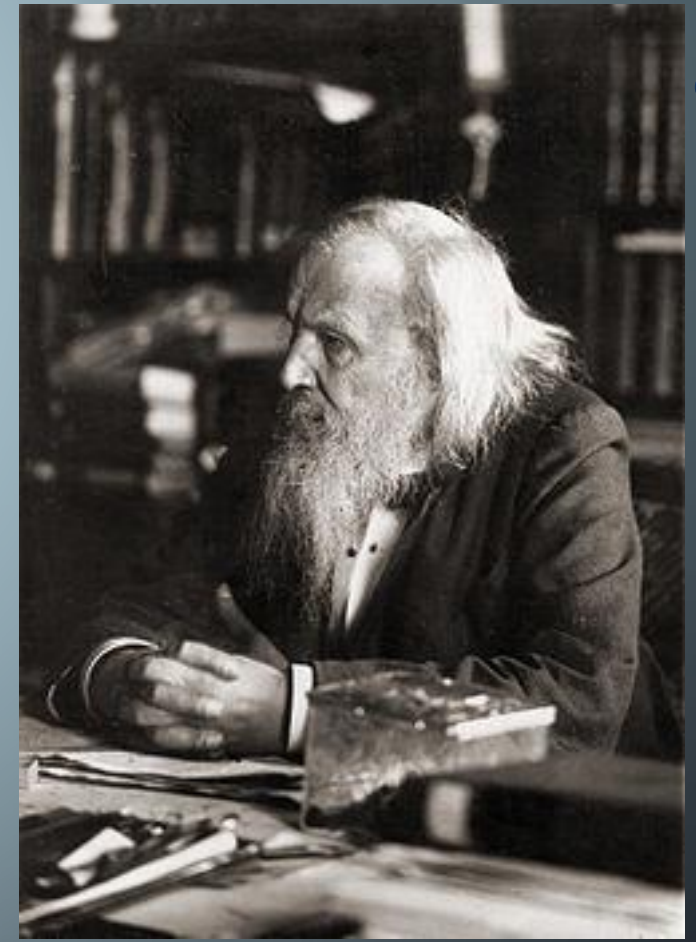


A decorative background featuring a blue-to-white gradient. On the left and right sides, there are stylized circuit board traces in dark blue, with small circles representing components or nodes. The main text is centered in white.

# БІОГРАФІЯ МЕНДЕЛЄЄВА ДМИТРА ІВАНОВИЧА

ВИКОНАЛИ УЧНІ 8-Д КЛАСУ:  
БЛИЗНЮК АРСЕН  
РІЖОК МАКСИМ  
НАУМКО НАЗАР

Народився Дмитро Іванович Менделєєв 8 лютого 1834 року у м. Тобольську. Батько Іван Павлович Менделєєв був директором місцевої гімназії. У школі Дмитро навчався погано, мав погані оцінки. Із 1850р. Навчався на фізико-математичному факультеті Петербурзького педагогічного інституту. На першому курсі він примудрився з усіх предметів, крім математики, отримати незадовільні оцінки. Йому довелося повторити роки навчання. На старших курсах справа пішла по-іншому - середньорічний бал Менделєєва дорівнював чотирьом із половиною (з п'яти можливих). Невдовзі викладачі відзначили його виняткові здібності. У студентські роки Менделєєв почав писати стислі огляди успіхів в науці, за які отримував невеликі гонорари - єдині його доходи. У 1855 році закінчив інститут із золотою медаллю. Відтак його було направлено учителем гімназії спочатку до Сімферополя, а потім до Одеси.



- У 1861 році Менделєєв написав перший у Російській імперії підручник з органічної хімії.
- Навесні 1862 року підручник було визнано гідним Демидівської премії.

