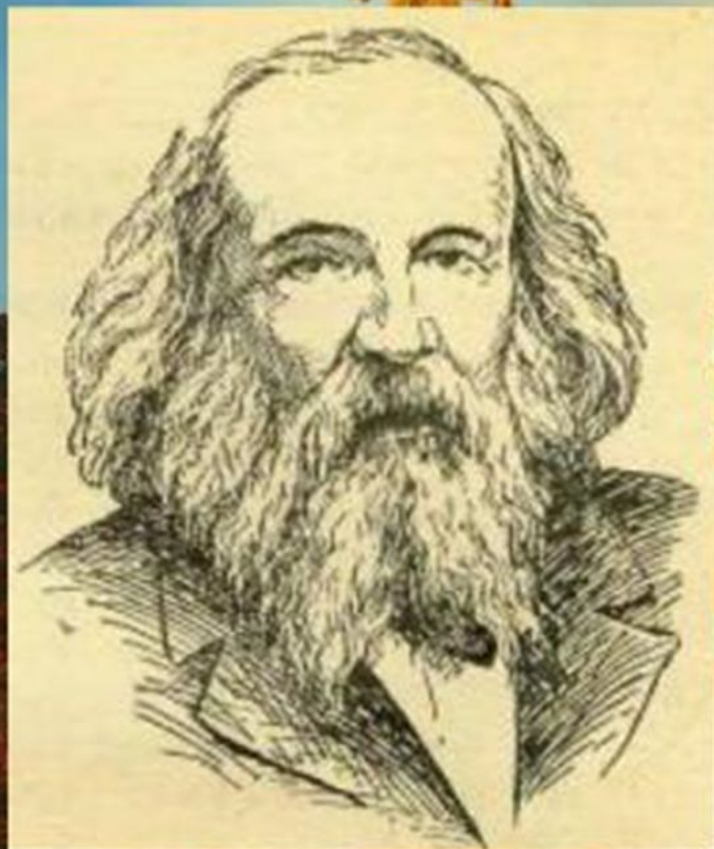
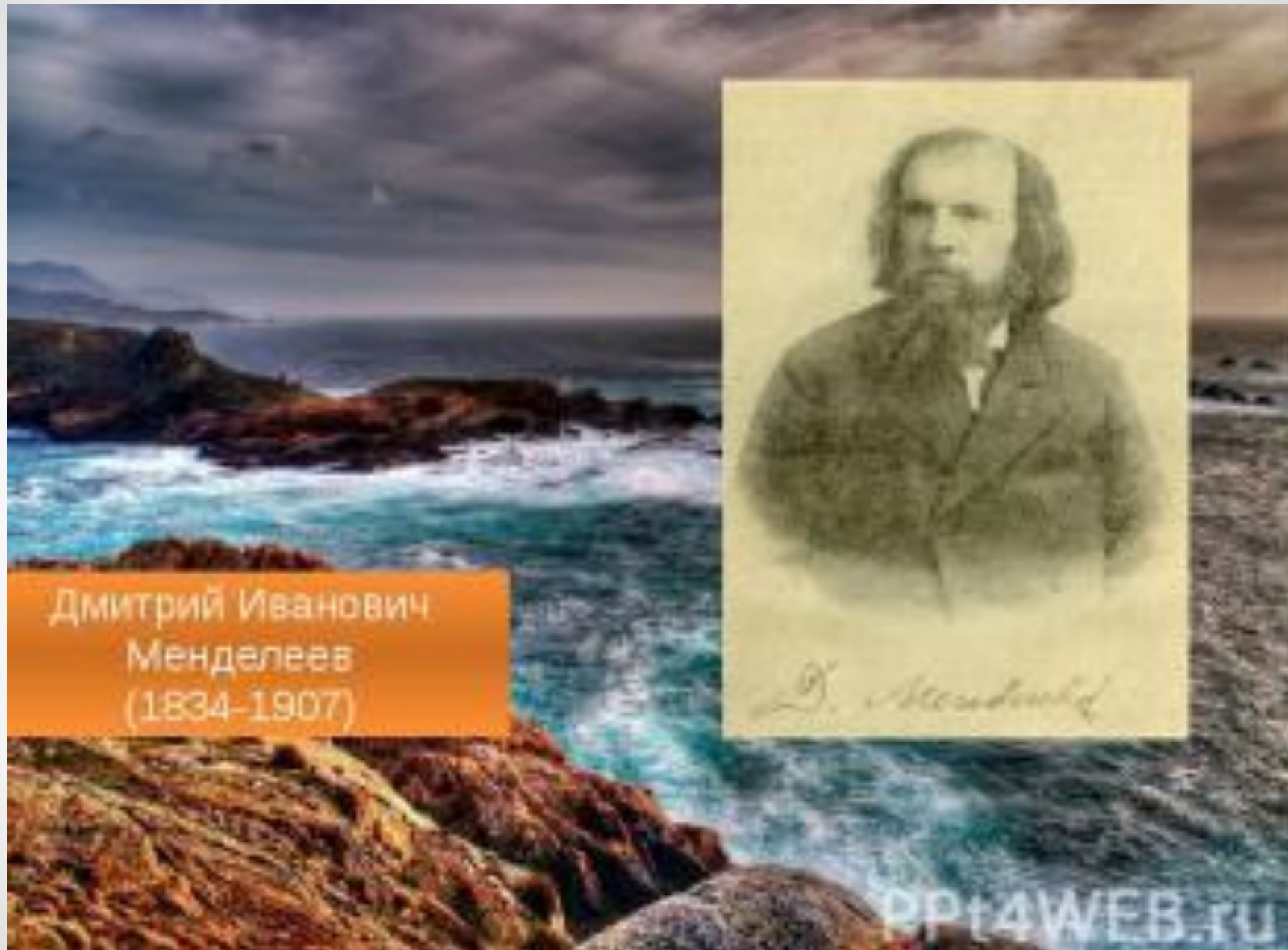


