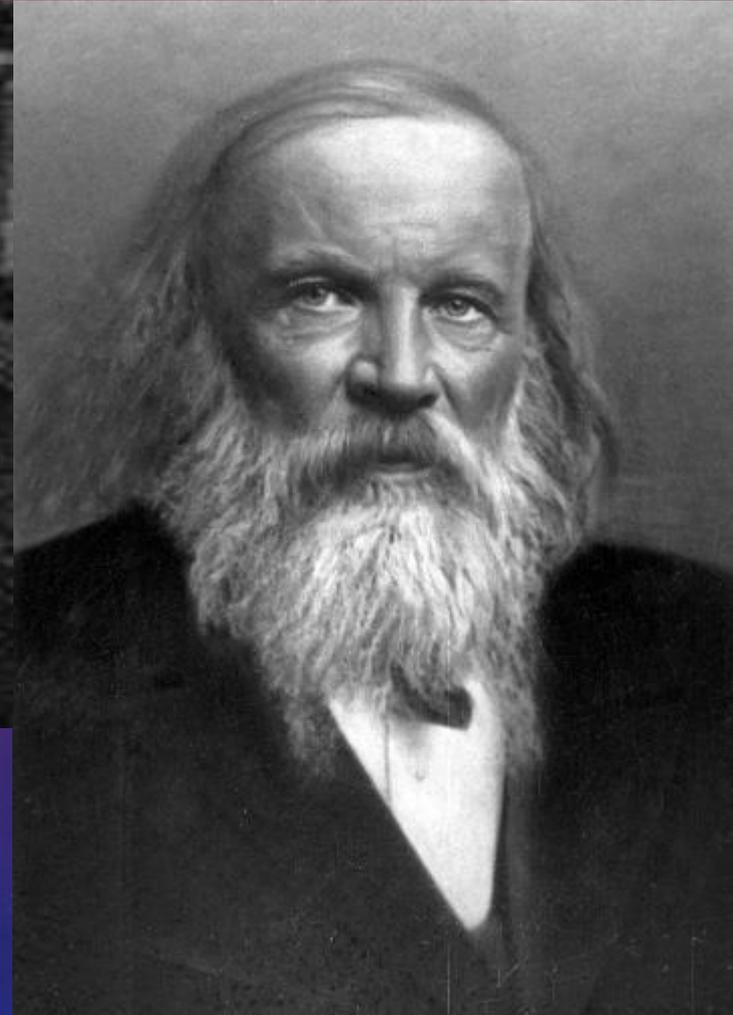
The background features a gradient from red at the top to blue at the bottom. It is decorated with various circular elements: solid and dashed lines, concentric circles, and arrows indicating clockwise or counter-clockwise rotation. A large circular scale with numerical markings (160, 170, 180, 190, 210, 220, 230, 240, 250, 260) is visible on the left side.

ЖИЗНЬ И ДЕЯТЕЛЬНОСТЬ ДМИТРИЯ ИВАНОВИЧА МЕНДЕЛЕЕВА

ПОДГОТОВИЛА
УЧЕНИЦА 8 КЛАССА
НИКОЛАЕВА ЕВГЕНИЯ

КРАТКАЯ БИОГРАФИЯ



ДУ
ПО
ОИ
ОГ
ЭК

Д. И. Менделеев
физике, метрологии,
по воздухоплаванию,
народному просвещению,
развития промышленности

Открыл в 1869 г.
критическую температуру

В 1877 году Менделеев
карбидов тяжёлых металлов,
учёных не принявших
переработке не