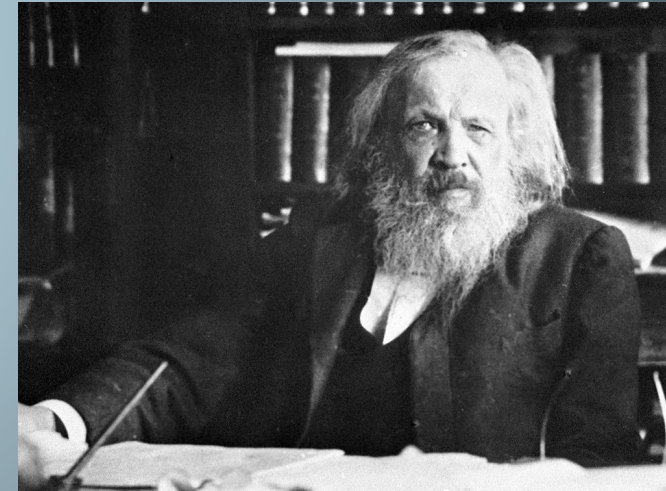


Дмитро Іванович був одружений двічі. У 1862 році вступив у шлюб з Феозвой Микитівною Лещевой, землячкою Тобольська (падчеркою знаменитого автора «Конька-Горбунка» Петра Павловича Єршова). Дружина (Физа, назване ім'я) була старша за нього на 6 років. У цьому шлюбі народилися троє дітей: дочка Марія (1863) - вона померла в дитинстві, син Володя (1865-1898) та дочка Ольга (1868-1950).

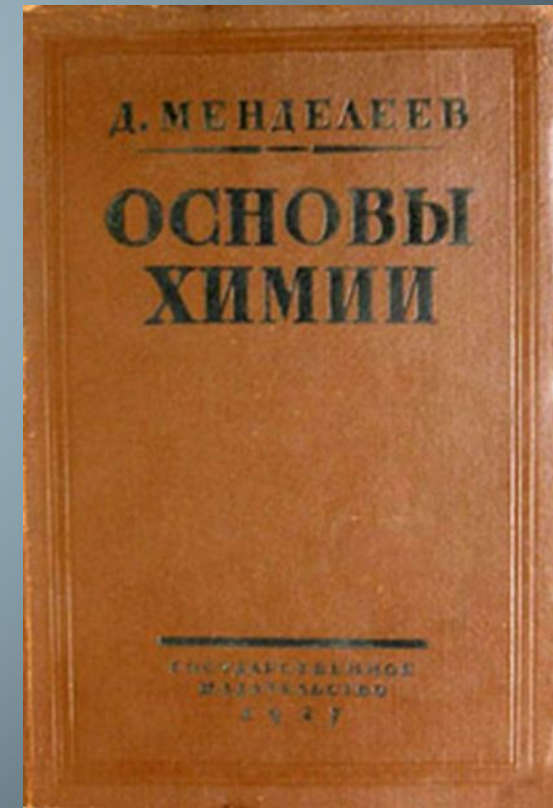
В кінці 1876 р 42-річний Дмитро Менделєєв знайомиться і пристрасно закохується в 16-річну Анну Іванівну Попову (1860-1942), дочка донського козака з Урюпінська. У другому шлюбі у Д. І. Менделєєва народилося четверо дітей: Любов (1881-1939), Іван (1883-1936) і близнюки Марія та Василь. На початку ХХІ століття з нащадків Менделєєва був живий лише

Олександр Каменський, онук його дочки Марії він помер від наслідків алкоголізму, не залишивши нащадків

- У 1863 році Менделєєв отримав місце професора в Петербурзькому технологічному інституті.
- У 1865 році захистив докторську дисертацію за темою «Про сполуки спирту з водою»
- У 1867 році перейшов до Петербурзького університету на посаду професора хімії, де читав лекції з неорганічної хімії



- Однак, на його думку, ні в Росії, ні за кордоном не було курсу загальної хімії, який можна було б порекомендувати студентам. Дмитро Іванович вирішив написати його сам.
- Ця праця одержала назву «Основи хімії», і виходила протягом декількох років окремими випусками. Працюючи над другим випуском, Менделєєв зіштовхнувся зі складнощами, пов'язаними з послідовністю викладу матеріалу. Спочатку він хотів згрупувати всі описані ним елементи за валентностями, але потім обрав інший метод і об'єднав їх в окремі групи, виходячи з подібності властивостей і атомної ваги.



