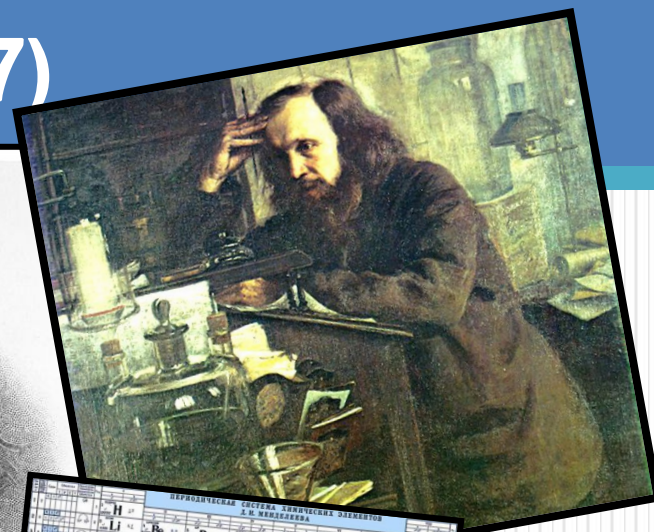
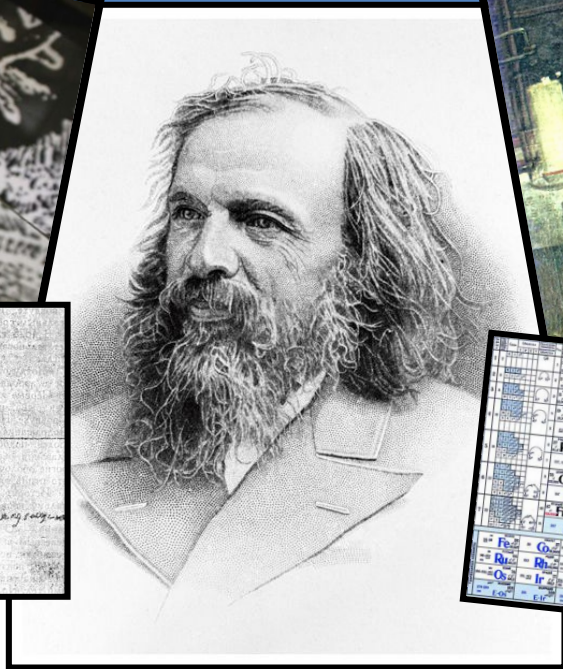
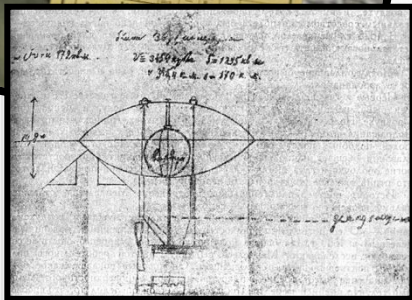
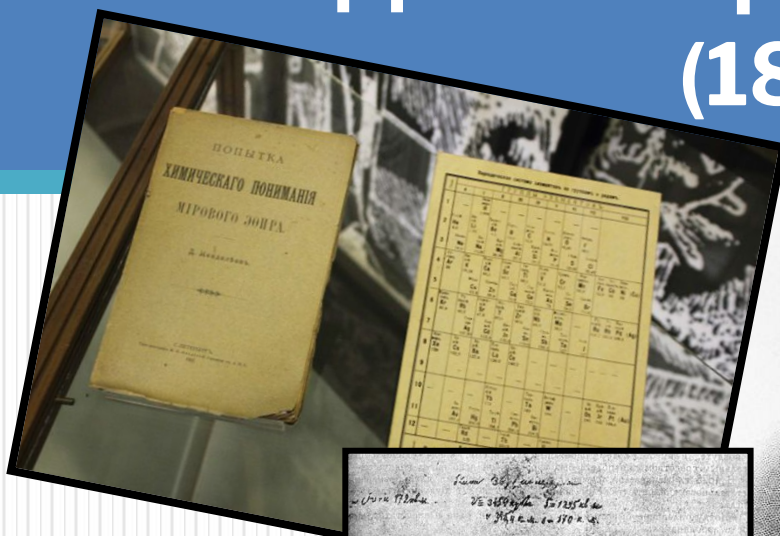
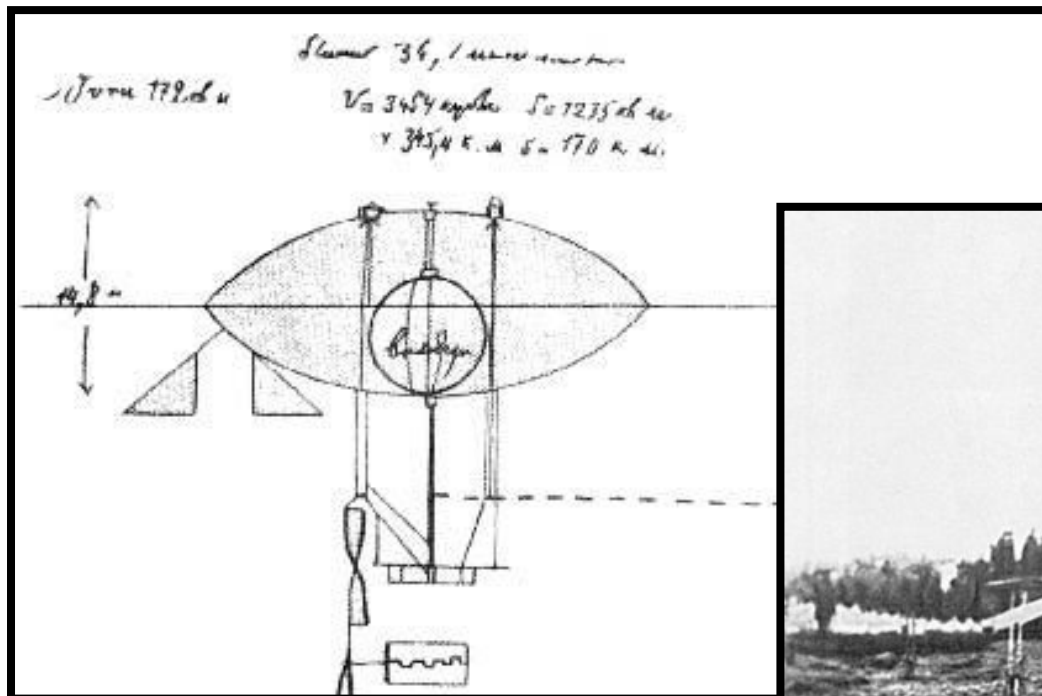


