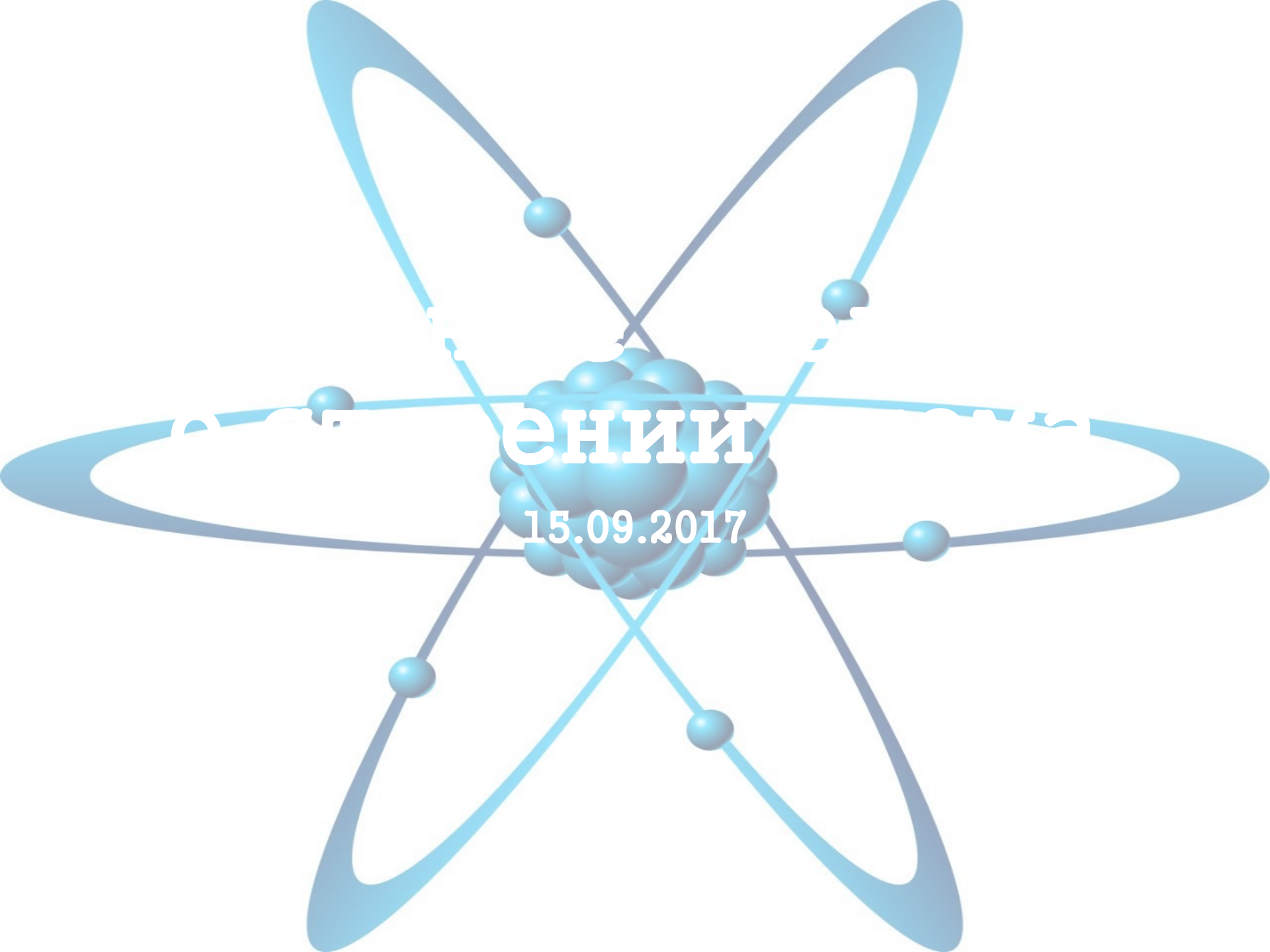
РЕШЕНИЕ:

1) $M_r(\quad) =$

2) $w(\quad) =$

3) $w(\quad) =$

ОТВЕТ:



СЕРВИС

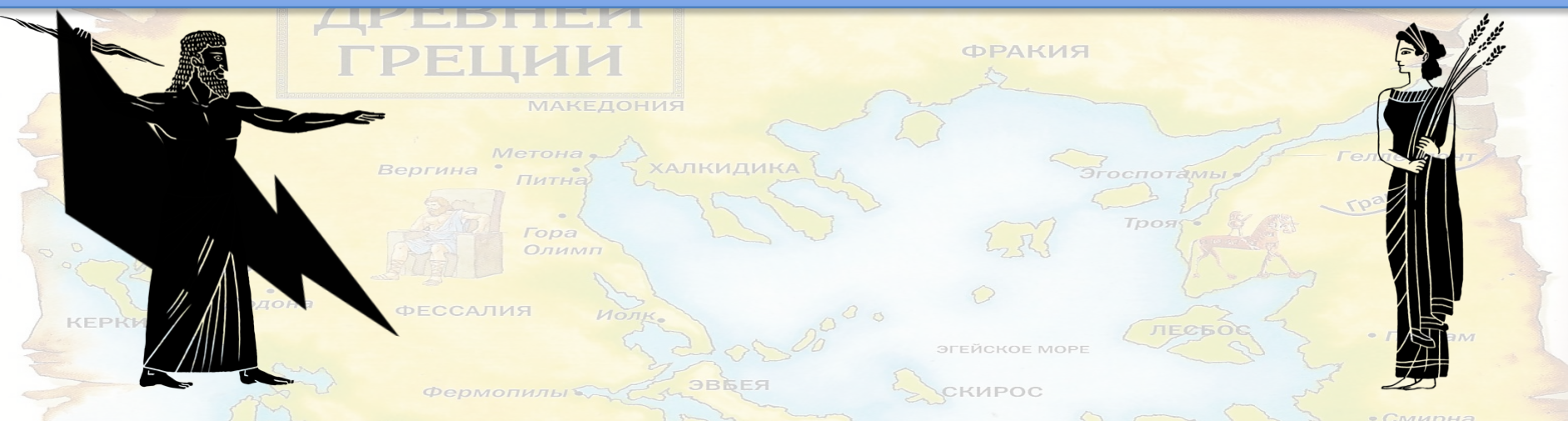
ЕНИИ

СЕРВИС

15.09.2017

История понятия «атом»

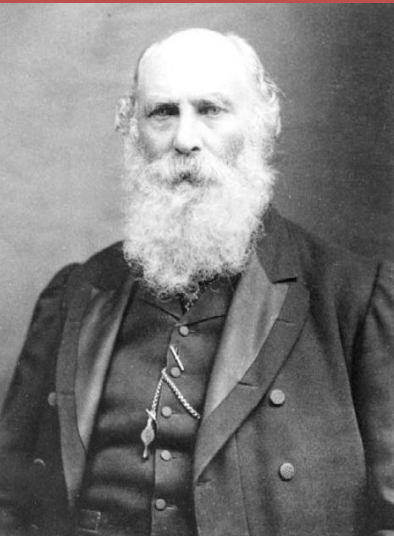
ДРЕВНЕЙ ГРЕЦИИ



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)