химии,
общих трудов
логики,
требностями

стей», или

оти из
шинством
ки при

ТАБЛИЦА МЕНДЕЛЕЕВА

Нео
кор
важ
нап
про
таб



Handwritten notes and a table of atomic weights in Russian. The notes include 'Менделеев' and 'Элементы'. The table lists elements with their atomic weights and symbols, such as H=1, He=4, Li=7, Be=9, B=11, C=12, N=14, O=16, F=19, Ne=20, Na=23, Mg=24, Al=27, Si=28, P=31, S=32, Cl=35.5, Ar=39.9, K=39, Ca=40, Sc=45, Ti=48, V=51, Cr=52, Mn=55, Fe=56, Co=59, Ni=59, Cu=63.5, Zn=65, Ga=70, Ge=72, As=75, Se=78, Br=80, Kr=84, Rb=85, Sr=88, Y=89, Zr=91, Nb=93, Mo=96, Tc=98, Ru=101, Rh=103, Pd=106, Ag=108, Cd=112, In=115, Sn=119, Sb=122, Te=128, I=127, Xe=131, Ba=137, La=139, Ce=140, Pr=141, Nd=144, Pm=145, Sm=150, Eu=152, Gd=157, Tb=159, Dy=163, Ho=165, Er=167, Tm=169, Yb=173, Lu=175, Hf=178, Ta=181, W=184, Re=187, Os=190, Ir=193, Pt=195, Au=197, Hg=200, Tl=204, Pb=207, Bi=209, Po=209, At=210, Rn=222, Fr=223, Ra=226, Ac=227, Th=232, Pa=231, U=238, Np=237, Pu=244, Am=243, Cm=247, Bk=247, Cf=251, Es=252, Fm=257, Md=258, No=259, Lr=262.

Handwritten text: 'Essai d'une systéme des Elements d'après leurs poids atomiques et fonctions chimiques de Mendeléeff'. Includes a signature 'M. Mendeléeff' and the date '18 II 69'.

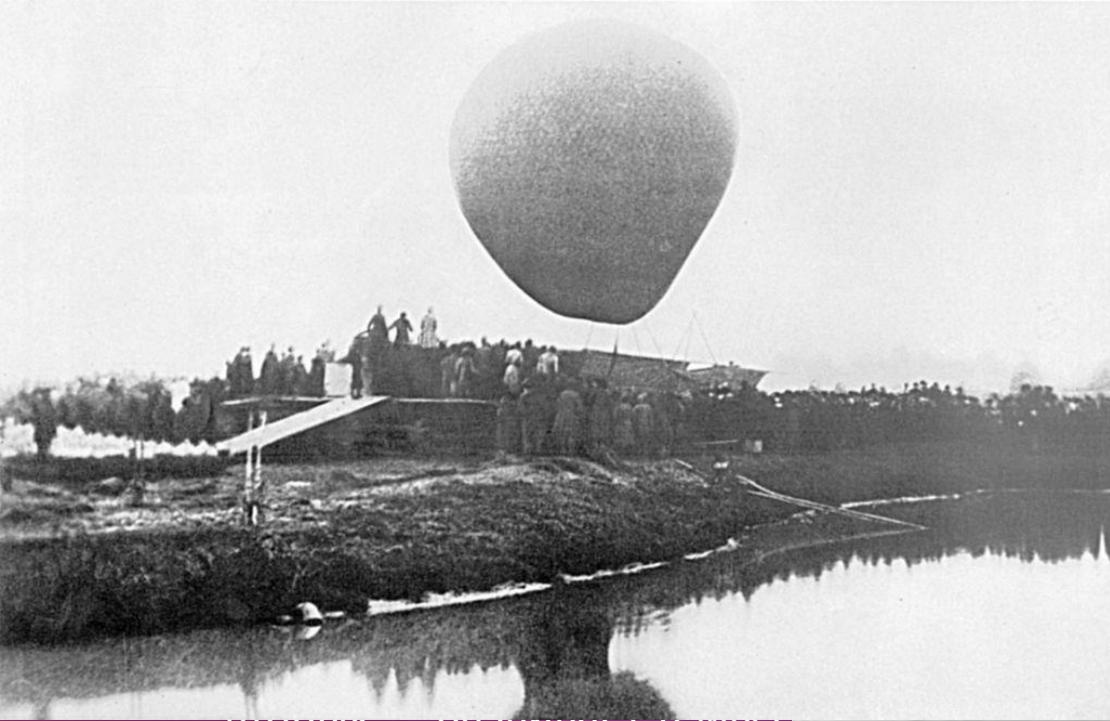
Менделеев продолжал развивать выдвинутые и обществом идеи периодичности. В ходе работы заполнить пустые клетки составленной им таблицы.

