

# Отчет по экскурсии в усадьбу Менделеева



МУЗЕЙ-УСАДЬБА Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА  
"БОБЛОВО"  
Телефон: 8-495-340-11-11 / 340-11-12  
Адрес: Московская область, Истринский район, с/пос. Боблово, д. 1  
Музей-усадьба Д.И. Менделеева  
И. КОЛОДКИН, 2014

# "Боблово"



*D. Mendeleev*

**Dmitry Mendeleev**

**(1834 - 1907)**





**Родился в феврале 1834 г. в городе Тобольске, в семье директора местной гимназии.**

**Дмитрию Ивановичу Менделееву принадлежит заслуга открытия одного из основных законов естествознания — периодического закона химических элементов. В своём труде «Основы химии» он впервые обобщил и систематизировал огромное число разрозненных химических фактов и наблюдений, заложив фундамент здания современной химической науки.**

**Управление по делам культуры и искусства г. Клин  
Музей-усадьба Д. И. Менделеева «Боблово»**



**ДАТЫ ЖИЗНИ И ДЕЯТЕЛЬНОСТИ  
ДМИТРИЯ ИВАНОВИЧА МЕНДЕЛЕЕВА**

**Боблово  
2004**



1850—1855 — Обучение в Петербургском главном педагогическом институте. В этот период Менделеев живо интересуется лекциями известного химика А.А. Воскресенского. Написаны первые научные работы: "Анализ минерала ортит из Финляндии", студенческая диссертация "Изоморфизм в связи с другими отношениями кристаллической формы к составу".

1860—Менделеев принимает деятельное участие в первом международном съезде химиков в Карлсруэ.

1861 — Возвращение в Петербург. Чтение лекций по органической химии в университете, преподавание во 2-м кадетском корпусе, в корпусе инженеров путей сообщения, в Военно-инженерном училище и Военно-инженерной академии. В это период Менделеев составляет для студентов обширный курс "Органическая химия", удостоенный Демидовской премии. Выходят его работы по вопросам заводской, промышленной России.

1863—1864 — Избрание профессором Петербургского университета по кафедре технической химии и профессором Петербургского технологического института. Поездка в Баку для ознакомления с процессами переработки нефти.

1865 — 1 февраля (13 февраля) — защита докторской диссертации "О соединении спирта с водой", в которой Менделеев изложил свою теорию растворов. Приобретение имени Боблово. Начало сельскохозяйственных опытов в Боблове. Министерство народного просвещения утверждает Дмитрия Ивановича профессором Петербургского





1869 — 17 февраля (1 марта) — создание первого варианта таблицы Периодического закона. 6 (18) марта на заседании Русского физико-химического общества профессор Н.А. Меншуткин читает сообщение Д.И. Менделеева 'Опыт системы элементов, основанной на их атомном весе и химическом сродстве'.



1869—1871 — Выход в свет классического труда Менделеева 'Основы химии', построенного на основе Периодического закона.



1872—1878 — Менделеев проводит систематические исследования растворов и законов сжимаемости газов. Проявляет интерес к проблемам воздухоплавания и изучению высших слоев атмосферы. Выходят его труды 'Об упругости газов' и 'О барометрическом нивелировании и применении для него высотомера'. Дмитрий Иванович включается в борьбу со спиритизмом.



1875 — Блестящее подтверждение Периодического закона: французский учёный Лекок де Буабодран открывает новый элемент галлий, существование которого было предсказано Менделеевым.

1890 — Менделеев подает в отставку и покидает Петербургский университет в результате его конфликта с Министром народного просвещения.

1893 — Назначение управляющим Главной палаты мер и весов.