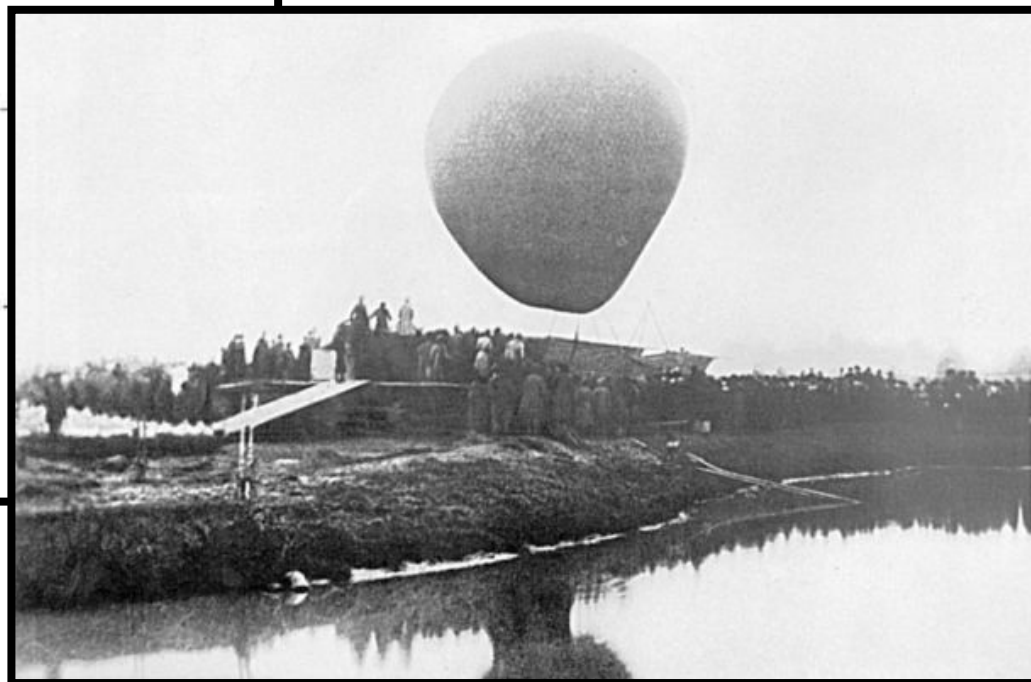
Менделеев Дмитрий Иванович (1834-1907)