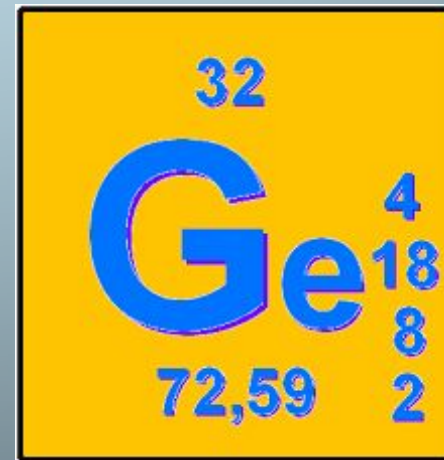
ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ

периоды	ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ													
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII			0			
1	I	H <sup>1</sup> Водород 1,008													He <sup>2</sup> Гелий 4,003
2	II	Li <sup>3</sup> Литий 6,940	Be <sup>4</sup> Бериллий 9,02	B <sup>5</sup> Бор 10,82	C <sup>6</sup> Углерод 12,010	N <sup>7</sup> Азот 14,008	O <sup>8</sup> Кислород 16,000	F <sup>9</sup> Фтор 19,00							Ne <sup>10</sup> Неон 20,183
3	III	Na <sup>11</sup> Натрий 22,997	Mg <sup>12</sup> Магний 24,32	Al <sup>13</sup> Алюминий 26,97	Si <sup>14</sup> Кремний 28,06	P <sup>15</sup> Фосфор 30,98	S <sup>16</sup> Сера 32,06	Cl <sup>17</sup> Хлор 35,453							Ar <sup>18</sup> Аргон 39,944
4	IV	K <sup>19</sup> Калий 39,096	Ca <sup>20</sup> Кальций 40,08	Sc <sup>21</sup> Скандий 45,10	Ti <sup>22</sup> Титан 47,90	V <sup>23</sup> Ванадий 50,95	Cr <sup>24</sup> Хром 52,01	Mn <sup>25</sup> Марганец 54,93	Fe <sup>26</sup> Железо 55,85	Co <sup>27</sup> Кобальт 58,94	Ni <sup>28</sup> Никель 58,69				
	V	Cu <sup>29</sup> Медь 63,57	Zn <sup>30</sup> Цинк 65,38	Ga <sup>31</sup> Галлий 69,72	Ge <sup>32</sup> Германий 72,60	As <sup>33</sup> Мышьяк 74,91	Se <sup>34</sup> Селен 78,96	Br <sup>35</sup> Бром 79,916							Kr <sup>36</sup> Криптон 83,7
5	VI	Rb <sup>37</sup> Рубидий 85,48	Sr <sup>38</sup> Стронций 87,63	Y <sup>39</sup> Иттрий 88,92	Zr <sup>40</sup> Цирконий 91,22	Nb <sup>41</sup> Ниобий 92,91	Mo <sup>42</sup> Молибден 95,95	Ma <sup>43</sup> Мазурий -	Ru <sup>44</sup> Рутений 101,7	Rh <sup>45</sup> Родий 102,91	Pd <sup>46</sup> Палладий 106,7				
	VII	Ag <sup>47</sup> Серебро 107,88	Cd <sup>48</sup> Кадмий 112,41	In <sup>49</sup> Индий 114,76	Sn <sup>50</sup> Олово 118,70	Sb <sup>51</sup> Сурьма 121,76	Te <sup>52</sup> Теллур 127,61	J <sup>53</sup> Иод 126,92							Xe <sup>54</sup> Ксенон 131,3
6	VIII	Cs <sup>55</sup> Цезий 132,91	Ba <sup>56</sup> Барий 137,36	La <sup>57*</sup> Лантан 138,92	Hf <sup>72</sup> Гафний 178,6	Ta <sup>73</sup> Тантал 180,88	W <sup>74</sup> Вольфрам 183,92	Re <sup>75</sup> Рений 186,31	Os <sup>76</sup> Осмий 190,2	Ir <sup>77</sup> Иридий 193,1	Pt <sup>78</sup> Платина 195,23				
	IX	Au <sup>79</sup> Золото 197,2	Hg <sup>80</sup> Ртуть 200,61	Tl <sup>81</sup> Таллий 204,39	Pb <sup>82</sup> Свинец 207,21	Bi <sup>83</sup> Висмут 209,00	Po <sup>84</sup> Полоний (210)	-							Rn <sup>86</sup> Радон 222
7	X	-	Ra <sup>88</sup> Радий 226,05	Ac <sup>89</sup> Актиний (227)	Th <sup>90</sup> Торий 232,12	Pa <sup>91</sup> Протактиний 231	U <sup>92</sup> Уран 238,07								
▲ ЛАНТАНИДЫ 58-71															
		Ce <sup>58</sup> Церий 140,13	Pr <sup>59</sup> Прозеодим 140,92	Nd <sup>60</sup> Неодим 144,27	- <sup>61</sup>	Sm <sup>62</sup> Самарий 150,43	Eu <sup>63</sup> Европий 152,0	Gd <sup>64</sup> Гадолиний 156,9							
		Tb <sup>65</sup> Тербий 159,2	Dy <sup>66</sup> Диспрозий 162,46	Ho <sup>67</sup> Гольмий 163,5	Er <sup>68</sup> Эрбий 167,2	Tm <sup>69</sup> Туллий 168,4	Yb <sup>70</sup> Иттербий 173,04	Sr <sup>71</sup> Иттербий 174,97							