1907 — 20 января (2 февраля) — смерть Д.И. Менделеева

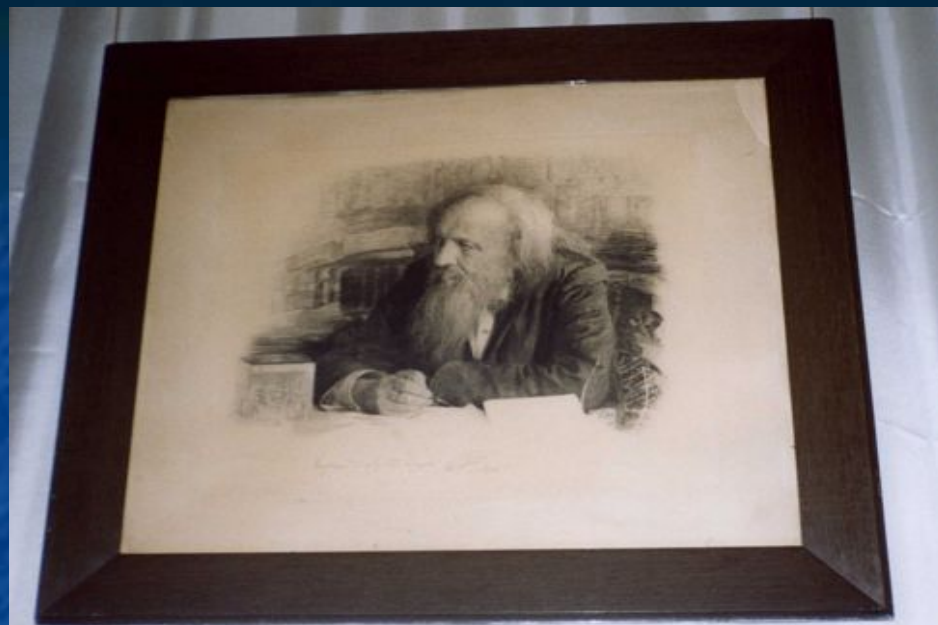
периоды	ряды	группы элементов														
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII							
I	1	<b>H</b> 1,00795 водород								<b>He</b> 4,002602 гелий						
II	2	<b>Li</b> 6,9412 литий	<b>Be</b> 9,01218 бериллий	<b>B</b> 10,812 бор	<b>C</b> 12,0108 углерод	<b>N</b> 14,0067 азот	<b>O</b> 15,9994 кислород	<b>F</b> 18,99840 фтор	<b>Ne</b> 20,179 неон							
III	3	<b>Na</b> 22,98977 натрий	<b>Mg</b> 24,305 магний	<b>Al</b> 26,98154 алюминий	<b>Si</b> 28,086 кремний	<b>P</b> 30,97376 фосфор	<b>S</b> 32,06 сера	<b>Cl</b> 35,453 хлор	<b>Ar</b> 39,948 аргон							
IV	4	<b>K</b> 39,0983 калий	<b>Ca</b> 40,08 кальций	<b>Sc</b> 44,9559 скандий	<b>Ti</b> 47,90 титан	<b>V</b> 50,9415 ванадий	<b>Cr</b> 51,996 хром	<b>Mn</b> 54,9380 марганец	<b>Fe</b> 55,847 железо	<b>Co</b> 58,9332 кобальт	<b>Ni</b> 58,70 никель	<b>Zn</b> 65,38 цинк				
		<b>Cu</b> 63,546 медь	<b>Zn</b> 65,38 цинк	<b>Ga</b> 69,72 галлий	<b>Ge</b> 72,59 германий	<b>As</b> 74,9216 мышьяк	<b>Se</b> 78,96 селен	<b>Br</b> 79,904 бром	<b>Kr</b> 83,80 криптон							
V	5	<b>Rb</b> 85,4678 рубидий	<b>Sr</b> 87,62 стронций	<b>Y</b> 88,9059 иттрий	<b>Zr</b> 91,22 цирконий	<b>Nb</b> 92,9064 ниобий	<b>Mo</b> 95,94 молибден	<b>Tc</b> 98,9062 технеций	<b>Ru</b> 101,07 рутений	<b>Rh</b> 102,9055 родий	<b>Pd</b> 106,4 палладий	<b>Ag</b> 107,868 серебро				
		<b>Ag</b> 107,868 серебро	<b>Cd</b> 112,41 кадмий	<b>In</b> 114,82 индий	<b>Sn</b> 118,69 олово	<b>Sb</b> 121,75 сурьма	<b>Te</b> 127,60 теллур	<b>I</b> 126,9045 йод	<b>Xe</b> 131,30 ксенон							
VI	6	<b>Cs</b> 132,9054 цезий	<b>Ba</b> 137,33 барий	<b>La</b> 138,9 лантан x	<b>Hf</b> 178,49 гафний	<b>Ta</b> 180,9479 тантал	<b>W</b> 183,85 вольфрам	<b>Re</b> 186,207 рений	<b>Os</b> 190,2 осмий	<b>Ir</b> 192,22 иридий	<b>Pt</b> 195,09 платина	<b>Au</b> 196,9665 золото				
		<b>Au</b> 196,9665 золото	<b>Hg</b> 200,59 ртуть	<b>Tl</b> 204,37 таллий	<b>Pb</b> 207,2 свинец	<b>Bi</b> 208,9 висмут	<b>Po</b> 209 полоний	<b>At</b> 210 астат	<b>Rn</b> 222 радон							
VII	7	<b>Fr</b> 223 франций	<b>Ra</b> 226,0 радий	<b>Ac</b> 227 актиний xx	<b>Rf</b> 261 резерфордий	<b>Db</b> 262 дубний	<b>Sg</b> 266 сигборлий	<b>Bh</b> 269 борий	<b>Hs</b> 269 хассий	<b>Mt</b> 268 мейтнерий	<b>Ds</b> 271 дармштадтий	<b>Cs</b> 132,9054 цезий				
		<b>Rg</b> 272 рентгений	285		289											
		<b>La</b> 138,9 лантан	<b>Ce</b> 140,1 церий	<b>Pr</b> 140,9 празеодим	<b>Nd</b> 144,2 неодим	<b>Pm</b> 145 прометий	<b>Sm</b> 150,4 самарий	<b>Eu</b> 151,9 европий	<b>Gd</b> 157,3 гадолиний	<b>Tb</b> 158,9 тербий	<b>Dy</b> 162,5 диспрозий	<b>Ho</b> 164,9 гольмий	<b>Er</b> 167,3 эрбий	<b>Tm</b> 168,9 тулий	<b>Yb</b> 173,0 иттербий	<b>Lu</b> 174,9 лютеций
		<b>Ac</b> 227 актиний	<b>Th</b> 232,0 торий	<b>Pa</b> 231,0 протактиний	<b>U</b> 238,0 уран	<b>Np</b> 237 нептуний	<b>Pu</b> 244 плутоний	<b>Am</b> 243 амерций	<b>Cm</b> 247 кюрий	<b>Bk</b> 247 берклий	<b>Cf</b> 251 калифорний	<b>Es</b> 252 эйнштейний	<b>Fm</b> 257 фермий	<b>Md</b> 258 менделевий	<b>No</b> 259 нобелий	<b>Lr</b> 262 лоуренсий







