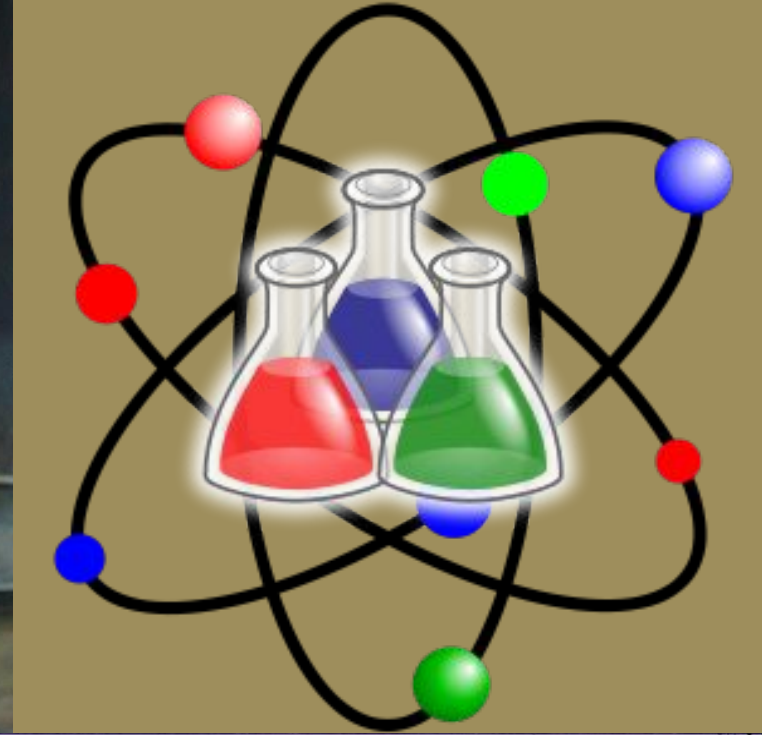





Великий ученый-химик

ДМИТРИЙ ИВАНОВИЧ
МЕНДЕЛЕЕВ

(27.01.1834-20.01.1907)





Он один из самых гениальных химиков XIX века; провёл многочисленные определения физических констант соединений (удельные объёмы, расширение и т. д.), изучал Донецкие месторождения каменного угля, разработал гидратную теорию растворов. Написал «Основы химии» (1868—1871) — труд, многочисленные издания которого оказали влияние на химиков-неоргаников. — М. Джуа



Иван Павлович Менделеев
(отец)



Мария Дмитриевна Менделеева
(мать)



Менделеев окончил тобольскую гимназию в 15 лет (1847-1849 гг.).

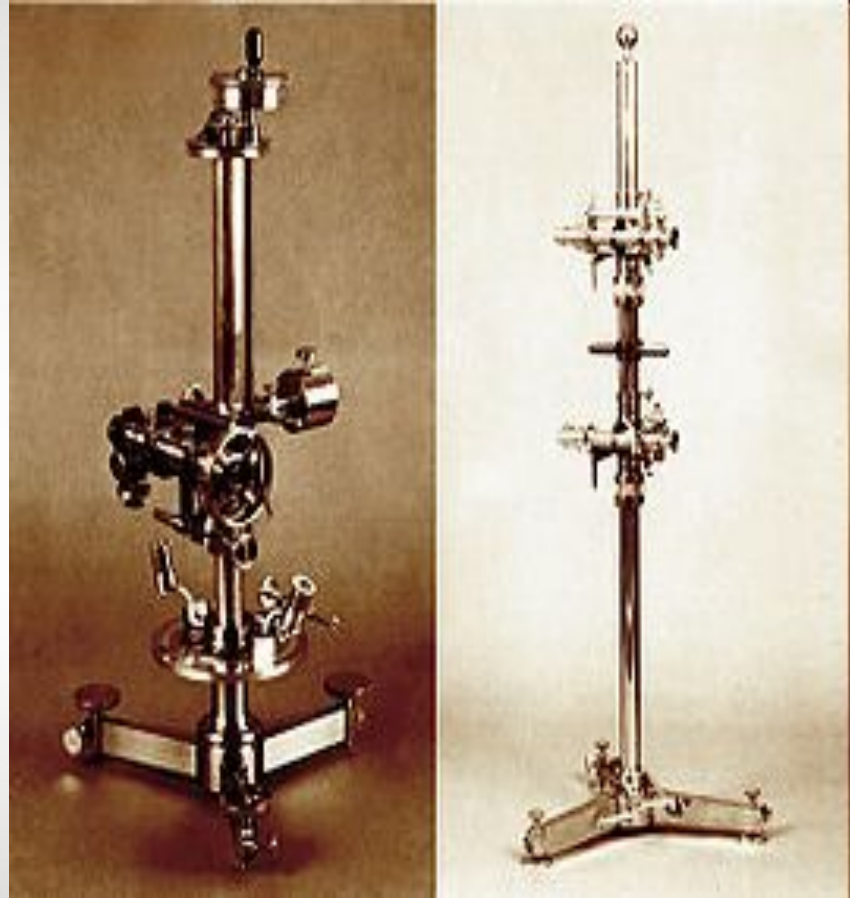
В 1851-1855 гг. обучался в Главном Педагогическом институте в Петербурге , где учился его отец



