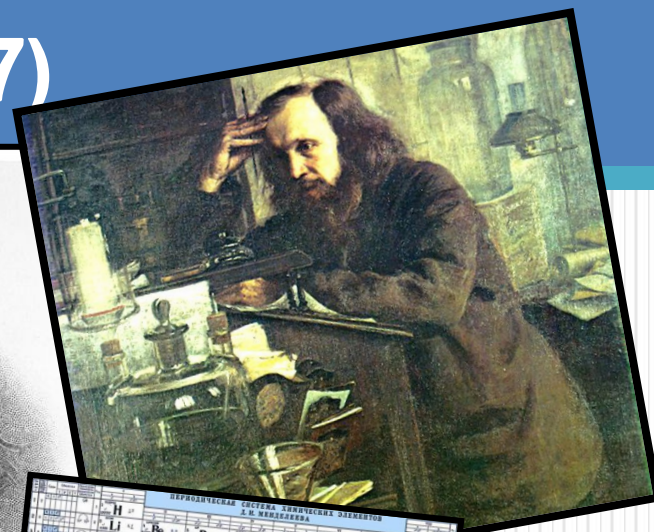
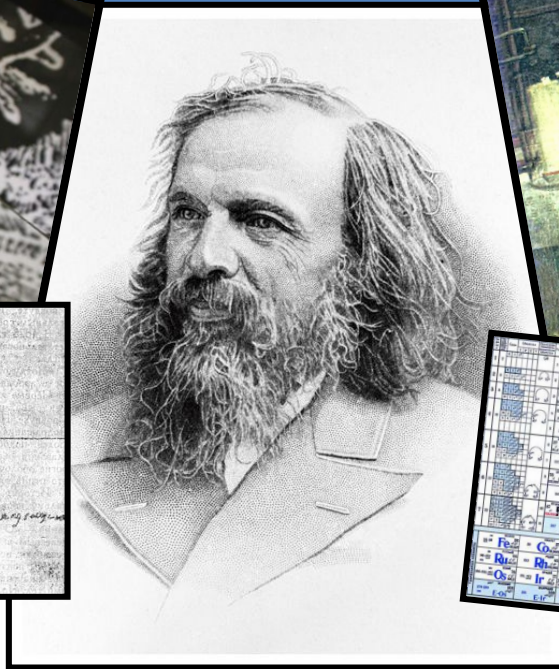
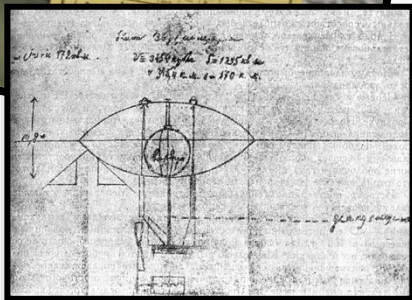
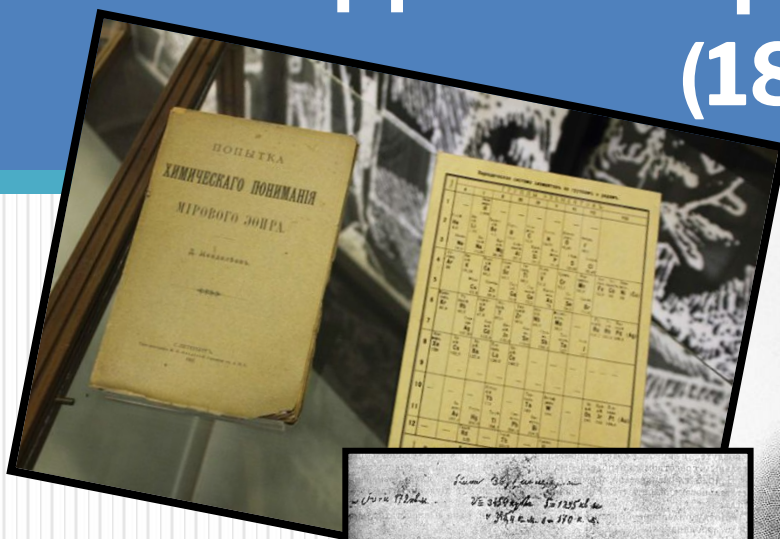
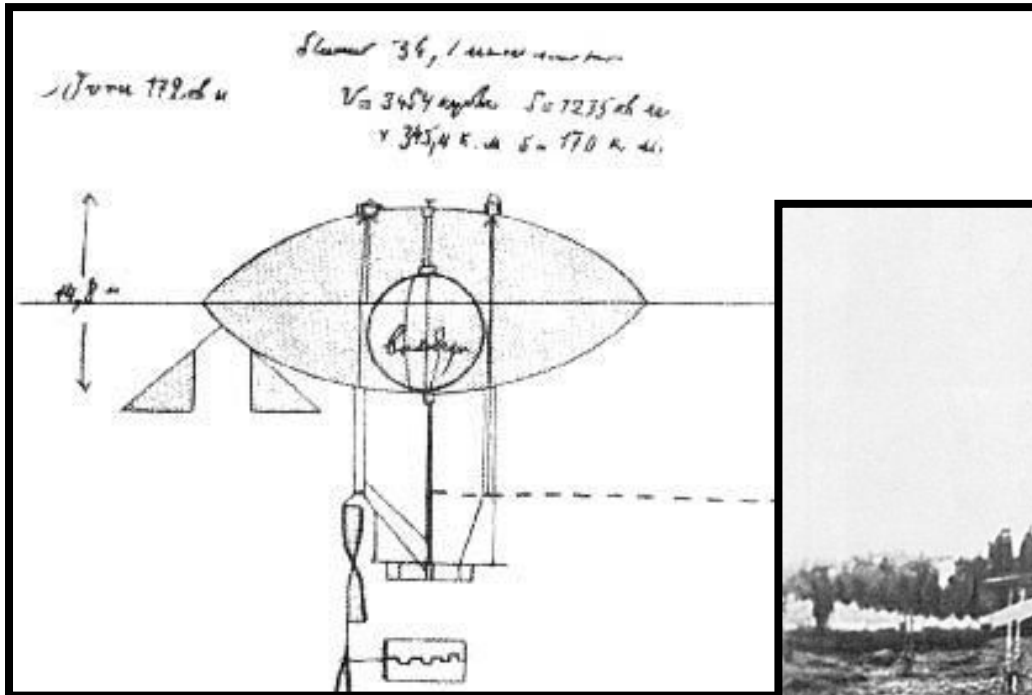