Перший варіант періодичної таблиці досить сильно відрізнявся від звичайної таблиці. Кілька елементів, як потім виявилось, були не на своїх місцях. Однак це було виправлено. Незбіжність у своєму періодичному ряді Менделєєв пояснив тим що науці відомі ще не всі хімічні елементи. Йому було лише 35 років.

СТАВЛЕННЯ ДО ПЕРІОДИЧНОГО ЗАКОНУ ЗМІНИЛОСЯ ТІЛЬКИ В 1875 РОЦІ, КОЛИ БУВ ВІДКРИТИЙ ЕЛЕМЕНТ ГАЛІЙ, ВЛАСТИВОСТІ ЯКОГО ЗБІГАЛИСЯ З ПРОГНОЗАМИ МЕНДЕЛЄЄВА.

НОВИМ  
ТРІУМФОМ  
МЕНДЕЛЄЄВА  
СТАЛО  
ВІДКРИТТЯ В  
1879 РОЦІ  
СКАНДІЮ



А В 1886 РОЦІ  
ВІДКРИТТЯ  
ГЕРМАНІЮ.



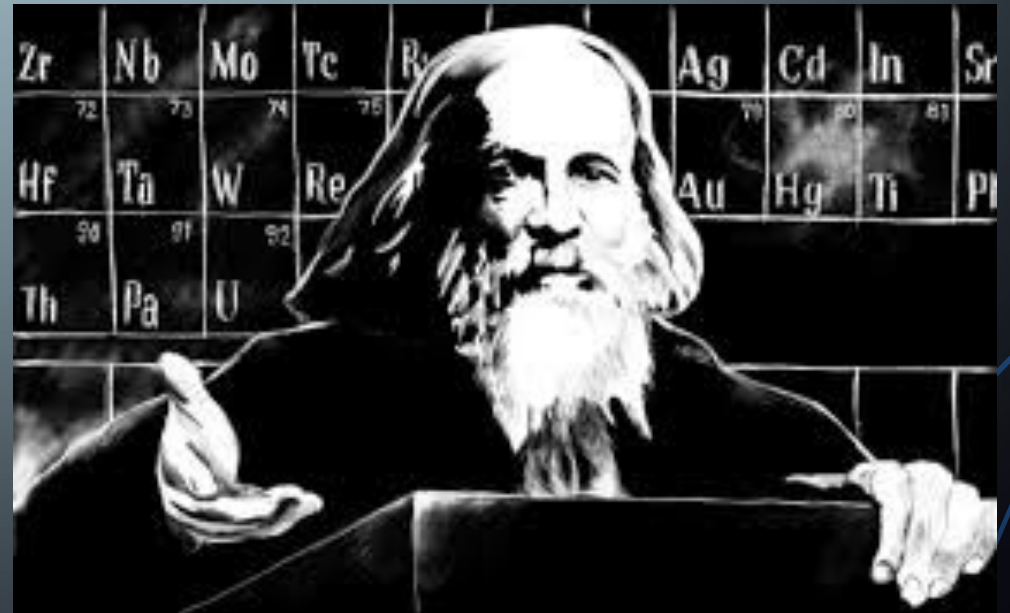


У 1890 р. Менделєєв покинув Петербурзький університет при наступних обставинах. Студентські безлади, що виникли весною цього року, привели до написання на студентських зібраннях петиції на ім'я міністра народної освіти, в якій містилися виключно побажання академічного характеру.

На прохання студентів Менделєєв погодився передати цю петицію міністру, узявши раніше з них слово припинити безлади. Міністр відмовився розглянути петицію, і безлади почались знову. Це примусило Менделєєва подати прохання про відставку. Прохання колег не змогли примусити Менделєєва змінити ухвалене їм рішення.

Студенти, яким він викладав, дуже любили свого прославленого професора, але при цьому говорили, що складати іспити йому було нелегко. Він не робив поблажок нікому, не виносив погано підготовлених відповідей і був нетерпимий до недбайливих студентів. Багато учнів Менделєєва стали видатними діячами, професорами.