Дмитрий Иванович Менделеев



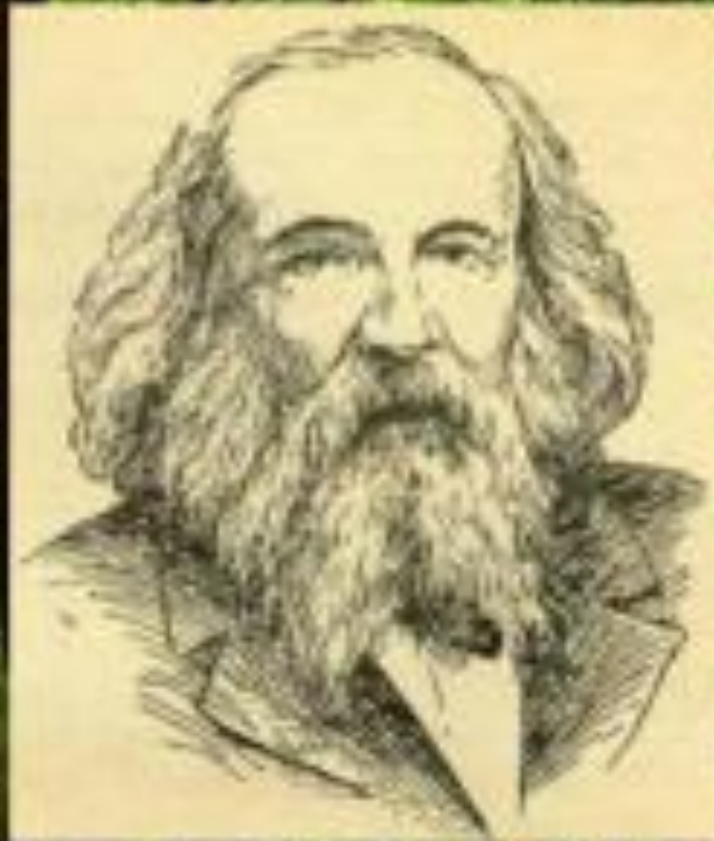
Жизнь и научный подвиг

Mstiev



Дмитрий Иванович
Менделеев
(1834-1907)





Дмитрий Иванович родился 27 января 1834 г. в
Семнадцатой и поТобольскребенком в семье Ивана
Павловича Менделеева.