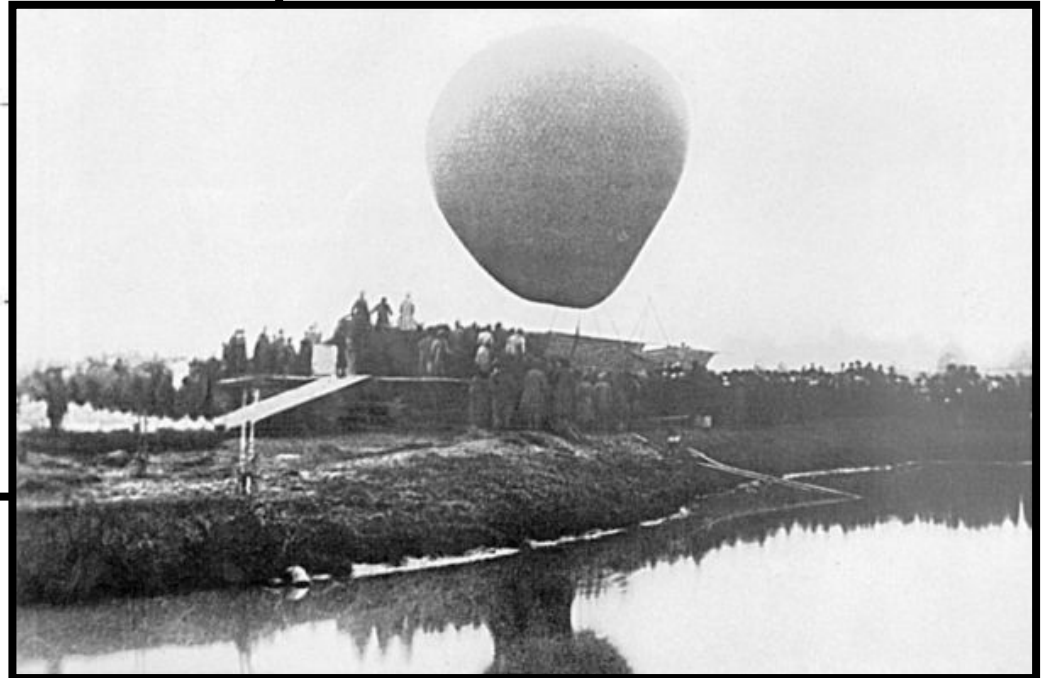
# Менделеев Дмитрий Иванович (1834-1907)

A modern, color-coded periodic table of elements. The table is organized into groups and periods, with elements color-coded by their chemical properties. The title at the top is "СОВРЕМЕННАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ ПЕРИОДИЧЕСКОГО ЗАКОНА Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА".