Современная периодическая система элементов Д.И.Менделеева

Атомная масса, относительная		186.207		Atomic mass, relative		186.207		Groups 1...18 IUPAC 1989		13		14		15		16		17		18															
Атомный номер. Обозначение		75Re		Atomic No. Symbol		[Xe] 4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ¹		Groups IA...VIIA IUPAC 1970		IIIA		IVA		VA		VIA		VIIA		VIIIA															
Распределение электронов		[Xe] 4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ¹		Electron configuration		[Xe] 4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ¹		Groups IA...VIIA IUPAC 1970		IIIA		IVA		VA		VIA		VIIA		VIIIA															
Температура плавления (°C)		3180		Melting point (°C)		3180		Groups IA...VIIA IUPAC 1970		IIIA		IVA		VA		VIA		VIIA		VIIIA															
Температура кипения (°C)		5627		Boiling point (°C)		5627		Groups IA...VIIA IUPAC 1970		IIIA		IVA		VA		VIA		VIIA		VIIIA															
Электроотрицательность (по Полингу/по Аллреду и Рохоу)		1.9/1.46		Electronegativity (Pauling/Allred & Rochow)		1.9/1.46		Groups IA...VIIA IUPAC 1970		IIIA		IVA		VA		VIA		VIIA		VIIIA															
Название		Рений		Name		Rhenium		Groups IA...VIIA IUPAC 1970		IIIA		IVA		VA		VIA		VIIA		VIIIA															
Латинское название		Rhenium		Latin name		Rhenium		Groups IA...VIIA IUPAC 1970		IIIA		IVA		VA		VIA		VIIA		VIIIA															
1 H	Hydrogen	2 He	Helium	3 Li	Lithium	4 Be	Beryllium	5 B	Boron	6 C	Carbon	7 N	Nitrogen	8 O	Oxygen	9 F	Fluorine	10 Ne	Neon	11 Na	Sodium	12 Mg	Magnesium	13 Al	Aluminum	14 Si	Silicon	15 P	Phosphorus	16 S	Sulfur	17 Cl	Chlorine	18 Ar	Argon
19 K	Potassium	20 Ca	Calcium	21 Sc	Scandium	22 Ti	Titanium	23 V	Vanadium	24 Cr	Chromium	25 Mn	Manganese	26 Fe	Iron	27 Co	Cobalt	28 Ni	Nickel	29 Cu	Copper	30 Zn	Zinc	31 Ga	Gallium	32 Ge	Germanium	33 As	Arsenic	34 Se	Selenium	35 Br	Bromine	36 Kr	Krypton
37 Rb	Rubidium	38 Sr	Strontium	39 Y	Yttrium	40 Zr	Zirconium	41 Nb	Niobium	42 Mo	Molybdenum	43 Tc	Technetium	44 Ru	Ruthenium	45 Rh	Rhodium	46 Pd	Palladium	47 Ag	Silver	48 Cd	Cadmium	49 In	Indium	50 Sn	Sn	51 Sb	Antimony	52 Te	Tellurium	53 I	Iodine	54 Xe	Xenon
55 Cs	Cesium	56 Ba	Barium	57 La	Lanthanum	58 Ce	Cerium	59 Pr	Praseodymium	60 Nd	Neodymium	61 Pm	Promethium	62 Sm	Samarium	63 Eu	Europium	64 Gd	Gadolinium	65 Tb	Terbium	66 Dy	Dysprosium	67 Ho	Holmium	68 Er	Erbium	69 Tm	Thulium	70 Yb	Ytterbium	71 Lu	Lutetium	72 Hf	Hafnium
87 Fr	Francium	88 Ra	Radium	89 Ac	Actinium	104 Rf	Rutherfordium	105 Db	Dubnium	106 Sg	Seaborgium	107 Bh	Bohrium	108 Hs	Hassium	109 Mt	Mitlerium	110 Uun	Ununnilium	111 Uuu	Unununium	112 Uuq	Ununquadium	113 Uut	Ununtrium	114 Uuq	Ununquadium	115 Uup	Ununpentium	116 Uuq	Ununhexium	117 Uup	Ununseptium	118 Uuo	Ununoctium

инертными).