[PPT4WEB.ru](http://ppt4web.ru)

Отец

- ✓ В то время Иван Павлович Менделеев занимал должность директора Тобольской гимназии и училищ Тобольского округа.
- В том же году ослеп и вскоре лишился места (умер в 1847 г.).



- Второй уровень
- Третий уровень
- Четвертый уровень
- Пятый уровень

Мать

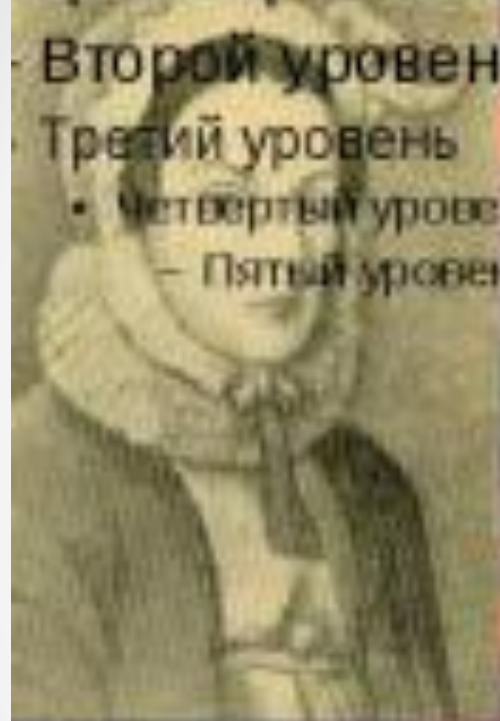
образец текста

Второй уровень

Третий уровень

- Четвертый уровень

- Пятый уровень



Вся забота о семье перешла тогда к Марии Дмитриевне Менделеевой, урожденной Корнильевой.

- ✓ Женщина выдающегося ума и энергии. Успевала одновременно и вести небольшой стеклянный завод и заботиться о детях.

Тобольская гимназия

- ✓ Для живого мальчугана, насмотревшегося в деревне на жизнь природы, вовсе не были увлекательны сухие правила грамматики.
- ✓ Митя много читал и многое черпал из книг. Увлёкся иностранными языками.



Педагогический институт

Здесь он встретил выдающихся учителей, умевших заронить в души своих слушателей глубокий интерес к науке.

В числе них были лучшие научные силы того времени, академики и профессора Петербургского университета: М. В. Остроградский (математика), Э. Х. Ленц (физика), А. А. Воскресенский (химия), М. С. Куторга (минералогия), Ф. Ф. Брандт (зоология).

Педагогическая деятельность

По окончании курса в институте Менделеев вследствие пошатнувшегося здоровья занял место учителя сначала в Симферополе, затем в Одессе.

Он начал серьезно заниматься химией.

Научная деятельность

❖ Пребывание на юге поправило его здоровье, а в 1856 г. он возвратился в Санкт-Петербург, где защитил диссертацию на степень магистра химии: «Об удельных объемах».

❖ 23 лет от роду он назначается доцентом Петербургского университета, где читает сначала теоретическую, потом органическую химию.

Карьерный рост

- ✓ В 1863 г. физико-математический факультет Петербургского университета избирает его профессором на кафедру технологии (утверждение состоялось, однако, в 1865 г.).

В 1864 г. Менделеев был избран профессором Петербургского технологического института.