Його повна наукова і літературна спадщина величезна і містить 431 роботу. Праці Менделєєва отримали широке міжнародне визнання. Він був обраний членом багатьох академій наук, іноземних наукових товариств. Тільки Російська Академія наук на виборах 1880 р. забалотувала його через внутрішні інтриги.





Улюбленим заняттям на дозвіллі в Менделєєва протягом багатьох літ було виготовлення валіз і рамок для портретів. Припаси для цих робіт він закуповував у Гостиному дворі. Один раз, вибираючи потрібний товар, Менделєєв почув за спиною питання одного з покупців:

- "Хто цей поважний пан?"

- "Таких людей знати треба, - з повагою в голосі відповів прикажчик. - Це майстер чемоданних справ Менделєєв".

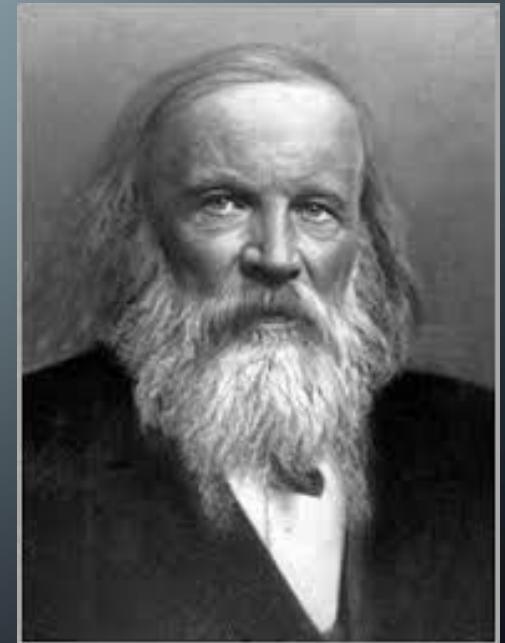


Помер Дмитро Іванович Менделєєв у лютому 1907 року в Петербурзі від запалення легень. Похований на Волковском цвинтарі.

Ім'ям Менделєєва названий 101-й хімічний елемент, кратер на зворотній стороні Місяця, підводний гірський хребет.



**Висновок:** Дмитро Іванович Менделєєв прожив довге життя , та зробив багато наукових відкриттів та досліджень. Ім'я Менделєєва відоме у цілому світі. Він автор фундаментальних досліджень по хімії, хімічній технології, фізиці, метрології, повітроплаванню, сільському господарству, економіці, народній освіті й ін.



The background features a dark blue gradient with decorative circuit-like patterns in the corners. These patterns consist of thin blue lines forming various shapes, including circles and straight segments, resembling a printed circuit board or a network diagram.

Дякуємо за увагу