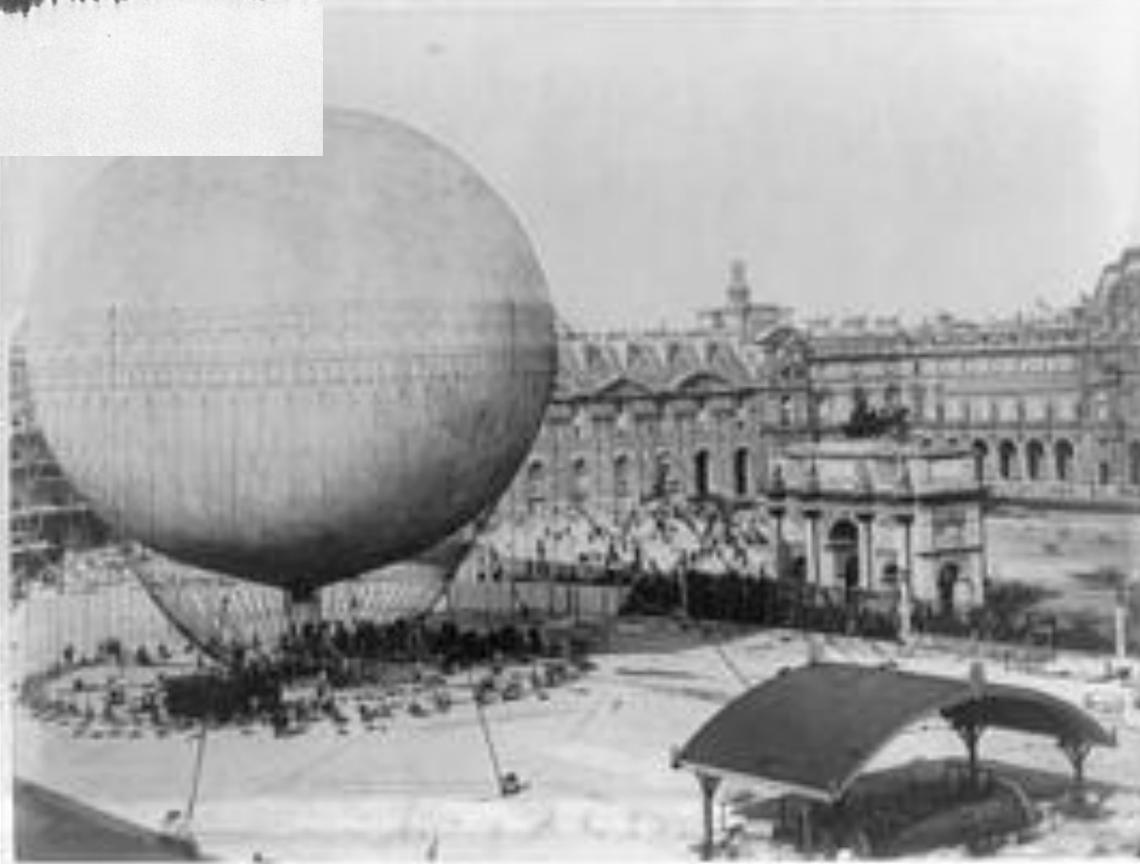
© P.C. Саффуллин, А.Р. Сафуллин, 2004
© R.S. Saifullin, A.R. Saifullin, 2004



НИЕ



вторых развивает темы
темами сопротивления сред
Обстоятельства подготовки
как о блестящем эксперименте
возможностью с аэростата
время полного затмения. О
шара не светильный газ, а в
большую высоту, что расши



- 7 августа на месте старта — пустыре на северной стороне слободы, несмотря на ранний час, собираются сотни зрителей. С Д. И. Менделеевым должен был лететь пилот, но из-за прошедшего накануне дождя повысить грузоподъемность — двух человек поднять был не в состоянии. Менделеев его спутник вышел из корзины, чтобы прочитать учёному лекцию об управлении шаром, пока Менделеев отправился в полёт в одиночестве.