Работа

- В 1865 г. он защитил диссертацию «О соединениях спирта с водой» на степень доктора химии.
- В 1867 г. получил в университете кафедру неорганической (общей) химии, которую и занимал в течение 23 лет. С этим периодом времени совпадает наиболее полный расцвет научного творчества и педагогической деятельности Менделеева.

Уход из университета

- В 1890 г. Менделеев покинул Петербургский университет при слабом здоровье и в связи с тем, что Весенние студенческие беспорядки привели к выработке на студенческом собрании резолюции на имя министра народного просвещения, в которой содержались исключительно пожелания академического характера.
- По просьбе студентов Менделеев согласился передать эту петицию министру, взяв раньше с них слово приостановить беспорядки. Бестактный ответ министра (графа Делянова), отказавшегося рассмотреть петицию, и возобновившиеся после того беспорядки заставили Менделеева подать прошение об отставке.

Труд

- Почти насильно оторванный от науки, Менделеев посвящает все свои силы практическим задачам. При его деятельном участии, в 1890 г. создается проект нового таможенного тарифа, в котором последовательно проводится покровительственная система.

В 1891 г. выходит в свет замечательная книга: «Толковый тариф», представляющая комментарий к этому проекту и вместе с тем глубоко продуманный обзор нашей промышленности, с указанием на ее нужды и будущие перспективы.

Плодотворный труд

По исчислению профессора В.Е. Тищенко, общее число книг, брошюр, статей и заметок, напечатанных Менделеевым, превышает 350; из них $\frac{2}{3}$ приходится на оригинальные работы по химии, физике и техническим вопросам.

Менделеев, прежде всего, гениальный ученый, первоклассный химик.

Менделеев среди ученых — в кругу юбиляров юбилейного заседания Берлинской академии наук

- Образец текста

- Второй уровень

- Третий уровень

- Четвертый уровень

- Пятый уровень



«Труд жизни»

- Всемирную известность и громкую славу составило ему открытие периодического закона.
- В этом открытии ему принадлежит главная и совершенно исключительная заслуга
- Работы его предшественников, Ньюлэнда и Де-Шанкурнуа, содержащие в себе, так сказать, рудимент периодического закона, были ему неизвестны; претензия же на приоритет Лот. Мейера, на которого часто ссылаются, безусловно неосновательна.

Попытки систематизации элементов до Менделеева

Попытки классифицировать химические элементы были приняты многими учёными, но ни одна из них не оправдала себя и не может сравниться с таблицей Дмитрия Ивановича.

Таблица Петтенкофера

• Образец текста			
Летний Летний Летний	5.5 20		
– Второй уровень			
– Третий уровень			
Метровой Километровой Сторонней Варовой	12.1 40.0 14.5		
• Четвертый уровень			
– Пятый уровень			
Кислота	8	9	1x8
Сера	95	10.6	2x8
Селен	30.8	24.8	2x8
Телур	64.1		
Углерод	6	6	1x8
Водород	11	11.2	2x8
Кремний	11.3		
Алюминий	14	14	1x18
Фосфор	30	43	—
Мышьяк	75	54	2x18
Сурьма	120		

