

ТЕМА УРОКА:
РАДИОАКТИВНЫЕ ПРЕВРАЩЕНИЯ
АТОМНЫХ ЯДЕР.
 α - И β - РАСПАДЫ.
ПРАВИЛА СМЕЩЕНИЯ.

Учитель физики

МОУ «Средняя общеобразовательная школа с
углубленным изучением отдельных предметов №39»

Мелишева Марина Александровна



О, сколько нам открытий чудных
Готовит просвещенья дух,
И опыт, сын ошибок трудных,
И гений, парадоксов друг,
И случай, бог изобретатель.

А. С. Пушкин



ПРОВЕРЬ СЕБЯ!



Фронтальный опрос:

- 1) расскажите о составе атома;**
- 2) что такое изотопы? Чем они отличаются друг от друга?**
- 3) почему атомное ядро не распадается на отдельные нуклоны?**



**ОПРЕДЕЛИТЕ МАССУ (В А.Е.М. С ТОЧНОСТЬЮ
ДО ЦЕЛЫХ ЧИСЕЛ) И ЗАРЯД ЯДЕР АТОМОВ
СЛЕДУЮЩИХ ЭЛЕМЕНТОВ:**

□ Углерода C_6^{12}

□ Лития Li_3^6

□ Кальция Ca_{20}^{40}



ОПРЕДЕЛИТЕ:

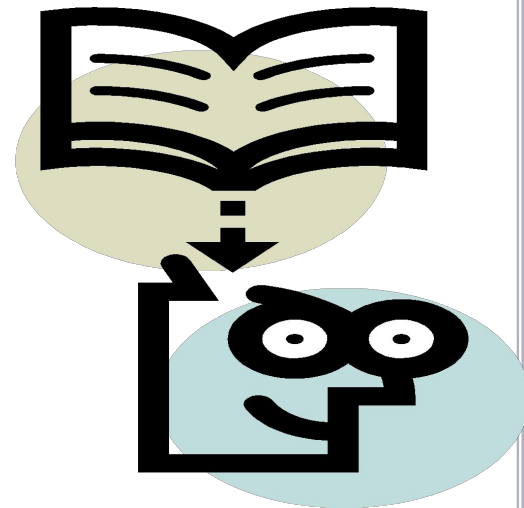
- 1) Массовое число;
- 2) Зарядовое число;
- 3) Масса ядра в а.е.м.;
- 4) Число протонов;
- 5) Во сколько раз масса ядра больше $1/12$ массы атома углерода ;
- 6) Заряд ядра в элементарных электрических зарядах;
- 7) Порядковый номер;
- 8) Число нуклонов;
- 9) Число электронов в атоме;
- 10) Суммарный заряд всех электронов в атоме в элементарных электрических зарядах;
- 11) Число нейтронов в ядре.





ТЕМА УРОКА:

**Радиоактивные
превращения атомных ядер.
 α - И β - распады.
Правила смещения.**



ЦЕЛИ УРОКА:

- **Сформулировать правила альфа- и бета-распада**
- **Научиться применять правила при решении задач**



РАДИОАКТИВНЫЕ ПРЕВРАЩЕНИЯ АТОМНЫХ ЯДЕР

- ▣ 1903 г. Э. Резерфорда и Ф. Содди
Радиоактивность радия



α -распад

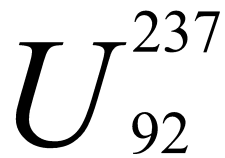


Физические свойства	Химические свойства	Агрегатное состояние	Масса ядра	Заряд ядра	Число электронов
Металл	Радий	Твёрдое	226	88	88
Инертный газ	Радон	Газ	222	86	86