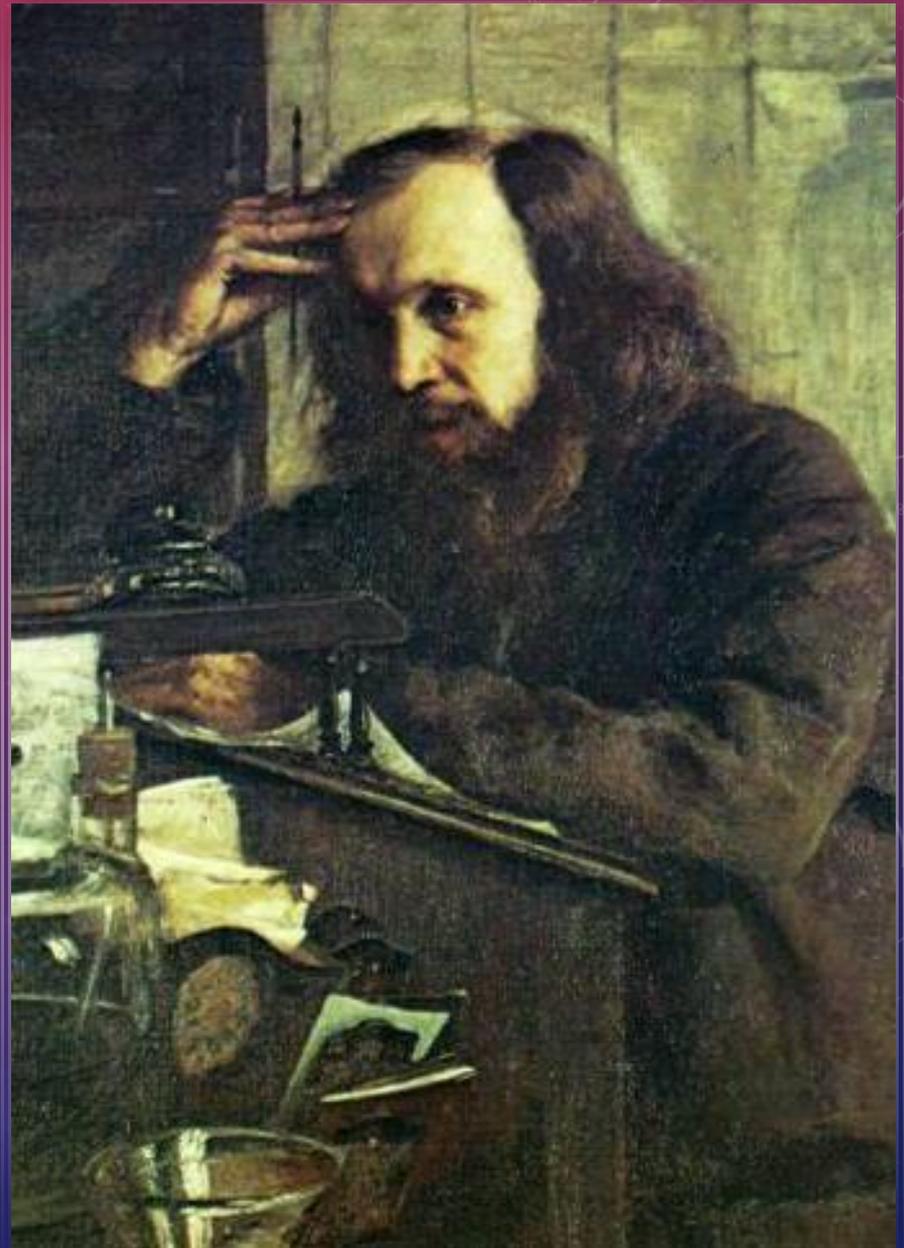




Кем был Менделеев?

Дмитрий Иванович МЕНДЕЛЕЕВ. - русский учёный - энциклопедист, общественный деятель,

Химик, экономист, технолог, приват-доцент, гидродинамик, минеролог, геолог, инженер, астроном, метеоролог, агроном, метролог, экономист, педагог и просветитель.



