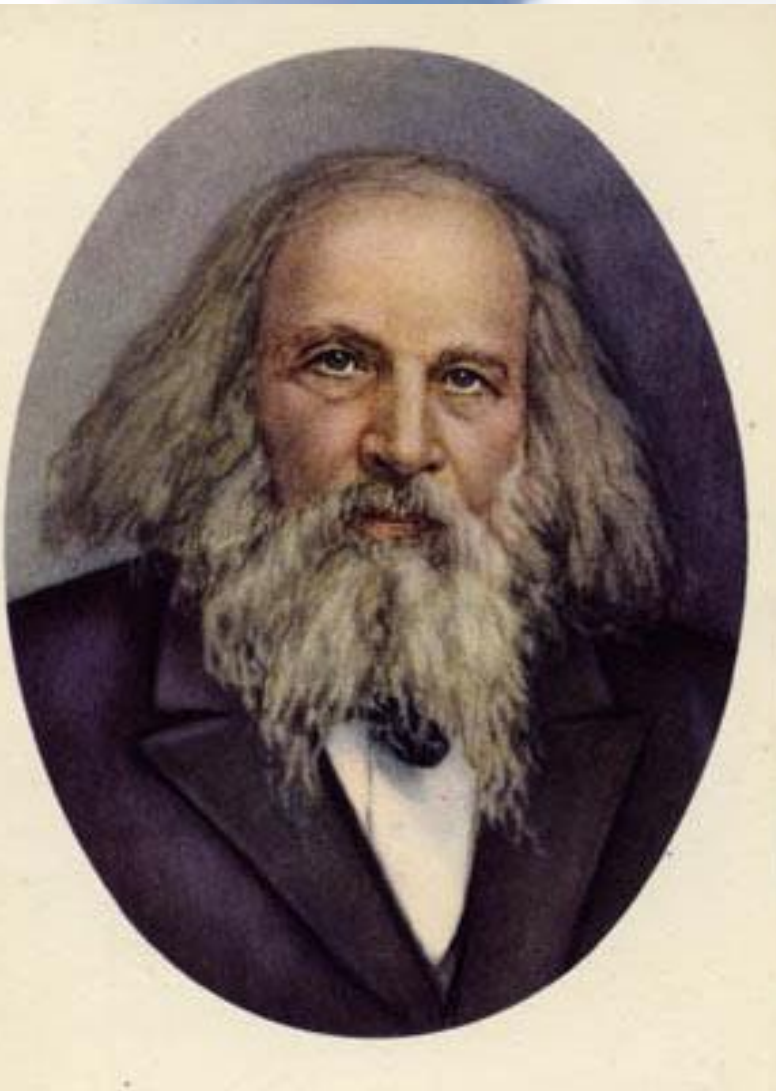


# ЖИТТЯ Й ДІЯЛЬНІСТЬ Д. І. МЕНДЕЛЄЄВА

Виконала:  
Студентка 13 групи  
Коваль Світлана

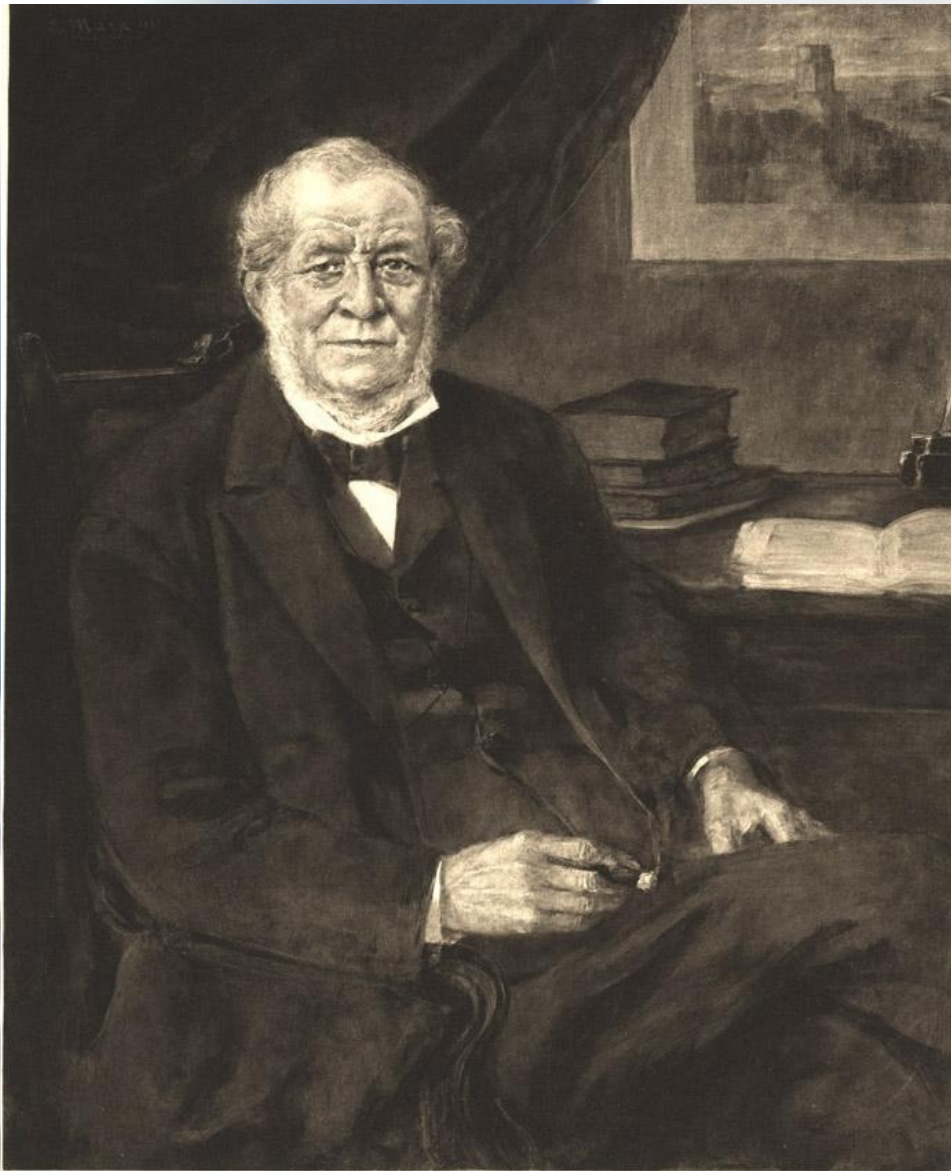
# План роботи:

- 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.**

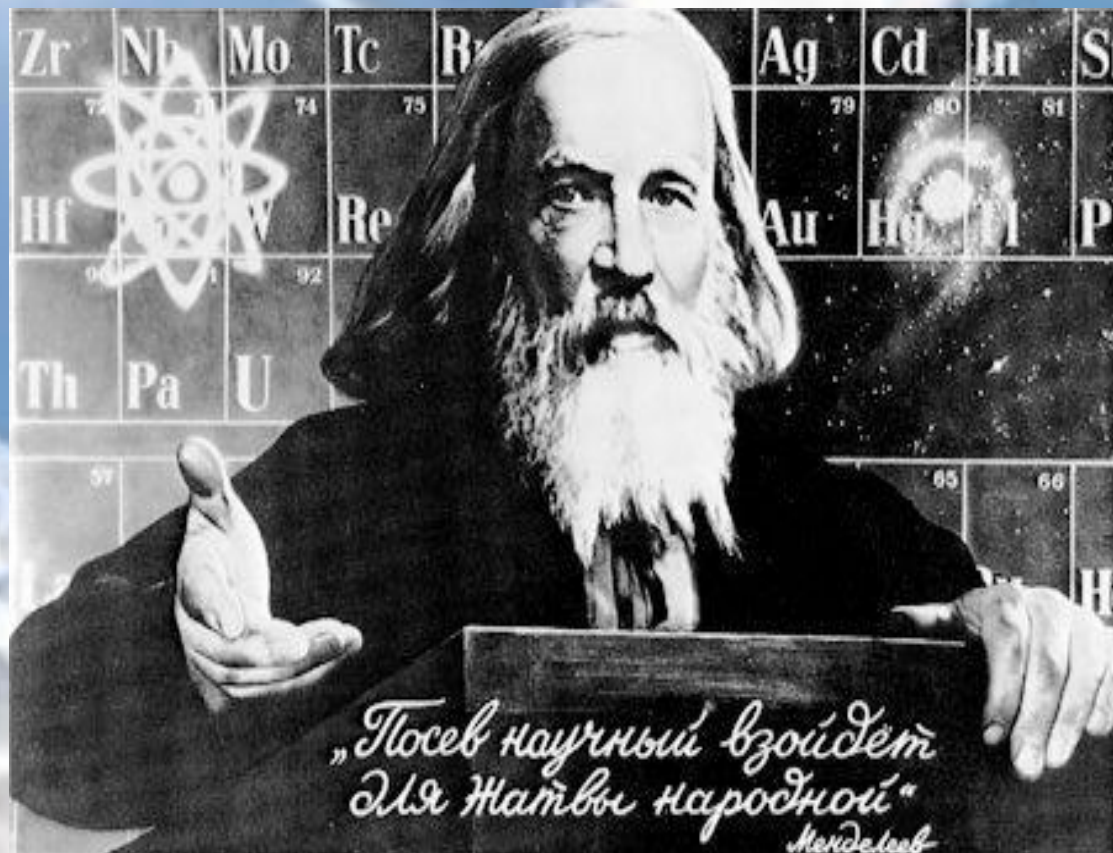


Після  
навчання два  
роки Д.І.  
Менделєєв  
провів за  
кордоном в  
лабораторії  
відомого  
хіміка  
Роберта  
Бунзена.

**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	<b>H</b> водород 1,008															<b>He</b> гелий 4,003	
2	2	<b>Li</b> литий 6,941	<b>Be</b> бериллий 9,012	<b>B</b> бор 10,811	<b>C</b> углерод 12,011	<b>N</b> азот 14,007	<b>O</b> кислород 15,999	<b>F</b> фтор 18,998									<b>Ne</b> неон 20,179	
3	3	<b>Na</b> натрий 22,989	<b>Mg</b> магний 24,304	<b>Al</b> алюминий 26,981	<b>Si</b> кремний 28,086	<b>P</b> фосфор 30,974	<b>S</b> сера 32,064	<b>Cl</b> хлор 35,453									<b>Ar</b> аргон 39,948	
4	4	<b>K</b> калий 39,098	<b>Ca</b> кальций 40,078	<b>Sc</b> скандий 44,956	<b>Ti</b> титан 47,88	<b>V</b> ванадий 50,942	<b>Cr</b> хром 51,996	<b>Mn</b> марганец 54,938	<b>Fe</b> железо 55,845	<b>Co</b> кобальт 58,933	<b>Ni</b> никель 58,69							<b>Kr</b> криптон 83,8
	5	<b>Cu</b> медь 63,546	<b>Zn</b> цинк 65,38	<b>Ga</b> галлий 69,723	<b>Ge</b> германий 72,63	<b>As</b> мышьяк 74,922	<b>Se</b> селен 78,96	<b>Br</b> бром 79,904										<b>Xe</b> ксенон 131,3
5	6	<b>Rb</b> рубидий 85,468	<b>Sr</b> стронций 87,62	<b>Y</b> иттрий 88,906	<b>Zr</b> цирконий 91,224	<b>Nb</b> ниобий 92,906	<b>Mo</b> молибден 95,94	<b>Tc</b> технеций 98,906	<b>Ru</b> рутений 101,07	<b>Rh</b> родий 102,905	<b>Pd</b> палладий 106,4							<b>Xe</b> ксенон 131,3
	7	<b>Ag</b> серебро 107,868	<b>Cd</b> кадмий 112,411	<b>In</b> индий 114,818	<b>Sn</b> олово 118,71	<b>Sb</b> сурьма 121,757	<b>Te</b> теллур 127,6	<b>I</b> йод 126,905										<b>Xe</b> ксенон 131,3
6	8	<b>Cs</b> цезий 132,905	<b>Ba</b> барий 137,327	<b>La</b> лантаноиды 138,905	<b>Hf</b> гафний 178,49	<b>Ta</b> тантал 180,948	<b>W</b> вольфрам 183,84	<b>Re</b> рений 186,207	<b>Os</b> осмий 190,23	<b>Ir</b> иридий 192,22	<b>Pt</b> платина 195,084							<b>Rn</b> радон 222