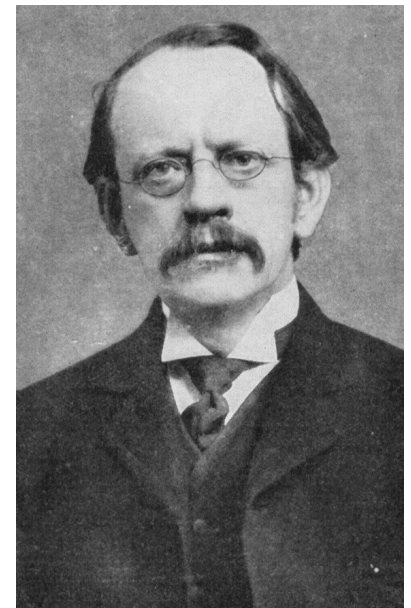


Старый телевизор

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

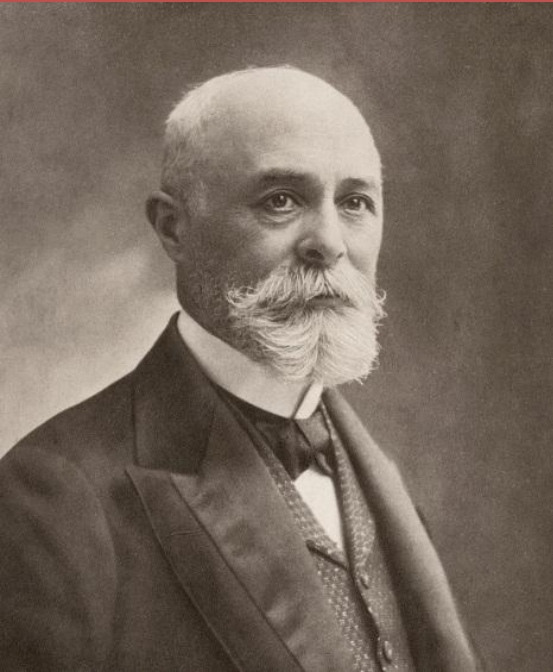


Янтарь
Электрон



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

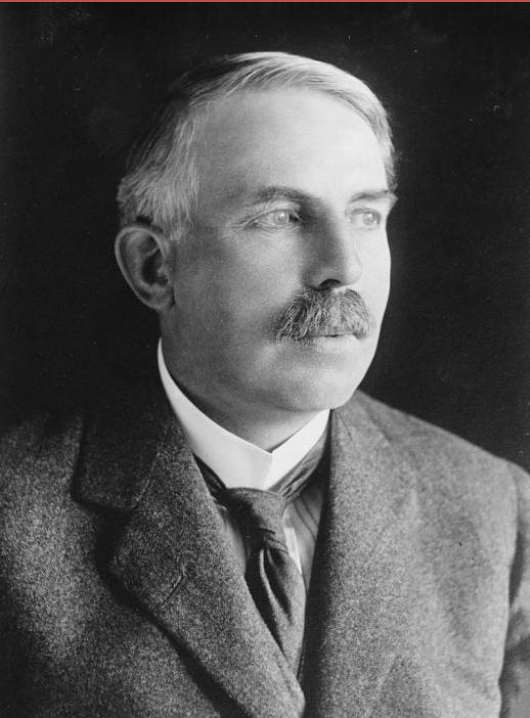
Гамма-лучи

«0»заряд, волны

Нейтронное
излучение

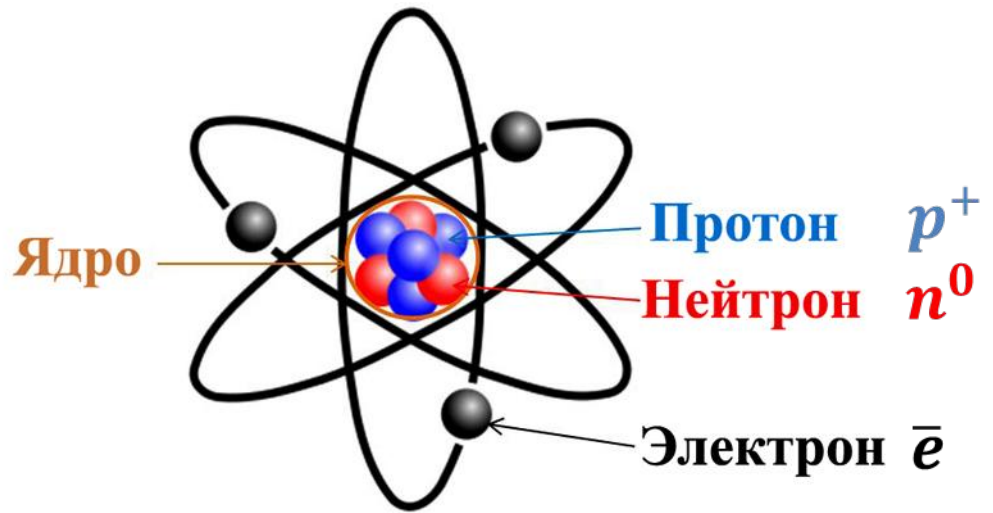
«0»заряд, поток
нейтральных частиц

Устройство атома



Эрнест Резерфорд
(Англия)

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



Порядковый номер

масса \rightarrow

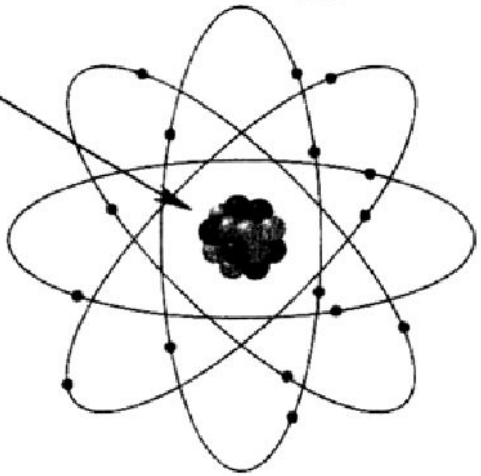
заряд \rightarrow

число \rightarrow

м	1	1	0
z	+1	0	-1
N	Z	Ar-Z	Z

Закрепление

Атом

<p>Ядро</p> <p>1) Протоны — <input type="text"/> <input type="text"/></p> <p>с зарядом — <input type="text"/> <input type="text"/></p> <p>и массой — <input type="text"/></p> <p>2) Нейтроны — <input type="text"/> <input type="text"/></p> <p>с зарядом — <input type="text"/></p> <p>и массой — <input type="text"/></p> <p>НУКЛОНЫ = A</p>	 <p>The diagram shows a central nucleus composed of protons and neutrons, surrounded by an electron shell with several elliptical orbits. Small black dots representing electrons are positioned on these orbits. Arrows from the text boxes point to the corresponding parts of the atom.</p>	<p>Электронная оболочка</p> <p>Электроны — <input type="text"/></p> <p>с зарядом — <input type="text"/> <input type="text"/></p> <p>и массой \approx <input type="text"/></p>
--	---	--