❖ В январе 1859 г. Менделеев был отправлен в двухгодичную командировку за границу.

❖ Он поехал в Гейдельберг, куда привлекали его имена Бунзена, Кирхгофа, и где он работал в собственной частной лаборатории, преимущественно по вопросу о капиллярности и поверхностном натяжении жидкостей

❖ Часы досуга же он проводил в кругу молодых русских ученых: С. П. Боткина, И. М. Сеченова, И. А. Вышнеградского, А. П. Бородин и др.



Д. МЕНДЕЛЕЕВ

ОСНОВЫ ХИМИИ

ГОСУДАРСТВЕННОЕ
НАУЧНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ
ИЗДАТЕЛЬСТВО

1934

ОСНОВЫ ХИМИИ

ЧАСТЬ ПЕРВАЯ.

ПЕРВАЯ ГЛАВА.

Вещества и явления, изучаемыя химією.

Все замѣчаемое нами, или ясно различаемо или ясно различно, и ясно различно. Вещество занимает пространство и имеет массу, а явление есть то, что происходит во времени. Каждое вещество занимает различныя явленія и имеет ни одного явленія, совершающагося безъ вещества. Разнообразие веществъ и явленій не можетъ усложниту отъ изучения каждаго. Открываетъ законность, т. е. простоту и правильность въ этомъ разнообразіи, значить изучать природу.

Это изученіе составляетъ предметъ естественныхъ наукъ. Химія, какъ одна изъ наукъ, занимается исключительно веществами и явленіями. Вѣрный шагъ имъ учиться, а не именно изъ наукъ входить въ область химіи и при томъ подготовиться къ пониманію основныхъ законовъ, найденныхъ этою наукою.

Разсматривая и изучая различныя способы вещества, встречаемыя въ природѣ и производимаго искусствомъ, легче замѣтить, что одни изъ нихъ однородны во всѣхъ случаяхъ, а другіе

Учебник Д.И. Менделеева «Основы химии» издавался 13 раз, по нему учились тысячи выдающихся ученых всего мира.

