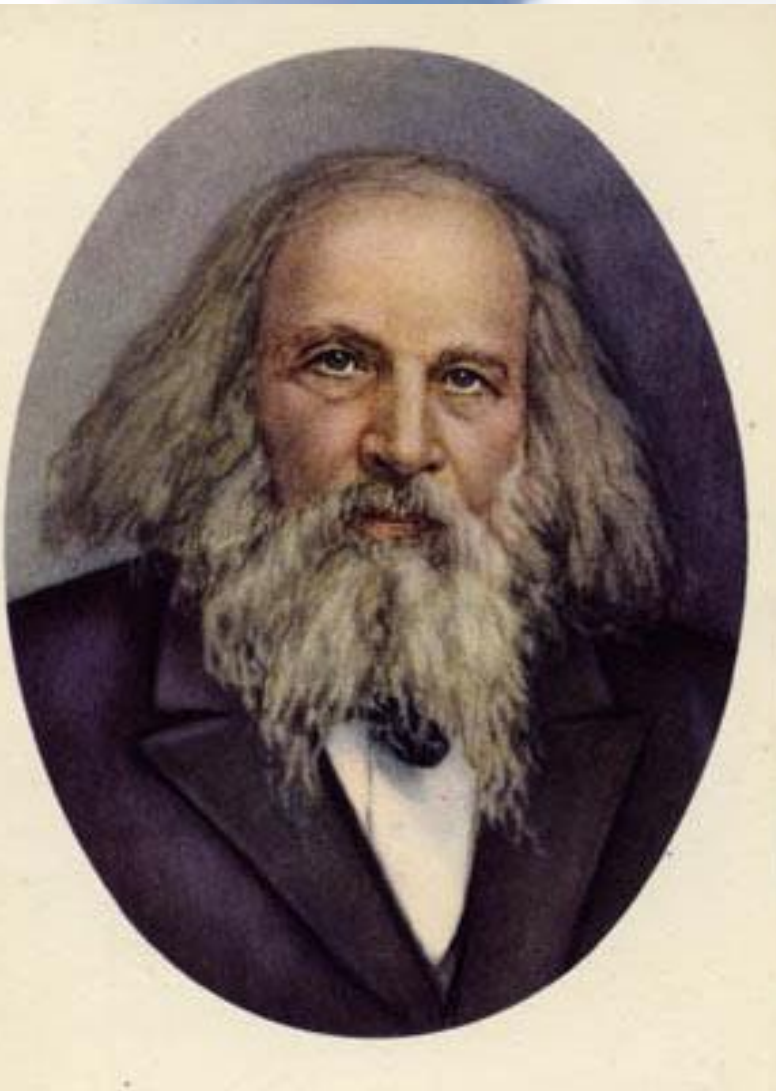


ЖИТТЯ Й ДІЯЛЬНІСТЬ Д. І. МЕНДЕЛЄЄВА

Виконала:
Студентка 13 групи
Коваль Світлана

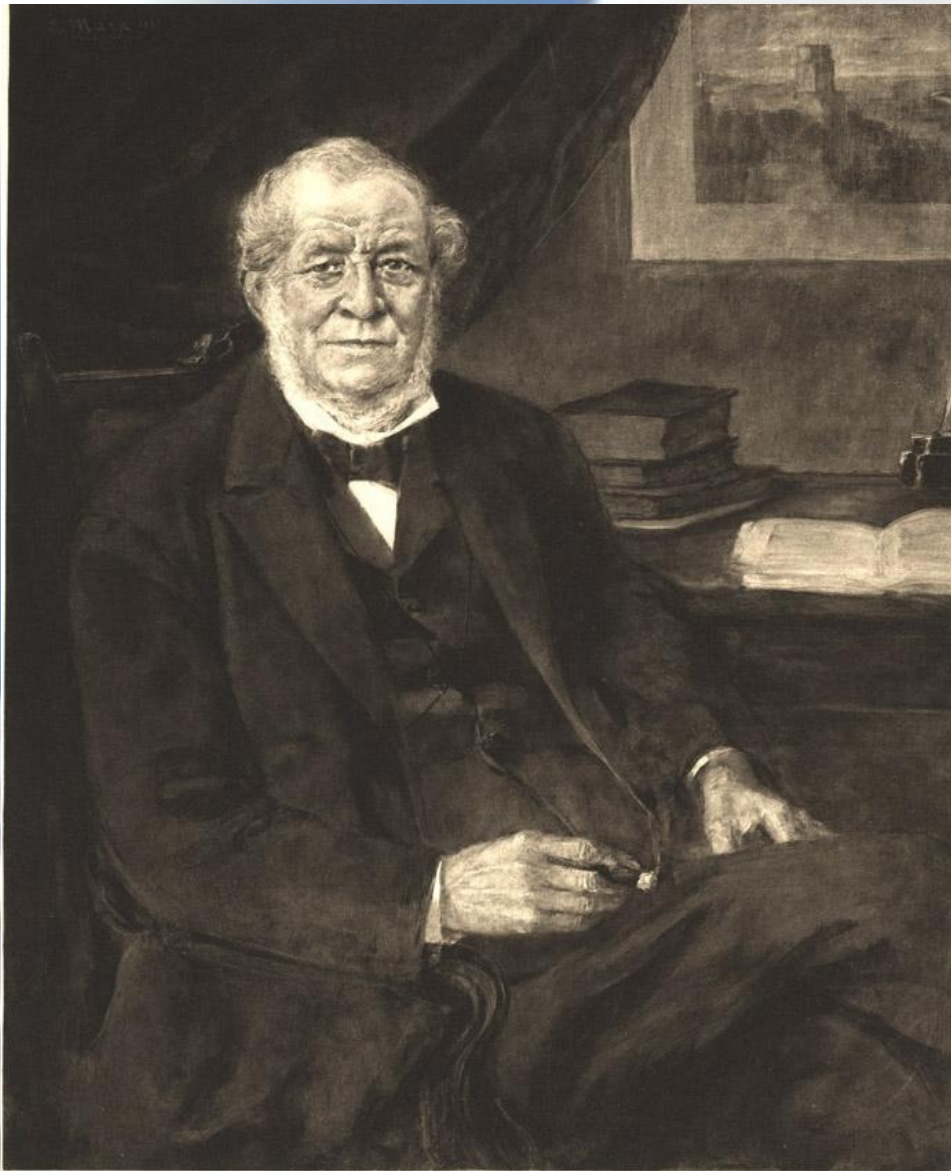
План роботи:

- Біографія Д. І. Менделєєва
- Наукова діяльність



Менделєєв Д.І.

**ДМИТРО ІВАНОВИЧ
МЕНДЕЛЄЄВ НАРОДИВСЯ
В 1834 Р. У М.
ТОБОЛЬСЬКУ. ПІСЛЯ
НАВЧАННЯ В
ТОБОЛЬСЬКІЙ ГІМНАЗІЇ
ВІН НАВЧАВСЯ У
ПЕТЕРБУРЗЬКОМУ
ПЕДАГОГІЧНОМУ
ІНСТИТУТІ, ЯКИЙ
ЗАКІНЧИВ ІЗ ЗОЛОТОЮ
МЕДАЛЛЮ. БУДУЧИ
СТУДЕНТОМ Д. І.
МЕНДЕЛЄЄВ ПОЧАВ
ЗАЙМАТИСЯ НАУКОВИМИ
ДОСЛІДЖЕННЯМИ.**