	9	<b>Au</b> золото 196,967	<b>Hg</b> ртуть 200,59	<b>Pb</b> свинец 207,2	<b>Pb</b> свинец 207,2	<b>Bi</b> висмут 208,98	<b>Po</b> полоний 209	<b>At</b> астат 210										<b>Rn</b> радон 222
7	10	<b>Fr</b> франций 223	<b>Ra</b> радий 226	<b>Ac</b> актиноиды 227	<b>Rf</b> рифмий 261	<b>Db</b> дубний 262	<b>Sg</b> сигорий 263	<b>Bh</b> борий 264	<b>Hn</b> ганний 277	<b>Mt</b> миттерний 278	<b>110</b>							
Высшие оксиды		R <sub>2</sub> O	RO	R <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	RO <sub>2</sub>	R <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	RO <sub>3</sub>	R <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	RO <sub>4</sub>									
Летучие водородные соединения					RH <sub>4</sub>	RH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> R	HR										
<b>ЛАНТАНОИДЫ</b>																		
		<b>57 La</b> лантан 138,905	<b>58 Ce</b> церий 140,12	<b>59 Pr</b> прометий 140,908	<b>60 Nd</b> неодим 144,24	<b>61 Pm</b> прометий 144,913	<b>62 Sm</b> самарий 150,36	<b>63 Eu</b> европий 151,964	<b>64 Gd</b> гадолиний 157,25	<b>65 Tb</b> тербий 158,925	<b>66 Dy</b> диспрозий 162,50	<b>67 Ho</b> гольмий 164,930	<b>68 Er</b> эрбий 167,259	<b>69 Tm</b> тморий 168,930	<b>70 Yb</b> ytterбий 173,04	<b>71 Lu</b> лютеций 174,967		
<b>АКТИНОИДЫ</b>																		
		<b>89 Ac</b> актиний 227	<b>90 Th</b> торий 232,038	<b>91 Pa</b> протактиний 231,036	<b>92 U</b> уран 238,029	<b>93 Np</b> нептуний 237,048	<b>94 Pu</b> плутоний 244,064	<b>95 Am</b> амерций 243,061	<b>96 Cm</b> курий 247,07	<b>97 Bk</b> берклий 247,07	<b>98 Cf</b> кальфорний 251,08	<b>99 Es</b> эйнштейний 252,083	<b>100 Fm</b> фермий 257,10	<b>101 Md</b> мendelevium 258,10	<b>102 No</b> нобелий 259,10	<b>103 Lr</b> лоренций 260,10		