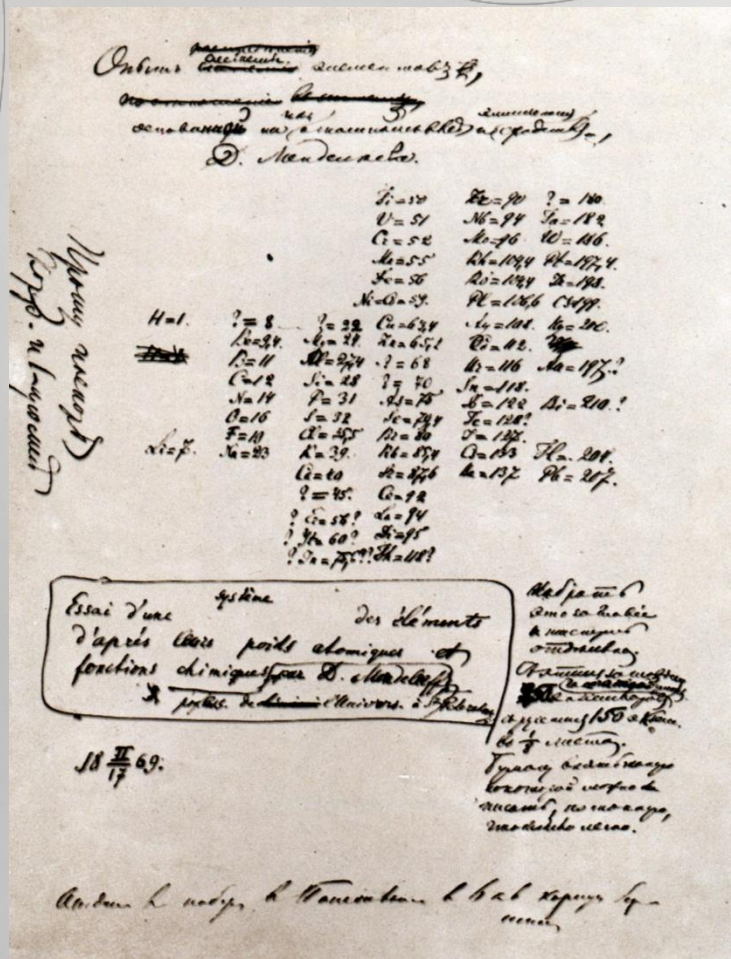
$$pV = \frac{m}{M} RT$$

Уравнение, связывающее основные параметры состояния идеального газа вывел великий русский ученый Д.И.Менделеев. Данная формула носит название «уравнение Менделеева-Клапейрона», где:
p – давление; V – объем; m – масса газа; M – его молярная масса; R – универсальная газовая постоянная; T – абсолютная температура

Генералъ Александръ Алексѣевичъ Потаповъ. С. Петербургъ. 1868.



Генералъ Александръ Алексѣевичъ Потаповъ — Генералъ Александръ Алексѣевичъ Потаповъ
Полковникъ Кавказскій — Полковникъ Кавказскій
+ 1872



ИЗ ИСТОРИИ СОЗДАНИЯ И РАЗВИТИЯ ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ

Рукописный вариант таблицы «Опыт системы элементов, основанный на их атомном весе и химическом сходстве»

Періодическая система элементовъ по группамъ и рядамъ.

Ряды.	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВЪ:								
	0	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
0	<i>x</i>	—	—	—	—	—	—	—	—
1	<i>y</i>	Водородъ. H 1,008	—	—	—	—	—	—	—
2	Гелий. He 4,0	Литій. Li 7,03	Берилій. Be 9,1	Боръ. B 11,0	Углеродъ. C 12,0	Азотъ. N 14,01	Кислородъ. O 16,00	Фторъ. F 19,0	—
3	Неонъ. Ne 19,9	Натрій. Na 23,05	Магній. Mg 24,36	Алюминій. Al 27,1	Кремній. Si 28,2	Фосфоръ. P 31,0	Сѣра. S 32,06	Хлоръ. Cl 35,45	—
4	Аргонъ. Ar 38	Калій. K 39,15	Кальцій. Ca 40,1	Скандій. Sc 44,1	Титанъ. Ti 48,1	Ванадій. V 51,2	Хромъ. Cr 52,1	Марганецъ. Mn 55,0	Железо. Fe 55,9
5	—	Мѣдь. Cu 63,6	Цинкъ. Zn 65,4	Галлій. Ga 70,0	Германий. Ge 72,5	Мышьякъ. As 75	Селенъ. Se 79,2	Бромъ. Br 79,95	Никель. Ni 59
6	Криptonъ. Kr 81,8	Рубидій. Rb 85,5	Стронцій. Sr 87,5	Иттрий. Y 89,0	Цирконій. Zr 90,6	Ніобій. Nb 94,0	Молибденъ. Mo 96,0	—	Рутеній. Ru 101,7
7	—	Серебро. Ag 107,93	Кадмій. Cd 112,4	Индій. In 115,0	Олово. Sn 119,0	Сурьма. Sb 120,2	Теллуръ. Te 127	Йодъ. J 127	Палладій. Pd 106,5
8	Ксенонъ. Xe 128	Цезій. Cs 132,9	Барій. Ba 137,4	Лантанъ. La 138,9	Церій. Ce 140,2	—	—	—	—
9	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	Иттербій. Yb 173	—	Танталъ. Ta 183	Вольфрамъ. W 184	—	Осмиій. Os 191
11	—	Золото. Au 197,2	Ртуть. Hg 200,0	Талій. Tl 204,1	Свинець. Pb 206,9	Висмутъ. Bi 208,5	—	—	Платина. Pt 194,8
12	—	—	Радій. Rd 225	—	Торій. Th 232,5	—	Уранъ. U 238,5	—	—