A modern, color-coded periodic table of elements, showing the arrangement of elements from Hydrogen (H) to Oganesson (Og).

СОЗДАНИЕ УПРАВЛЯЕМОГО АЭРОСТАТА



Проект управляемого
аэростата, разработанный Д.
И. Менделеевым в 1875 году



Аэростат, на котором Менделеев совершил
полёт 7 августа 1887 г.

ТАБЛИЦЫ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА																																																																		
№ п/п № атомного номера	Символ	Обозначение	Полное наименование элемента	№ группы	Периоды										№ периода																																																			
					I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X																																																				
1	H	1	Водород	1											1																																																			
2	He	2	Гелий	18											2																																																			
3	Li	3	Литий	1	4	Be	5	B	6	C	7	N	8	O	9	F	10	Ne																																																
4	Na	11	Натрий	1	12	Mg	13	Al	14	Si	15	P	16	S	17	Cl	18	Ar																																																
5	K	19	Калий	1	20	Ca	21	Sc	22	Ti	23	V	24	Cr	25	Mn	26	Fe	27	Co	28	Ni	29	Cu	30	Zn	31	Ga	32	Ge	33	As	34	Se	35	Br	36	Kr																												
6	Rb	37	Рубидий	1	38	Sr	39	Y	40	Zr	41	Nb	42	Mo	43	Tc	44	Ru	45	Rh	46	Pd	47	Ag	48	Cd	49	In	50	Sn	51	Sb	52	Te	53	I	54	Xe																												
7	Cs	55	Цезий	1	56	Ba	57	La	58	Ce	59	Pr	60	Nd	61	Pm	62	Sm	63	Eu	64	Gd	65	Tb	66	Dy	67	Ho	68	Er	69	Tm	70	Yb	71	Lu	72	Hf	73	Ta	74	W	75	Re	76	Os	77	Ir	78	Pt	79	Au	80	Hg	81	Tl	82	Pb	83	Bi	84	Po	85	At	86	Rn
8	Fr	87	Франций	1	88	Ra	89	Ac	90	Th	91	Pa	92	U	93	Np	94	Pu	95	Am	96	Cm	97	Bk	98	Cf	99	Es	100	Fm	101	Md	102	No	103	Lw																														

ОТКРЫТИЕ КРИТИЧЕСКОЙ ТЕМПЕРАТУРЫ

- Критическую температуру Менделеев открыл в 1860 году, устроив в своем доме лаборатории, с помощью которой он исследовал поверхностное натяжение жидкостей при различных температурах.
- Сама под собой в термодинамике «критическая температура» подразумевает значение температуры в критической точке, то есть при температуре выше критической точки газ невозможно сконденсировать ни при каком давлении.

ОТКРЫТИЕ ОБЩЕГО УРАВНЕНИЯ СОСТОЯНИЯ ИДЕАЛЬНОГО ГАЗА

- Уравнение состояния идеального газа – это формула, устанавливающая зависимость между давлением, молярным объёмом и абсолютной температурой идеального газа. Это уравнение называется уравнением Клайперона-Менделеева, именно потому что вклад в открытие уравнения внесли оба этих ученых.