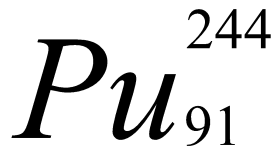


α -РАСПАД

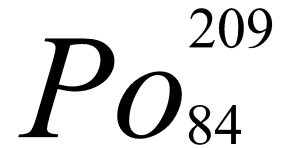
Уран



Плутоний



Полоний



Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																Средний атомный вес	
		I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII			
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б		
1	1	H ВОДОРОД 1,008																He ГЕЛИЙ 4,003	
2	2	Li ЛИТИЙ 6,941	Be БЕРИЛЛИЙ 9,012	B БОР 10,811	C УГЛЕРОД 12,011	N АЗОТ 14,007	O КИСЛОРОД 15,999	F ФТОР 18,998										Ne НЕОН 20,179	
3	3	Na НАТРИЙ 22,989	Mg МАГНИЙ 24,312	Al АЛЮМИНИЙ 26,982	Si КРЕМНИЙ 28,086	P ФOSФОР 30,974	S СЕРА 32,064	Cl ХЛОР 35,453										Ar АРГОН 39,948	
4	4	K КАЛИЙ 39,102	Ca КАЛЬЦИЙ 40,08	Sc СКАНДИЙ 44,956	Ti ТИТАН 47,88	V ВАНАДИЙ 50,942	Cr ХРОМ 51,996	Mn МАРГАНЕЦ 54,938	Fe ЖЕЛЕЗО 55,845	Co КОБАЛЬТ 58,933	Ni НИКЕЛЬ 58,71								
	5	Cu МЕДЬ 63,546	Zn ЦИНК 65,37	Ga ГАЛЛИЙ 69,72	Ge ГЕРМАНИЙ 72,64	As АРСЕН 74,922	Se СЕЛЕН 78,96	Br БРОМ 79,904											Kr КРИПТОН 83,8
5	6	Rb РУБИДИЙ 85,468	Sr СТРОНЦИЙ 87,62	Y ИТРИЙ 88,906	Zr ЦИРКОНИЙ 91,224	Nb НИОБИЙ 92,906	Mo МОЛИБДЕН 95,94	Tc ТЕХНЕЦИЙ 98	Ru РУТЕНИЙ 101,07	Rh РОДИЙ 102,906	Pd ПАЛЛАДИЙ 106,4								
	7	Ag СЕРЕБРО 107,868	Cd КАДМИЙ 112,41	In ИНДИЙ 114,82	Sn ОЛОВО 118,71	Sb СВЯЩА 121,75	Te ТЕЛЛУР 127,6	I ИОД 126,905											Xe КСЕНОН 131,3
6	8	Cs ЦЕЗИЙ 132,905	Ba БАРИЙ 137,34	57-71 ЛАНТАНОИДЫ		Hf ГАФНИЙ 178,48	Ta ТАНТАЛ 180,948	W ВОЛЬФРАМ 183,85	Re РЕНИЙ 186,207	Os ОСМИЙ 190,2	Ir ИРИДИЙ 192,22	Pt ПЛАТИНА 195,08							
	9	Au ЗОЛОТО 196,967	Hg РУТУДИЙ 200,59	Tl ТАЛАНД 204,37	Pb СВИНЦ 207,19	Bi ВИСМУТ 208,98	Po ПОЛОНИЙ 209	At АСТАТ 210											Rn РАДОН 222
7	10	Fr ФРАНЦИЙ 223	Ra РАДИЙ 226	89-103 АКТИНОИДЫ		Rf РЕЗЕРФОРДИЙ 261	Db ДУБИЙ 262	Sg СКОРПИЙ 263	Bh БОРНИЙ 264	Hn ХАННИЙ 265	Mt МЕРТЕНИЙ 266								
ВЫСШИЕ ОКСИДЫ		R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	R ₂ O ₇	RO ₄										
ЛЕГУЧИЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ					RH ₄	RH ₃	H ₂ R	HR											

ЛАНТАНОИДЫ

57 La ЛАНТАН 138,905	58 Ce ЦЕЗИЙ 140,12	59 Pr ПРАЗЕОДИМ 140,908	60 Nd НЕОДИМ 144,24	61 Pm ПРОМЕТИЙ 145	62 Sm САМАРИЙ 150,4	63 Eu ЕВРОПИЙ 151,96	64 Gd ГАДОЛИНИЙ 157,25	65 Tb ТЕРБИЙ 158,925	66 Dy ДИСПРОЗИЙ 162,5	67 Ho ГОЛМАНИЙ 164,93	68 Er ЕРБИЙ 167,26	69 Tm ТУЛЬМИЙ 168,934	70 Yb ИТТЕРБИЙ 173,054	71 Lu ЛОТЦИЙ 174,967
-----------------------------------	---------------------------------	--------------------------------------	----------------------------------	---------------------------------	----------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	-----------------------------------	------------------------------------	------------------------------------	---------------------------------	------------------------------------	-------------------------------------	-----------------------------------