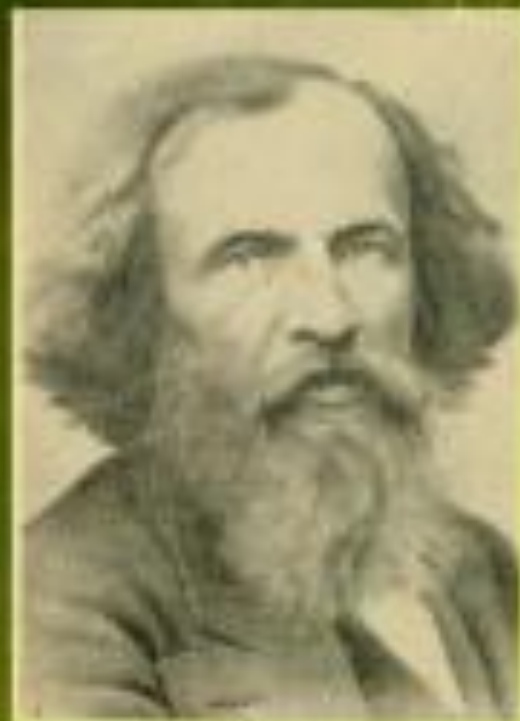
«Закон октав» Ньюлендса

1. H	8. F	15. Cl	22. Ni	29. Cu	36. Kr	43. As	50. Sn	57. Pt, Ir
2. Li	9. Na	16. K	23. Co	30. Zn	37. Rb	44. Se	51. Sb	58. Tl
3. He	10. Mg	17. Ca	24. V	31. Ga	38. Cd	45. Br, V	52. Pb	
4. B	11. Al	18. Ti	25. Cr	32. Ge	39. In	46. Te	53. Bi	
5. C	12. Si	19. Cr	26. Mn	33. As	40. Sn	47. Sb	54. Hg	
6. N	13. P	20. Fe	27. Co	34. Se	41. Br	48. Te	55. Bi	
7. O	14. S	21. Fe	28. Se	35. Rh, Pa	42. Te	49. As	56. Os	
1-а	2-а	3-а	4-а	5-а	6-а	7-а	8-а	
ОКТАВЫ								

Создание Менделеевым периодической системы элементов.

- ✓ Менделееву было известно 63 элемента, и он начинает раскладывать свой «карточный пасьянс».
- ✓ Он многократно переставляет карточки по отношению друг к другу, подбирая из них ряды сходных элементов.
- ✓ Он обнаруживает, что распределение элементов по их атомной массе не только не противоречит их сходству, а, наоборот, прямо на него указывает.

Первый вариант системы элементов Менделеева



периодического
закона (1869)

СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ,
ОСНОВАННАЯ НА КЛАССИФИКАЦИИ ЭЛЕМЕНТОВ ПО ПЕРИОДАМ

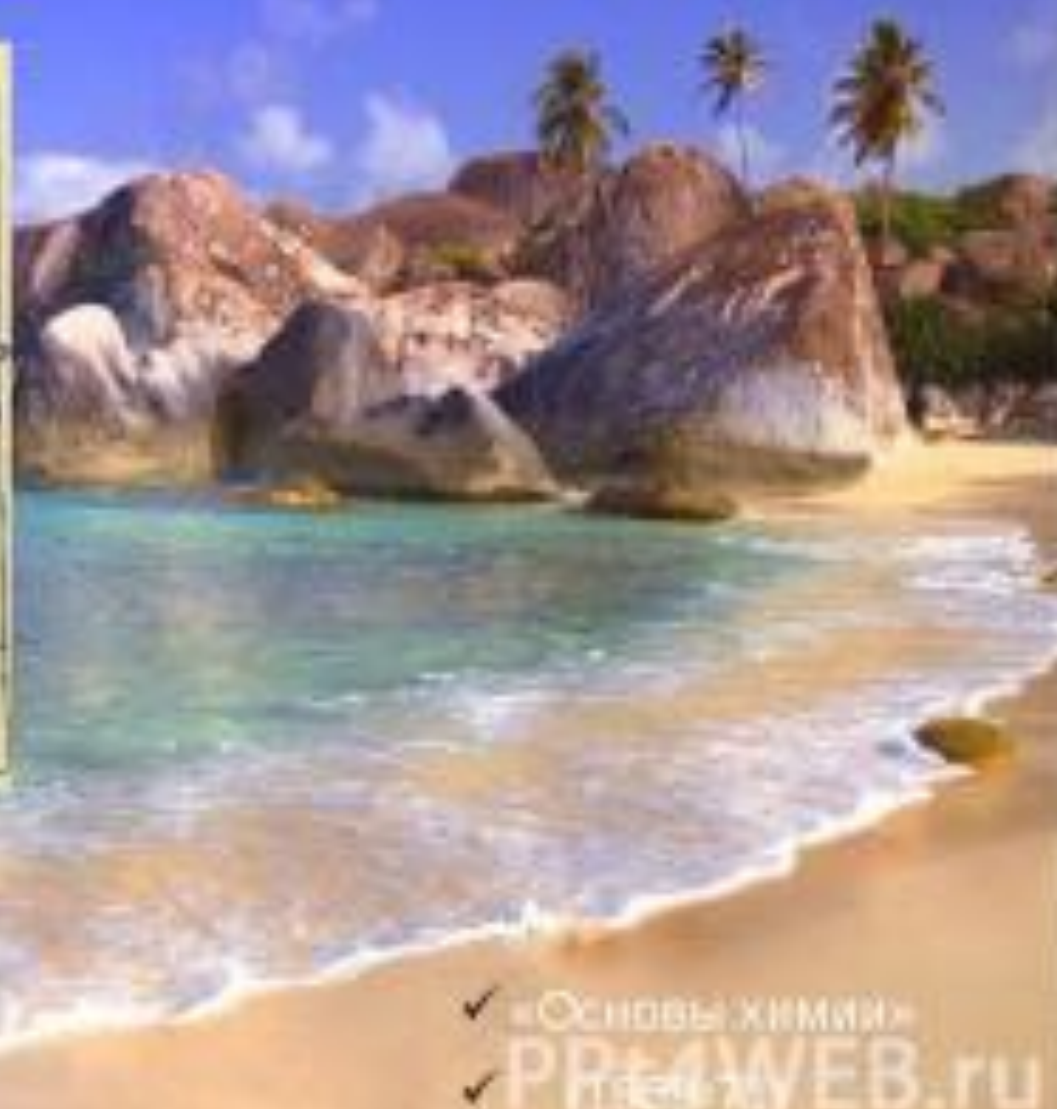
Li-70	Na-23	K-39
Rb-85	Cs-133	
Fr-223		
Be-9	Mg-24	Zn-65
Cd-112		
Hg-200		
B-10	Al-27	Fe-56
Mn-55		
Cr-52		
V-51		
Ti-79		
Zr-91		
Hf-178		
Y-89		
La-138		
Ce-140		
Pr-140		
Nd-144		
Pm-145		
Sm-150		
Eu-152		
Gd-157		
Tb-159		
Dy-163		
Ho-165		
Er-167		
Tm-169		
Yb-173		
Lu-175		
Sc-45		
Ca-40		
Sr-88		
Ba-137		
Th-232		
U-238		
Pa-231		

Д. Менделеев.

Второй вариант системы элементов

- Образец текста


Второй уровень									
Третий уровень									
Четвертый уровень									
Пятый уровень									
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
81	82	83	84	85	86	87	88	89	90
91	92	93	94	95	96	97	98	99	100



Конец жизненного пути

Менделеев скончался 20 января 1907 г. от воспаления легких.

Его похороны, принятые на счет государства, были настоящим национальным трауром.

- 
- A portrait of Dmitri Mendeleev, the Russian chemist, is shown in a rectangular frame. The portrait is a black and white photograph of an elderly man with a full white beard, wearing a dark suit and a white shirt with a high collar. He is looking slightly to the right of the camera. The background of the portrait is a light, textured surface.
- Второй уровень
 - Третий уровень
 - Четвертый уровень
 - Пятый уровень

Память

Отделение химии Русского Физико-Химического Общества учредило в честь Менделеева две премии за лучшие работы по химии.

Библиотека Менделеева, вместе с обстановкой его кабинета, приобретена Петроградским университетом и хранится в особом помещении, когда-то составлявшем часть его квартиры.



The end

Mstiev
Arsen

PPT4WEB.ru