$$PV = \frac{m}{M} RT$$

ОТКРЫТИЕ ГЛАВНОЙ ПАЛАТЫ МЕР И ВЕСОВ

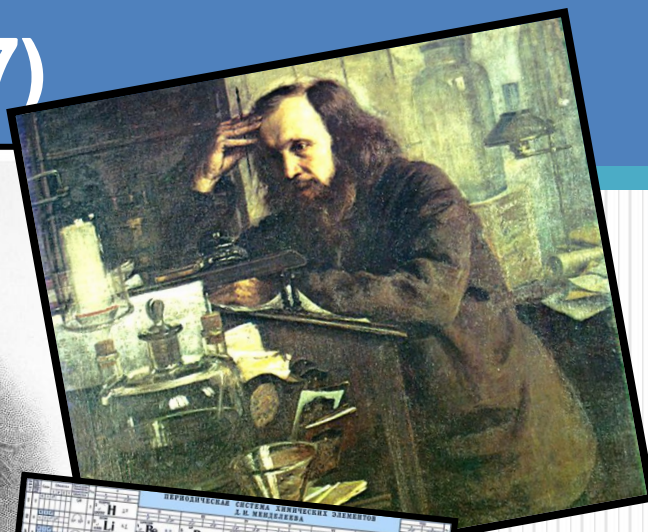
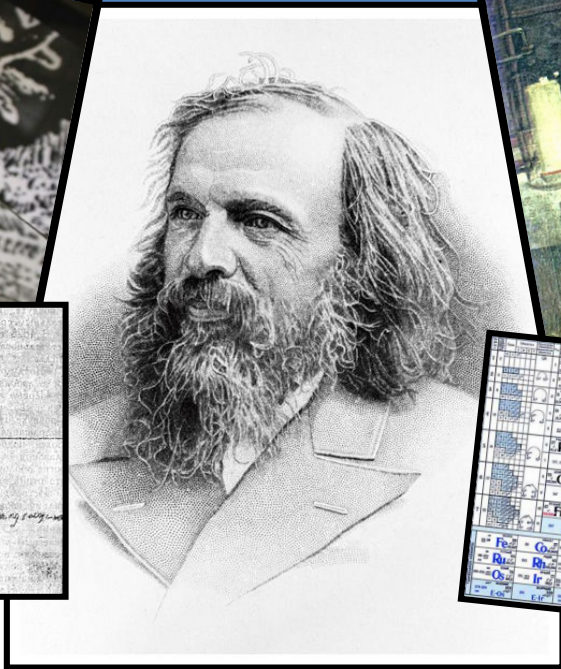
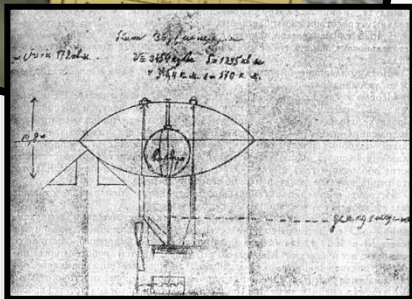
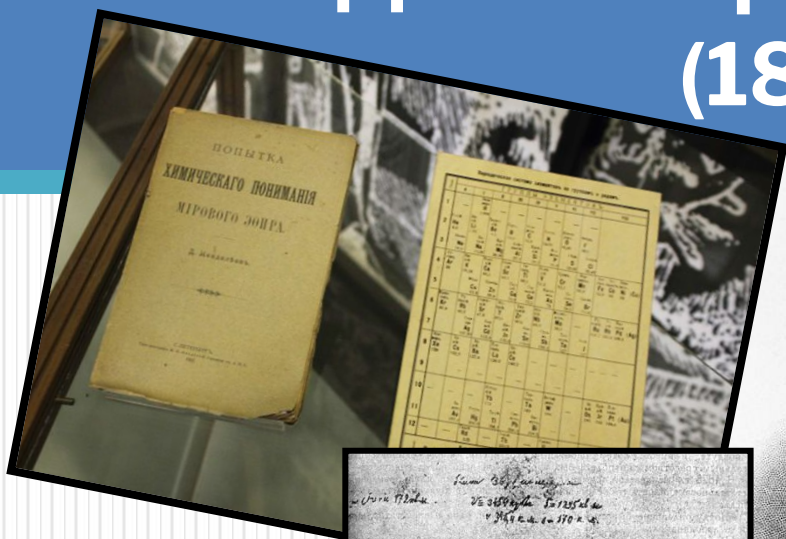


Здание Главной палаты мер и весов в годы
работы в ней Д. И. Менделеева



Рабочий кабинет
Д. И. Менделеева

Менделеев Дмитрий Иванович (1834-1907)

A modern, color-coded periodic table of elements, showing the full range of chemical elements from Hydrogen to Oganesson.

Спасибо за внимание!