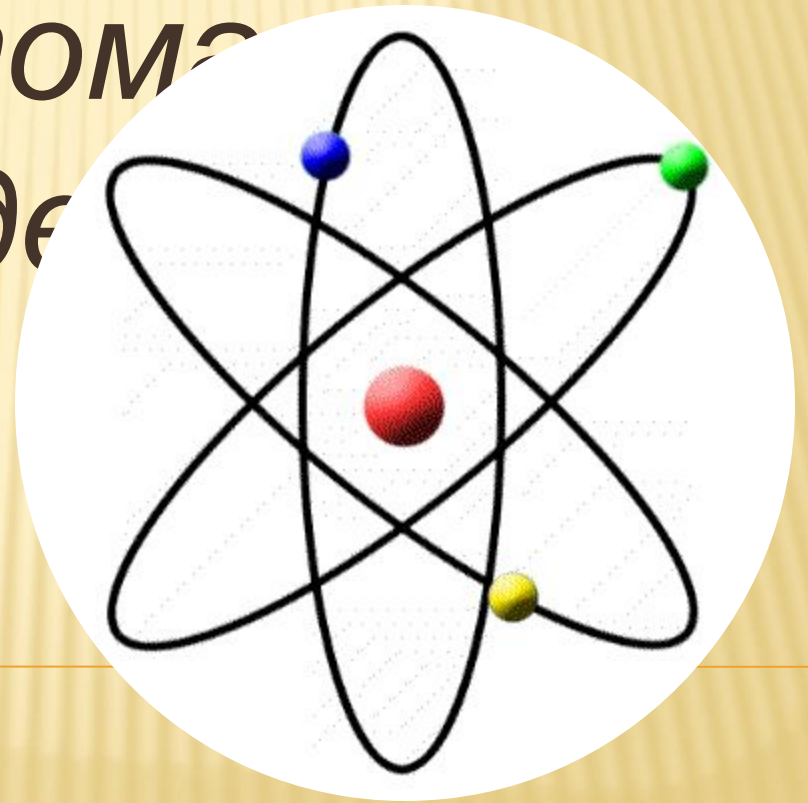


ТЕМА УРОКА

*Строение атома
Создание модели
атома*



«Если ты что-
нибудь делаешь,
делай это хорошо»