Д.И. Менделеев  
1834-1907

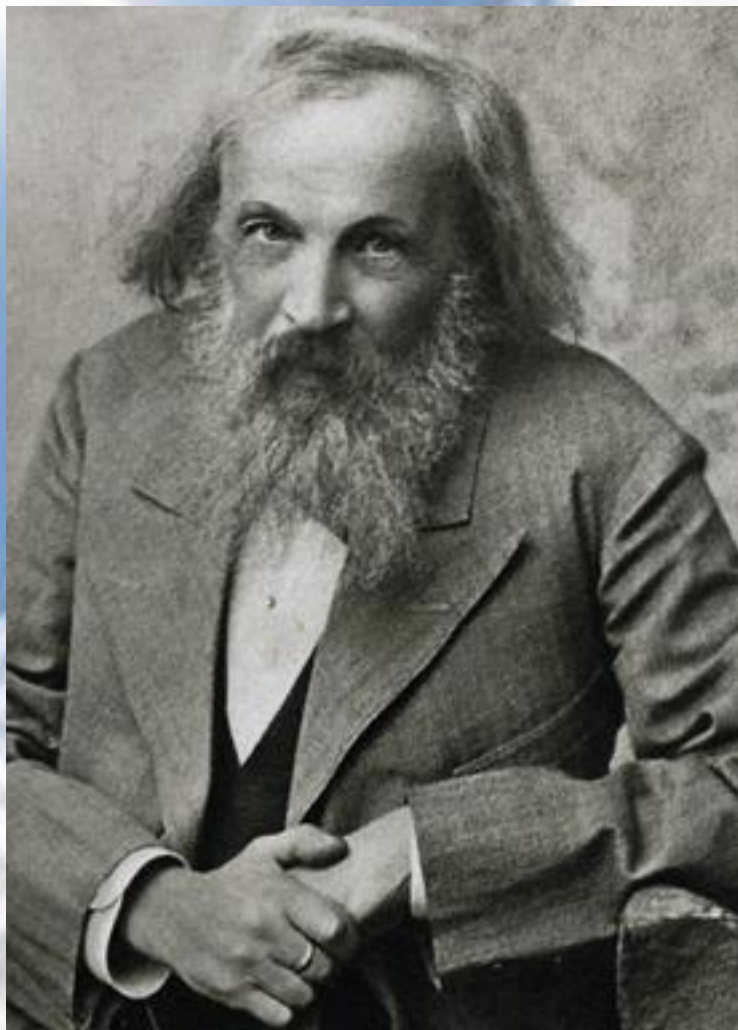
Символ элемента: **Rb**  
 Порядковый номер: **37**  
 Название элемента: **РУБИДИЙ**  
 Относительная атомная масса: **85,468**

- РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО СЛОЯМ
- s-элементы
  - p-элементы
  - d-элементы
  - f-элементы

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! 😊