АКТИНОИДЫ

89 Ac АКТИНИЙ 227	90 Th ТОРИЙ 232,038	91 Pa ПРОТАКТИНИЙ 231	92 U УРАН 238,029	93 Np НЕПУТЦИЙ 237	94 Pu ПЛУТОНИЙ 244	95 Am АМЕРЦИДИЙ 243	96 Cm КУРНИЙ 247	97 Bk БЕРКЕЛИЙ 247	98 Cf КАЛИФОРНИЙ 251	99 Es ЭЙЗЕНБЕРГОВИЙ 252	100 Fm ФЕРМИЙ 257	101 Md МАЙДЛЕНДОВИЙ 258	102 No НОБЕЛИЙ 259	103 Lr ЛОУИСИАНДСКИЙ 260
--------------------------------	----------------------------------	------------------------------------	--------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	----------------------------------	-------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------	--------------------------------------	---------------------------------	---------------------------------------

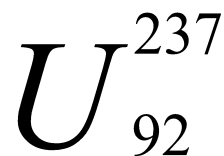
β -РАСПАД



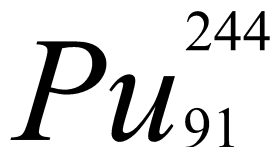
Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																Стандартное состояние		
		I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII				
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	б		а		
1	1	H ВОДОРОД 1,008																	He ГЕЛИЙ 4,003	2
2	2	Li ЛИТИЙ 6,941	Be БЕРИЛЛИЙ 9,012	B БОР 10,811	C УГЛЕРОД 12,011	N АЗОТ 14,007	O КИСЛОРОД 15,999	F ФТОР 18,998											Ne НЕОН 20,179	10
3	3	Na НАТРИЙ 22,990	Mg МАГНИЙ 24,312	Al АЛЮМИНИЙ 26,982	Si КРЕМНИЙ 28,086	P ФОСФОР 30,974	S СЕРА 32,064	Cl ХЛОР 35,453											Ar АРГОН 36,966	18
4	4	K КАЛИЙ 39,102	Ca КАЛЬЦИЙ 40,078	21 Sc СКАНДИЙ 44,956	22 Ti ТИТАН 47,883	23 V ВАНАДИЙ 50,942	24 Cr ХРОМ 51,996	25 Mn МАРГАНЕЦ 54,938	26 Fe ЖЕЛЕЗО 55,845	27 Co КОБАЛЬТ 58,933	28 Ni НИКЕЛЬ 58,693									
	5	29 Cu МЕДЬ 63,546	30 Zn ЦИНК 65,38	31 Ga ГАЛЛИЙ 69,723	32 Ge ГЕРМАНИЙ 72,630	33 As АРСЕН 74,922	34 Se СЕЛЕН 78,96	35 Br БРОМ 79,904												Kr КРИПТОН 83,8
5	6	Rb РУБИДИЙ 85,468	Sr СТРОНЦИЙ 87,62	39 Y ИТРИЙ 88,906	40 Zr ЦИРКОНИЙ 91,224	41 Nb НИОБИЙ 92,906	42 Mo МОЛИБДЕН 95,94	43 Tc ТЕХНЕЦИЙ 98	44 Ru РУТИЛИЙ 101,07	45 Rh РОДИЙ 102,906	46 Pd ПАЛЛАДИЙ 106,42									
	7	47 Ag СЕРЕБРО 107,868	48 Cd КАДМИЙ 112,411	49 In ИНДИЙ 114,82	50 Sn ОЛОВО 118,710	51 Sb СВЯЩЕНА 121,757	52 Te ТЕЛЛУР 127,6	53 I ИОД 126,905												Xe КСЕНОН 131,3
6	8	Cs ЦЕЗИЙ 132,905	Ba БАРИЙ 137,34	57-71 ЛАНТАНОИДЫ	72 Hf ГАФНИЙ 178,49	73 Ta ТАНТАЛ 180,948	74 W ВОЛЬФРАМ 183,85	75 Re РЕЙНИЙ 186,207	76 Os ОСМИЙ 190,2	77 Ir ИРИДИЙ 192,22	78 Pt ПЛАТИНА 195,08									
	9	79 Au ЗОЛОТО 196,967	80 Hg РУТУТ 200,59	81 Tl ТАЛАНТ 204,37	82 Pb СВИНЕЦ 207,19	83 Bi ВЬСШУТ 208,98	84 Po ПОЛОНИЙ 209	85 At АСТАТ 210												Rn РАДОН [222]
7	10	Fr ФРАНЦИЙ [223]	Ra РАДИЙ [226]	89-103 АКТИНОИДЫ	104 Rf РЕЙЗЕНФЕЛД [261]	105 Db ДУБИЙ [262]	106 Sg СЯБОРГИЙ [263]	107 Bh БОРМИЙ [264]	108 Hn ХАННИЙ [265]	109 Mt МЕРТНЕРИЙ [266]	110									
ВЫСШИЕ ОКСИДЫ		R ₂ O		RO		R ₂ O ₃		RO ₂		R ₂ O ₅		RO ₃		R ₂ O ₇		RO ₄				
ЛЕГУЧИЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ						RH ₄		RH ₃		H ₂ R		HR								
ЛАНТАНОИДЫ																				
57 La ЛАНТАН 138,905	58 Ce ЦЕРИЙ 140,12	59 Pr ПРАЗМОДИЙ 140,908	60 Nd НЕОДИМ 144,24	61 Pm ПРОМЕТИЙ [145]	62 Sm САМАРИЙ 150,4	63 Eu ЕВРОПИЙ 151,96	64 Gd ГАДОЛИНИЙ 157,25	65 Tb ТЕРБИЙ 158,925	66 Dy ДИСПРОЗИЙ 162,5	67 Ho ГОЛАНДИЙ 164,93	68 Er ЕРБИЙ 167,26	69 Tm ТУЛЬМИЙ 168,934	70 Yb ИТТЕРБИЙ 173,04	71 Lu ЛУТЦИЙ 174,967						
АКТИНОИДЫ																				
89 Ac АКТИНИЙ [227]	90 Th ТОРИЙ [232]	91 Pa ПРОТАКТИНИЙ [231]	92 U УРАН [238]	93 Np НЕПУТЧИЙ [237]	94 Pu ПУЛТОНИЙ [244]	95 Am АМЕРИЦИЙ [243]	96 Cm КУРЧИЙ [247]	97 Bk БЕРКЛИЙ [247]	98 Cf КАЛИФОРНИЙ [251]	99 Es ЭЙНШТЕЙНОВИЙ [252]	100 Fm ФЕРМИЙ [257]	101 Md МАНДЕЛИЦКИЙ [288]	102 No НОБЕЛИЙ [289]	103 Lr ЛОУИСИАНСКИЙ [260]						