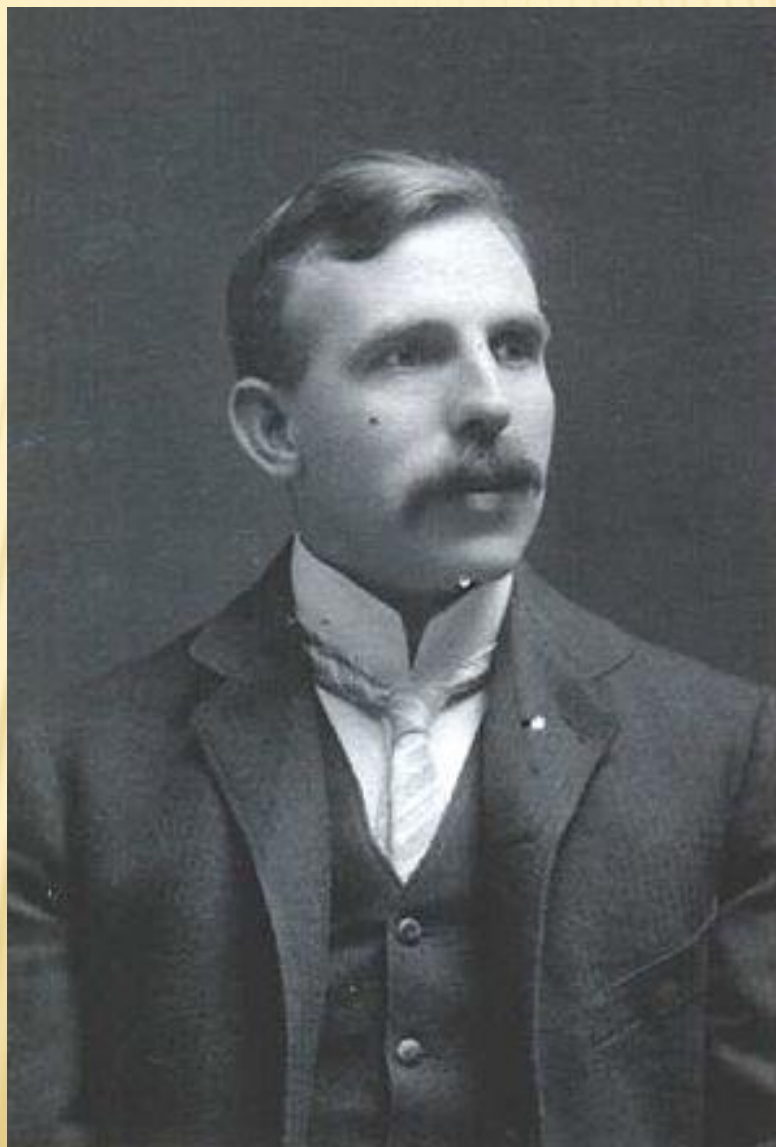


М.В. Ломоносов

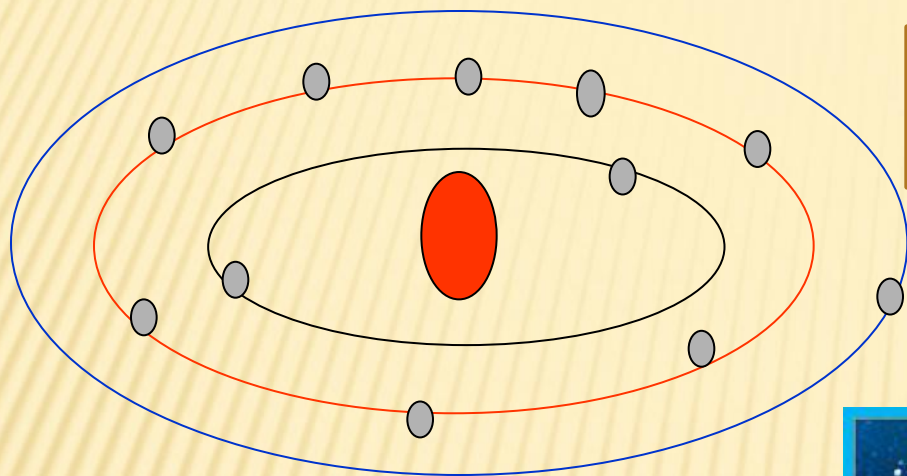
Тестирование в программе My Test

Сказка

ЭРНЕСТ РЕЗЕРФОРД



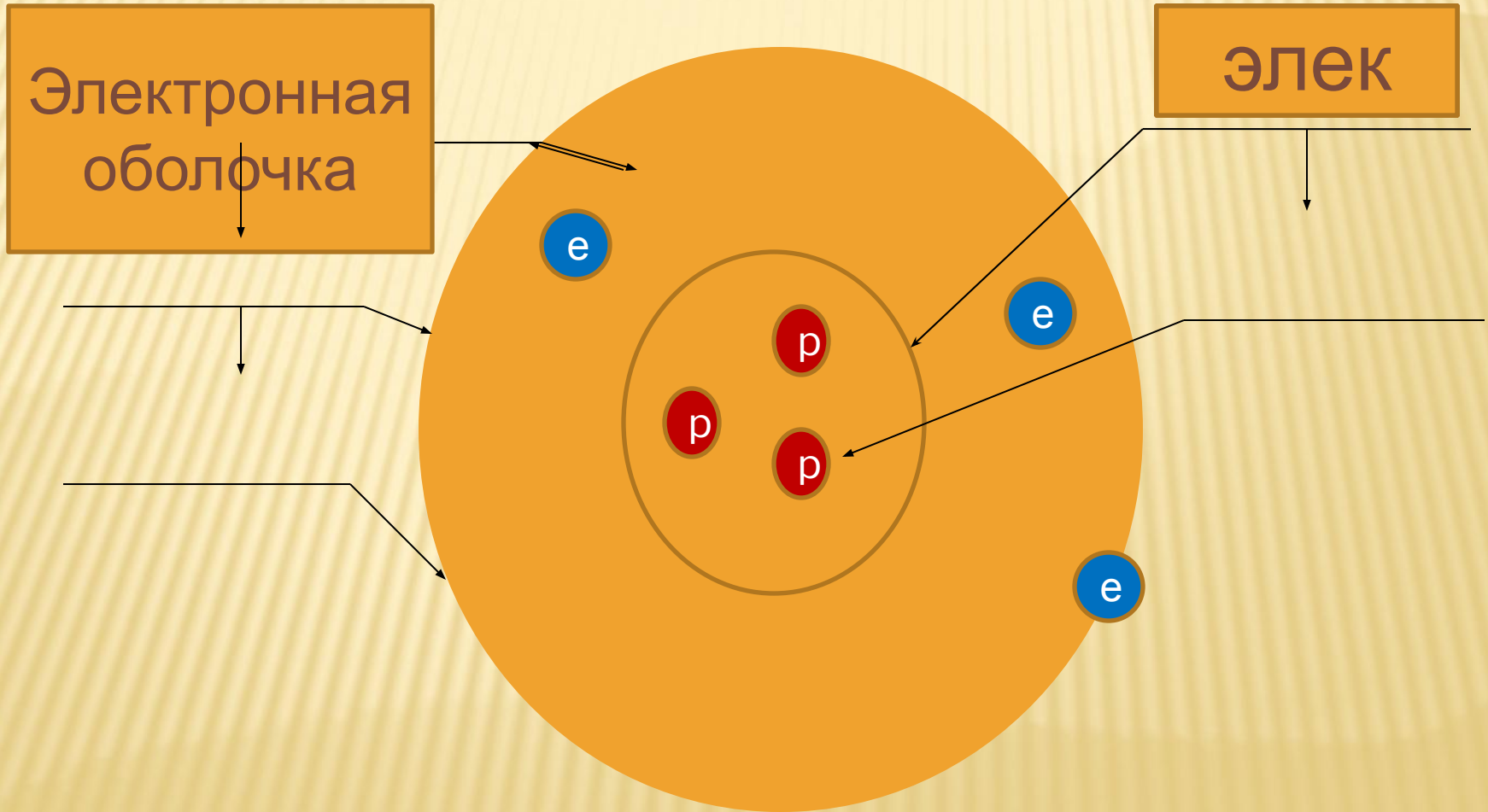
ПЛАНЕТАРНАЯ МОДЕЛЬ АТОМА



Планетарная модель атома калия



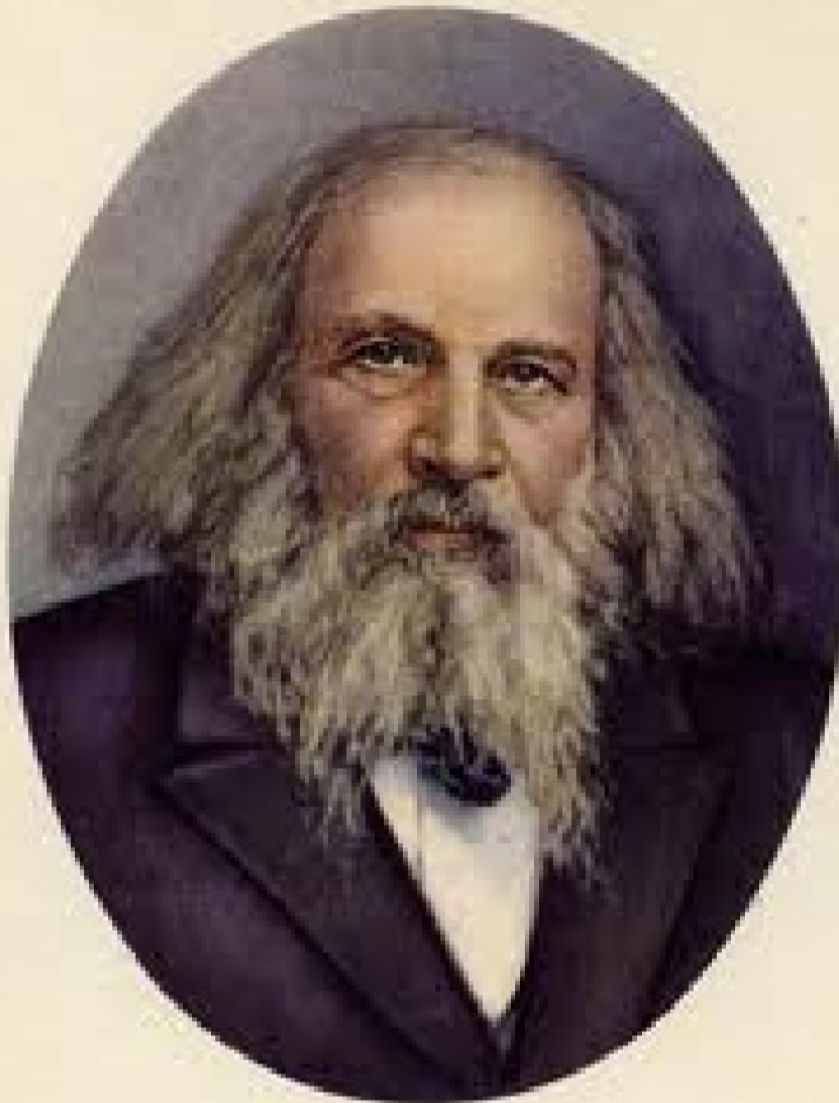
СТРОЕНИЕ АТОМА



Протон – p^+ – положительный
заряд

Электрон – e^- – отрицательный
заряд

ДМИТРИЙ ИВАНОВИЧ МЕНДЕЛЕЕВ

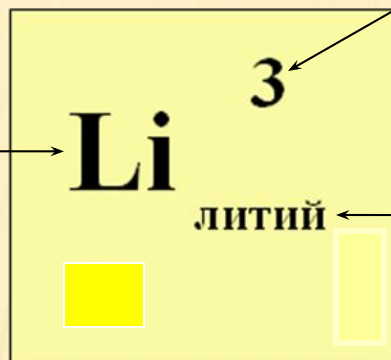


ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН

								H 1 Водород	He 2 Гелий				
Li 3 Литий	Be 4 Бериллий	B 5 Бор	C 6 Углерод	N 7 Азот	O 8 Кислород	F 9 Фтор	Ne 10 Неон						
Na 11 Натрий	Mg 12 Магний	Al 13 Алюминий	Si 14 Кремний	P 15 Фосфор	S 16 Сера	Cl 17 Хлор	Ar 18 Аргон						