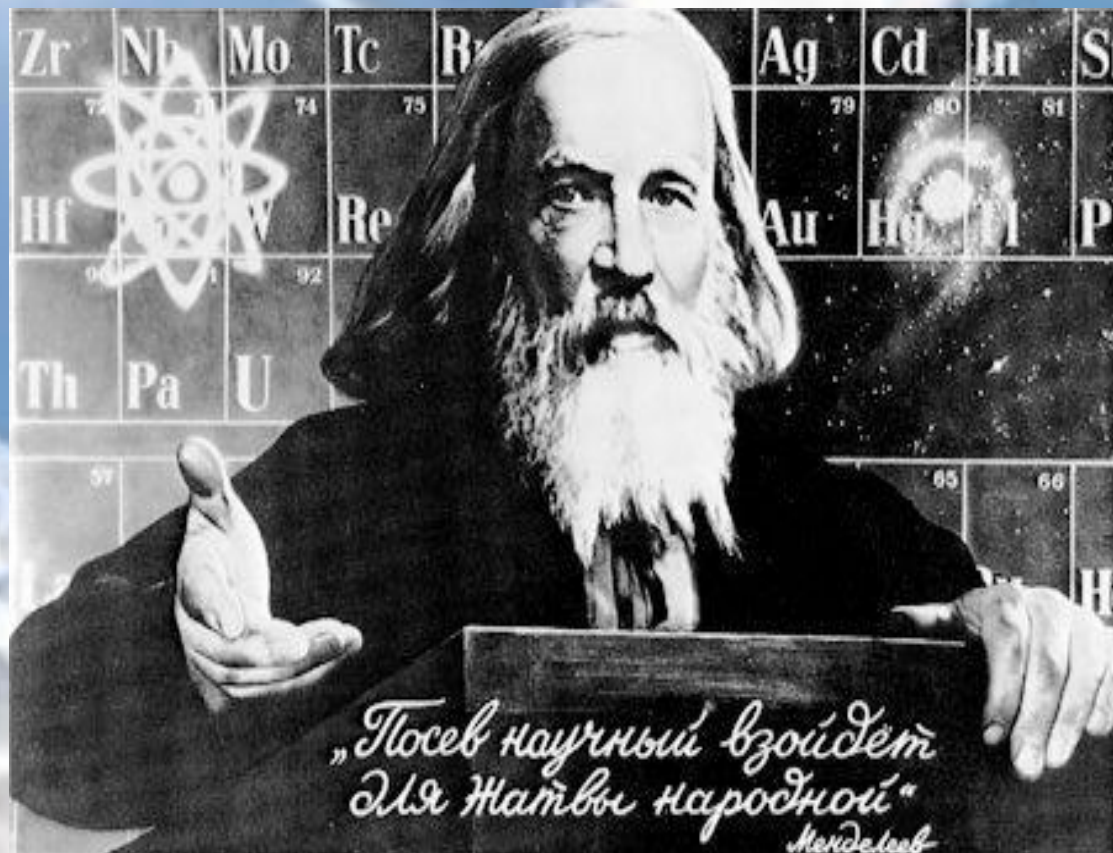


Після
навчання два
роки Д.І.
Менделєєв
провів за
кордоном в
лабораторії
відомого
хіміка
Роберта
Бунзена.

Роберт Бунзена



**В 1863 році
був обраний
професором
спочатку
Петербурзького
технологічного
інституту, а
згодом і
Петербурзького
університету.**



Менделєєв проводив дослідження в області хімічної природи розчинів, стану газів, теплоти згорання палива. Він цікавився різними проблемами сільського господарства, гірничорудною справою, питаннями металургії, працював над проблемою підземної газифікації палива, вивчав нафтову справу.

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																
		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 26,981	Si кремний 28,086	P фосфор 30,974	S сера 32,064	Cl хлор 35,453									Ar аргон 39,948	
4	4	K калий 39,098	Ca кальций 40,078	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 58,69							Kr криптон 83,8
	5	Cu медь 63,546	Zn цинк 65,38	Ga галлий 69,723	Ge германий 72,63	As мышьяк 74,922	Se селен 78,96	Br бром 79,904										Xe ксенон 131,3
5	6	Rb рубидий 85,468	Sr стронций 87,62	Y иттрий 88,906	Zr цирконий 91,224	Nb ниобий 92,906	Mo молибден 95,94	Tc технеций 98,906	Ru рутений 101,07	Rh родий 102,905	Pd палладий 106,4							Ag серебро 107,868
	7	Cd кадмий 112,411	In индий 114,818	Sn олово 118,71	Sb сурьма 121,75	Te теллур 127,6	I йод 126,905											Cs цезий 132,905
6	8	Ba барий 137,327	La лантаноиды 138,905	Hf гафний 178,49	Ta тантал 180,948	W вольфрам 183,84	Re рений 186,207	Os осмий 190,23	Ir иридий 192,22	Pt платина 195,084								Cs цезий 132,905
	9	Au золото 196,967	Hg ртуть 200,59	Pb свинец 207,2	Bi висмут 208,98	Po полоний 209	At астат 210											
7	10	Fr франций 223	Ra радий 226	Ac актиноиды 227	Rf рифмений 261	Db дубний 262	Sg сигорий 263	Bh борий 264	Hn ганний 277	Mt меттений 273	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									
Летучие водородные соединения					RH ₄	RH ₃	H ₂ R	HR										
ЛАНТАНОИДЫ																		
		57 La лантан 138,905	58 Ce церий 140,12	59 Pr примений 140,908	60 Nd ниобий 144,24	61 Pm прометий 144,913	62 Sm самарий 150,36	63 Eu европий 151,964	64 Gd гадолиний 157,25	65 Tb тербий 158,925	66 Dy диспрозий 162,50	67 Ho гольмий 164,930	68 Er эрбий 167,259	69 Tm тморий 168,930	70 Yb ytterбий 173,04	71 Lu лютеций 174,967		
АКТИНОИДЫ																		
		89 Ac актиний 227	90 Th торий 232,038	91 Pa протактиний 231,036	92 U уран 238,029	93 Np нептуний 237,048	94 Pu плутоний 244	95 Am амерций 243	96 Cm курий 247	97 Bk берклий 247	98 Cf калфорний 251	99 Es эйнштейний 252	100 Fm фермий 257	101 Md мendelevium 258	102 No нобеллий 259	103 Lr лоуренсий 260		