β -РАСПАД

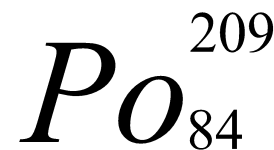
Уран



Плутоний



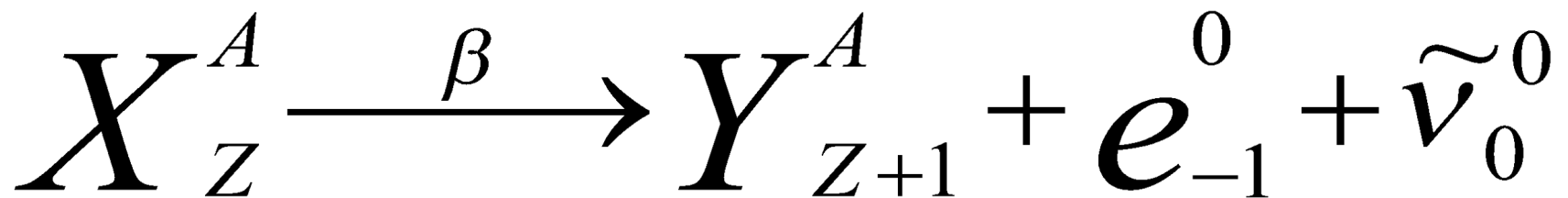
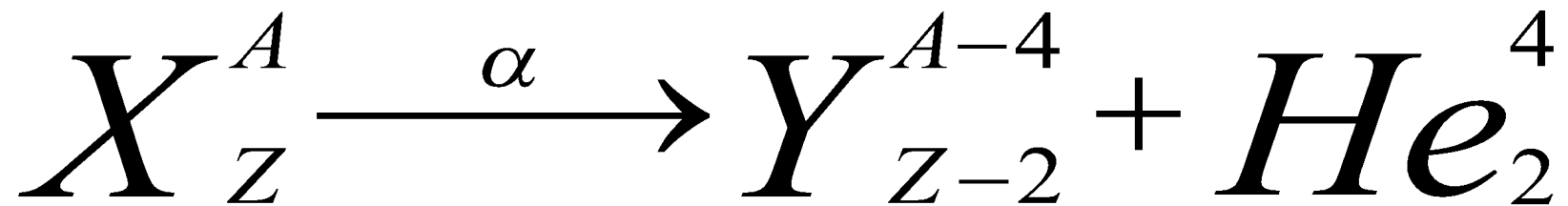
Полоний



Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																Странный газы											
		I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII													
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б												
1	1	H ВОДОРОД 1,008																He ГЕЛИЙ 4,003	2										
2	2	Li ЛИТИЙ 6,941	Be БЕРИЛЛИЙ 9,012	B БОР 10,811	C УГЛЕРОД 12,011	N АЗОТ 14,007	O КИСЛОРОД 15,999	F ФТОР 18,998										Ne НЕОН 20,179	10										
3	3	Na НАТРИЙ 22,990	Mg МАГНИЙ 24,312	Al АЛЮМИНИЙ 26,982	Si КРЕМНИЙ 28,086	P ФОСФОР 30,974	S СЕРА 32,064	Cl ХЛОР 35,453										Ar АРГОН 39,948	18										
4	4	K КАЛИЙ 39,102	Ca КАЛЬЦИЙ 40,08	Sc СКАНДИЙ 44,956	Ti ТИТАН 47,88	V ВАНАДИЙ 50,942	Cr ХРОМ 51,996	Mn МАРГАНЕЦ 54,938	Fe ЖЕЛЕЗО 55,845	Co КОБАЛЬТ 58,933	Ni НИКЕЛЬ 58,71																		
	5	Cu МЕДЬ 63,546	Zn ЦИНК 65,38	Ga ГАЛЛИЙ 69,72	Ge ГЕРМАНИЙ 72,61	As АРСЕН 74,922	Se СЕЛЕН 78,96	Br БРОМ 79,904											Kr КРИПТОН 83,8	36									
5	6	Rb РУБИДИЙ 85,468	Sr СТРОНЦИЙ 87,62	Y ИТРИЙ 88,906	Zr ЦИРКОНИЙ 91,224	Nb НИОБИЙ 92,906	Mo МОЛИБДЕН 95,94	Tc ТЕХНЕЦИЙ 98	Ru РУТЕНИЙ 101,07	Rh РОДИЙ 102,905	Pd ПАЛЛАДИЙ 106,4																		
	7	Ag СЕРЕБРО 107,868	Cd КАДМИЙ 112,41	In ИНДИЙ 114,82	Sn ОЛОВО 118,71	Sb СВЯЩАЯ 121,75	Te ТЕЛУР 127,6	I ИОД 126,905											Xe КСЕНОН 131,3	54									
6	8	Cs ЦЕЗИЙ 132,905	Ba БАРИЙ 137,34	La-Pr ЛАНТАНОИДЫ	Hf ГАФНИЙ 178,49	Ta ТАНТАЛ 180,948	W ВОЛЬФРАМ 183,85	Re РЕЙСЕН 186,207	Os ОСМИЙ 190,2	Ir ИРИДИЙ 192,22	Pt ПЛАТИНА 195,08																		
	9	Au ЗОЛОТО 196,967	Hg РУТУТЬ 200,59	Tl ТАЛЛИЙ 204,37	Pb СВИНЕЦ 207,2	Bi ВИСМУТ 208,98	Po ПОЛОНИЙ 209	At АСТАТ 210											Rn РАДОН 222	86									
7	10	Fr ФРАНЦИЙ 223	Ra РАДИЙ 226	Ac-Lr АКТИНОИДЫ	Rf РЕЙСФОРДИЙ 261	Db ДУБИЙ 262	Sg СЯБОРГИЙ 263	Bh БОРМИЙ 264	Hn ХАЙНИЙ 265	Mt МЕРТЕНИЙ 266																			
ВЫСШИЕ ОКСИДЫ		R ₂ O		RO		R ₂ O ₃		RO ₂		R ₂ O ₅		RO ₃		R ₂ O ₇		RO ₄													
ЛЕТУЧИЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ						RH ₄		RH ₃		H ₂ R		HR																	
ЛАНТАНОИДЫ																													
57	La ЛАНТАН 138,905	58	Ce ЦЕРИЙ 140,12	59	Pr ПРАЗМОДИЙ 140,908	60	Nd НЕОДИМ 144,24	61	Pm ПРОМЕТИЙ 145	62	Sm САМАРИЙ 150,4	63	Eu ЕВРОПИЙ 151,96	64	Gd ГАДОЛИНИЙ 157,25	65	Tb ТЕРБИЙ 158,925	66	Dy ДИСПРОЗИЙ 162,5	67	Ho ГОЛЕРБИЙ 164,93	68	Er ЕРБИЙ 167,26	69	Tm ТУЛЬМИЙ 168,934	70	Yb ИТТЕРБИЙ 173,04	71	Lu ЛУТЕЦИЙ 174,967
АКТИНОИДЫ																													
89	Ac АКТИНИЙ 227	90	Th ТОРИЙ 232,038	91	Pa ПРОТАКТИНИЙ 231	92	U УРАН 238,029	93	Np НЕПУТЧИЙ 237	94	Pu ПЛУТОНИЙ 244	95	Am АМЕРИЦИЙ 243	96	Cm КУРЧИЙ 247	97	Bk БЕРКЛИЙ 247	98	Cf КАЛИФОРНИЙ 251	99	Es ЭЙЗЕНСТАДТОВИЙ 252	100	Fm ФЕРМИЙ 257	101	Md МАНДЛИВ 258	102	No НОБЕЛИЙ 259	103	Lr ЛУИЗИИ 260