K 19 Калий	Ca 20 Кальций	Sc 21 Скандий	Ti 22 Титан	V 23 Ванадий	Cr 24 Хром	Mn 25 Марганец	Fe 26 Железо	Co 27 Кобальт	Ni 28 Никель				
Cu 29 Медь	Zn 30 Цинк	Ga 31 Галлий	Ge 32 Германий	As 33 Мышьяк	Se 34 Селен	Br 35 Бром	Kr 36 Криптон						
Rb 37 Рубидий	Sr 38 Стронций	Y 39 Иттрий	Zr 40 Цирконий	Nb 41 Ниобий	Mo 42 Молибден	Tc 43 Технеций	Ru 44 Рутений	Rh 45 Родий	Pd 46 Палладий				
Ag 47 Серебро	Cd 48 Кадмий	In 49 Индий	Sn 50 Олово	Sb 51 Сурьма	Te 52 Теллур	I 53 Йод	Xe 54 Ксенон						
Cs 55 Цезий	Ba 56 Барий	La 57 Лантан	Hf 72 Гафний	Ta 73 Тантал	W 74 Вольфрам	Re 75 Рений	Os 76 Осмий	Ir 77 Иридий	Pt 78 Платина				
Au 79 Золото	Hg 80 Ртуть	Tl 81 Таллий	Pb 82 Свинец	Bi 83 Висмут	Po 84 Полоний	At 85 Астат	Rn 86 Радон						