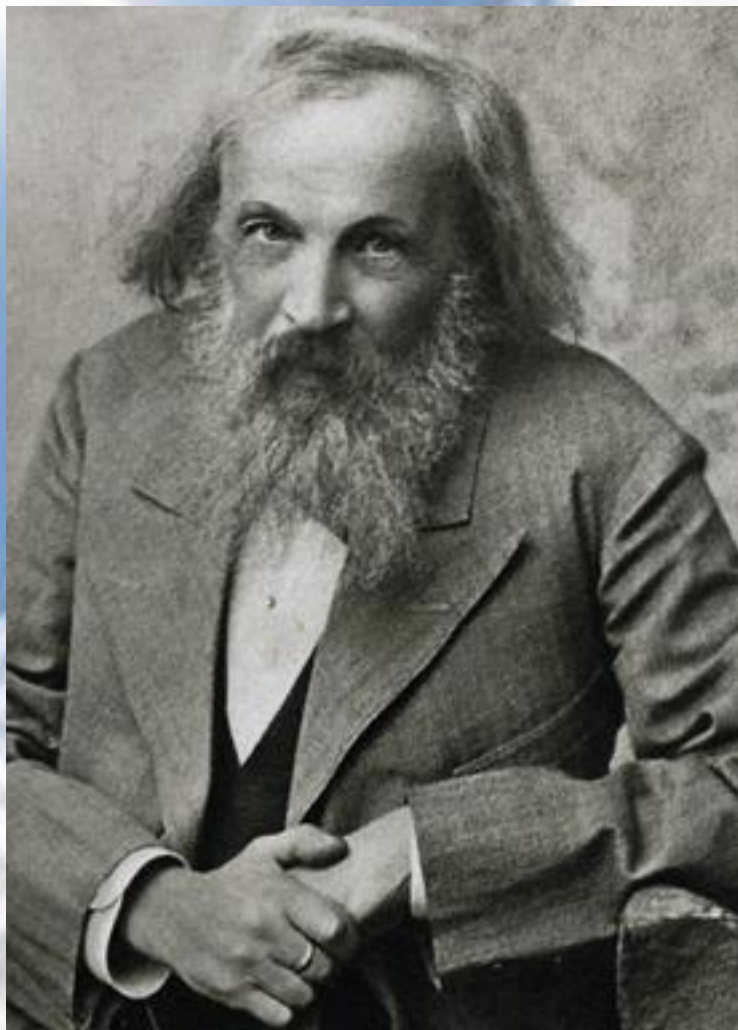
Д.И. Менделеев
1834-1907

Символ элемента: **Rb**
 Порядковый номер: **37**
 Название элемента: **РУБИДИЙ**
 Относительная атомная масса: **85,468**

- РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО СЛОЯМ
- 2-элементы (розовые)
 - p-элементы (желтые)
 - d-элементы (синие)
 - f-элементы (зеленые)

Найбільшим вагоном результатом творчої діяльності, що принесла Д. І. Менделєєву всесвітню славу, було відкриття в 1869 році Періодичного закону і Періодичної системи хімічних елементів.

**Відкриття періодичного закону і створення
Періодичної системи хімічних елементів —
найбільше досягнення науки 19 століття.
Експериментальне підтвердження змінених
Д. І. Менделєєвим відносних атомних мас,
відкриття елементів з передбаченими їм
властивостями, розташування відкритих
інертних газів в періодичній системі
призвели до загального визнання
періодичного закону.**



Д.І. Менделєєв
написав близько **500**
статей з хімії, фізики,
техніки, економіки,
геодезії. Організував і
був директором
першої російської
палати мір і вагів,
уклав початок
сучасної метрології.

Винайшов загальне рівняння стану ідеального газу, узагальнив рівняння Клапейрона (рівняння Клапейрона-Менделєєва).



Бенуа Поль Еміль
Клапейрон

$$pV_{id} = \frac{m}{\mu} RT$$

рівняння Клапейрона-
Менделєєва

Менделєєв прожив 73 роки. За свої досягнення був обраний членом 90 закордонних академій наук і почесним доктором багатьох університетів. На його честь названо 101-й хімічний елемент (Менделевій).



Дякую за
увагу! 😊