ЗАПОМНИ И ЗАПИШИ!!!

□ Правила смещения Ф. Содди



ФИЗКУЛЬТМИНУТКА!!!



Здоровье –
всё, но **всё**
без здоровья
– ничто!
Сократ



РЕШЕНИЕ ЗАДАЧ

- 1. Определите, ядро какого химического элемента образуется из углерода—14 в результате бета-распада.
- 2. Во что превращается полоний-209 после альфа- и двух последовательных бета-распадов?
- 3. Ядро изотопа висмут-211 получилось из другого ядра после альфа- и бета- распадов. Что это за ядро?



САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА

Вариант -1

Ядро полония-216 образовалось после двух последовательных альфа-распадов. Из какого ядра оно образовалось?

Вариант -2

Во что превращается уран—238 после альфа- и двух бета-распадов?



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- Выучить правила смещения при альфа- и бета-распадах
- §71, ответить на вопросы
- Упр.53(1,2,3 зад)



ИТОГИ УРОКА

□ Спасибо за активную работу на уроке!

Каково значение эпиграфа для нашего урока?

О, сколько нам открытий чудных
Готовит просвещенья дух,
И опыт, сын ошибок трудных,
И гений, парадоксов друг,
И случай, бог изобретатель.

А. С. Пушкин



ЛИТЕРАТУРА:

- А.В. Перышкин, Е.М. Гутник Физика . Учеб. для 9 кл. общеобразовательных школ, 2011 И.Семке Уроки физики в 9 классе, 2004
- Л.А. Кирик Физика -9. Сборник задач .-М.: Илекса, 2003

Интернет-ресурсы:

Физкультминутка(волк)

<http://900igr.net/datai/algebra/Umnozhenie-mnogochlena-na-odnochen/0010-006-Fizkultminutka.jpg>

Домашнее задание

http://dmitrieva-t.ru/img/dmitrieva-t_ru/x_639d45a3.jpg

Таблица Менделеева

http://s00.yaplakal.com/pics/pics_preview/7/7/0/2275077.jpg