Fr 87 Франций	Ra 88 Радий	Ac 89 Актиний	Rf 104 Резерфордий	Db 105 Дубний	Sg 106 Сиборговий	Bh 107 Борий	Hs 108 Хассий	Mt 109 Мейтнерий	Uun 110 Ун-ун-нулий				
Ce 58 Церий	Pr 59 Празеодим	Nd 60 Неодим	Pm 61 Прометий	Sm 62 Самарий	Eu 63 Европий	Gd 64 Гадолиний	Tb 65 Тербий	Dy 66 Диспрозий	Ho 67 Гольмий	Er 68 Эрбий	Tm 69 Тулий	Yb 70 Иттербий	Lu 71 Лютеций
Th 90 Торий	Pa 91 Протактиний	U 92 Уран	Np 93 Нептуний	Pu 94 Плутоний	Am 95 Америций	Cm 96 Кюрий	Bk 97 Берклий	Cf 98 Калифорний	Es 99 Эйнштейний	Fm 100 Фермий	Md 101 Менделеевий	No 102 Нобелий	Lr 103 Лоуренсий

Порядковый номер -
Z

Буквенное
обозначение



Название

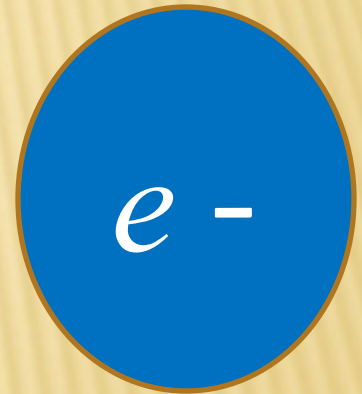
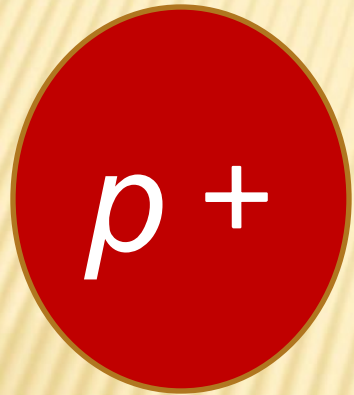
$$Z = p^+ = e^- = \square$$

Задание.

Создать модель строения атомов:
азота,
углерода,
кислорода,
фтора.

Физминутка

Гимнастика для глаз



Повторение по теме «Строение атома»

- Из чего состоит атом? ()
- Кто открыл планетарную модель строения атома?
(Эрнест Радерфорд)
- Что находится в ядре? ()
- Из чего состоит электронная оболочка? ()
- Что находится в электронной оболочке? ()
- Какая частица положительная, какая отрицательная?
(протон, электрон)
- Кто открыл периодический закон химических элементов?
(Д.И. Менделеев)
- Что можно определить по порядковому номеру химического элемента? (число протонов и электронов).
- Что происходит между протонами и электронами в атоме?
(притягиваются)

ЗАДАНИЕ.

Создание теста
в программе My Test
по теме «Строение атома»

Домашнее задание:

**Придумать сказку об атоме и
подготовить анимацию**