В середине 60-х годов XIX столетия небольшую усадьбу в Боблове приобрел Д. И. Менделеев, где он проводил летние месяцы вплоть до 1906 года. По проекту ученого заново был отстроен усадебный дом с лабораторией (в 1919 году дом сгорел), разбит миниатюрный парк с экзотическими растениями, на небольшом сельском поле проводились опыты по использованию химических удобрений.





Вспоминая о днях, проведенных в имени, жена Дмитрия Ивановича писала: 'В бобловской местности есть что-то цельное, законченное, как в произведении талантливого художника ...'. В Боблове у Менделеева бывали К. А. Тимирязев, А. С. Попов, А. И. Куинджи, И. И. Шишкин, для наблюдения за полетом ученого на воздушном шаре в 1887 году сюда приезжал И. Е. Репин. В музее хранятся документы и личные вещи Д. И. Менделеева и его семьи, коллекция предметов крестьянского быта, библиотека по истории Русского физико-химического общества.





*Д.И.Менделеев  
в мантии доктора прав  
Эдинбургского  
университета.  
Портрет работы И.Е.  
Репина*



*Д.И.Менделеев.  
Портрет работы  
Н.А.Ярошенко*



**Боблово**  
Август 2002 года



**Боблово**  
Октябрь 2002 года