# 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 название химического элемента	№ атомного номера	Периоды										№ группы																																				
					I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X																																					
1	H	1	Водород	1											1																																				
2	He	2	Гелий	2											18																																				
3	Li	3	Литий	3	4 Be	5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne					1																																			
4	Na	11	Натрий	12 Mg	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar					1																																				
5	K	19	Калий	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	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd																					
6	Cs	55	Цезий	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	87 Fr	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



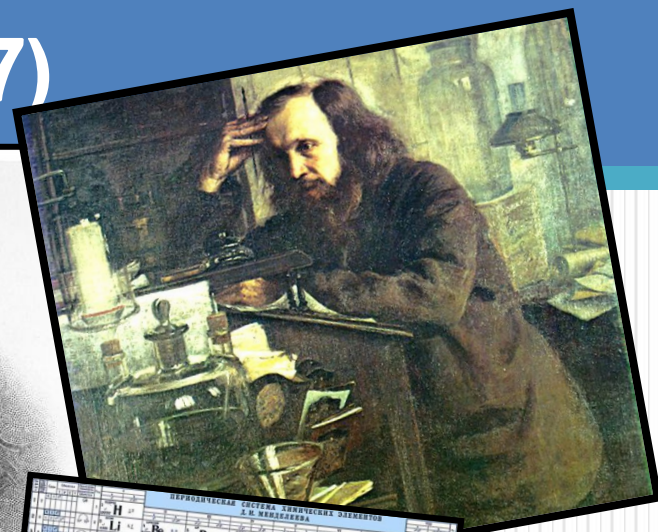
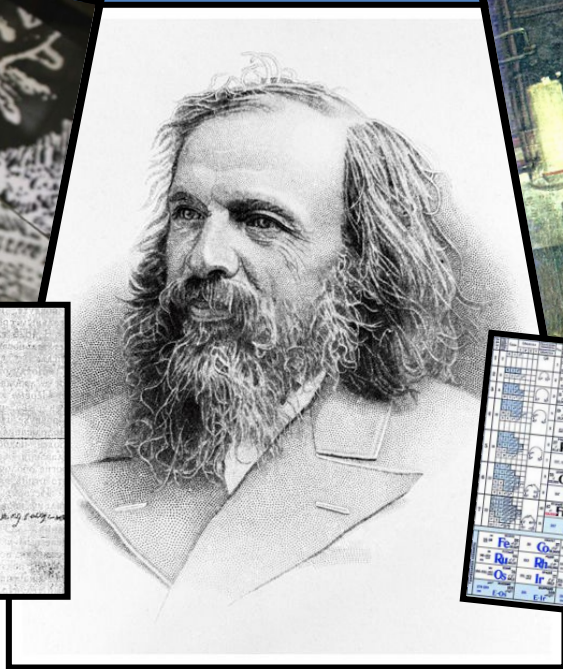
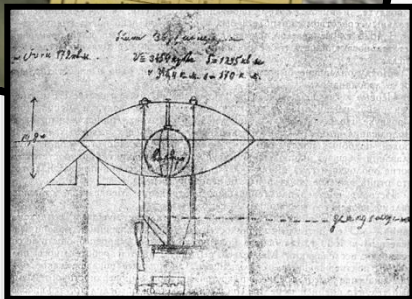
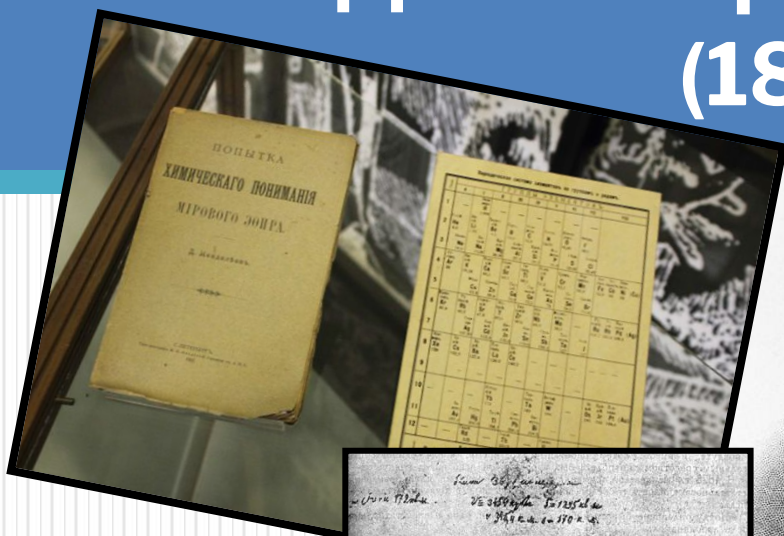
Здание Главной палаты мер и весов в годы  
работы в ней Д. И. Менделеева



Рабочий кабинет  
Д. И. Менделеева



# Менделеев Дмитрий Иванович (1834-1907)

A modern, color-coded periodic table of elements, showing the arrangement of elements based on their atomic numbers and chemical properties. The table includes the names of elements in both Russian and English, and is titled "Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева" (Periodic system of chemical elements D.I. Mendeleev).

**Спасибо за внимание!**