Период	ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА											VII		VIII			
	I		II		III		IV		V		VI		H	He	РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО ЗАСТЫВАЮЩИМ ИСПЫТЫВАЕМЫМ ПОДБОЛКАМ		
1	(H)												H 1,00794±7 ВОДОРОД	He 4,002602±2 ГЕЛИЙ	РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО ЗАСТЫВАЮЩИМ ИСПЫТЫВАЕМЫМ ПОДБОЛКАМ		
2	Li 6,941±2 ЛИТИЙ	Be 9,01218±1 БЕРИЛЛИЙ	B 10,811±5 БОР	C 12,011±1 УГЛЕРОД	N 14,0067±1 АЗОТ	O 15,9994±3 КИСЛОРОД	F 18,998403±1 ФТОР	Ne 20,179±1 НЕОН	РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО БОЛКАМ		О		АТОМНЫЙ НОМЕР		АТОМНАЯ МАССА		
3	Na 22,98977±1 НАТРИЙ	Mg 24,305±1 МАГНИЙ	Al 26,98154±1 АЛЮМИНИЙ	Si 28,0855±3 КРЕМНИЙ	P 30,97376±1 ФОСФОР	S 32,066±6 СЕРА	Cl 35,453±1 ХЛОР	Ar 39,948±1 АРГОН	О		АТОМНЫЙ НОМЕР		АТОМНАЯ МАССА				
4	K 39,09834±1 КАЛИЙ	Ca 40,078±4 КАЛЬЦИЙ	Sc 44,95591±1 СКАНДИЙ	Ti 47,88±3 ТИТАН	V 50,9415±1 ВАНАДИЙ	Cr 51,9961±6 ХРОМ	Mn 54,9380±1 МАРГАНЕЦ	Fe 55,847±3 ЖЕЛЕЗО	Co 58,9332±1 КОБАЛЬТ	Ni 58,69±1 НИКЕЛЬ							
5	Cu 63,546±3 МЕДЬ	Zn 65,39±2 ЦИНК	Ga 69,723±4 ГАЛЛИЙ	Ge 72,59±3 ГЕРМАНИЙ	As 74,9216±1 МЫШЬЯК	Se 78,96±3 СЕЛЕН	Br 79,904±1 БРОМ	Kr 83,80±1 КРИПТОН									
6	Cs 132,9054±1 ЦЕЗИЙ	Ba 137,33±1 БАРИЙ	La 138,9055±3 ЛАНТАН	Ce 140,9076±3 ЦЕЗИЙ	Ta 180,85±3 ТАНТАЛ	W 183,85±3 ВОЛЬФРАМ	Re 186,207±1 РЕНИЙ	Os 190,23±1 ОСМИЙ	Ir 192,22±2 ИРИДИЙ	Pt 195,084±3 ПЛАТИНА							
7	Au 196,9665±1 ЗОЛОТО	Hg 200,59±3 РУТУТЬ	Tl 204,383±1 ТАЛЛИЙ	Pb 207,2±1 СВИНЕЦ	Bi 208,9804±1 ВИСМУТ	Po 208,9824 ПОЛОНИЙ	At 209,9871 АСТАТ	Rn 222,0176 РАДОН									
8	Fr 223,0197 ФРАНЦИЙ	Ra 226,0254 РАДИЙ	Ac** 227,0278 АКТИНИЙ	[261] РЕЗЕРФОРДИЙ	[262] ДУБНИЙ	[263] СИБОРГИЙ	[262] БОРИЙ	[265] ХАССИЙ	[266] МЕТТЕРИЙ								
<p>■ s-элементы ■ p-элементы ■ d-элементы ■ f-элементы</p>																	
<p>• ЛАНТАНОИДЫ</p>																	
Ce 140,12±1 ЦЕРИЙ	Pr 140,9077±1 ПРАЗЕОДИМ	Nd 144,24±3 НЕОДИМ	Pm 144,9129 ПРОМЕТИЙ	Sm 150,36±3 САМАРИЙ	Eu 151,96±1 ЕВРОПИЙ	Gd 157,25±3 ГАДОЛИНИЙ	Tb 158,9254±1 ТЕРБИЙ	Dy 162,50±3 ДИСПРОЗИЙ	Ho 164,9304±1 ГОЛЬМИЙ	Er 167,26±3 ЭРБИЙ	Tm 168,9342±1 ТУЛИЙ	Yb 173,04±3 ИТТЕРБИЙ	Lu 174,967±1 ЛЮТЕЦИЙ				
<p>** АКТИНОИДЫ</p>																	
Th 232,0381±1 ТОРИЙ	Pa 231,0359 ПРОАКТИНИЙ	U 238,0289±1 УРАН	Np 237,0482 НЕПТУНИЙ	Pu 244,0642 ПЛУТОНИЙ	Am 243,0614 АМЕРИЦИЙ	Cm 247,0703 КЮРИЙ	Bk 247,0703 БЕРКЛИЙ	Cf 251,0796 КАЛИФОРНИЙ	Es 252,0828 ЭЙНШТЕЙНИЙ	Fm 257,0951 ФЕРМИЙ	Md 258,10 МЕНДЕЛЕВИЙ	No 259,1009 НОБЕЛИЙ	Lr 260,1053 ЛОРЕНЦИЙ				

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