Из книги Д.И. Менделеева:
«Попытка химического
понимания мирового
эфира» - 1905г.

Д.И.Менделеев «Исследования водных растворов по удельному весу» :

“...Вашего последыша семнадцатого из рождённых Вами Вы подняли на ноги, вскормили своим трудом после смерти батюшки, ведя заводское дело, Вы научили любить природу с её правдою, науку с её истиной..., родину со всеми её нераздельнейшими богатствами, дарами..., больше всего труд со всеми его горестями и радостями..., Вы заставили научиться труду и видеть в нём одном всему опору, Вы вывезли с этими внушениями и доверчиво отдали в науку, сознательно чувствуя, что это будет последнее Ваше дело. Вы, умирая, внушали любовь, труд и настойчивость. Приняв от Вас... так много, хоть малым, быть может последним, Вашу память почитаю.”

Легенда об изобретении водки

Дмитрий Менделеев в 1865 году защитил докторскую диссертацию на тему «Рассуждение о соединении спирта с водою», нисколько с водкой не связанную. Менделеев, вопреки сложившейся легенде, водку не изобретал; она существовала задолго до него.

На этикетке «Русского стандарта» написано, что данная водка «соответствует стандарту русской водки высшего качества, утверждённому царской правительственной комиссией во главе с Д. И. Менделеевым в 1894 году». С именем Менделеева связывают выбор для водки крепости в 40°. Согласно информации Музея водки в Санкт-Петербурге, Менделеев считал идеальной крепостью водки 38°, но это число было округлено до 40, для упрощения расчёта налога на алкоголь.

Легенда об изобретении водки

Однако в трудах Менделеева отыскать обоснование этого выбора не удаётся. Диссертация Менделеева, посвящённая свойствам смесей спирта и воды, никак не выделяет 40° или 38°. Более того, диссертация Менделеева была посвящена области высоких концентраций спирта — от 70°. «Царская правительственная комиссия» никак не могла установить данный стандарт водки уже хотя бы потому, что эта организация — Комиссия для изыскания способов к упорядочению производства и торгового обращения напитков, содержащих в себе алкоголь, — была образована по предложению С. Ю. Витте только в 1895 году. Причём Менделеев выступал на её заседаниях в самом конце года и только по вопросу об акцизах.

Откуда же взялся 1894 год? По-видимому, из статьи историка Вильяма Похлёбкина, который написал, что «спустя 30 лет после написания диссертации... соглашается войти в комиссию». Изготовители «Русского стандарта» прибавили метафорические 30 к 1864 году и получили искомую величину.

Память о Д. И. Менделееве

Музеи:

- Музей-архив Д. И. Менделеева в Санкт-Петербургском государственном университете
- Музей-усадьба Д. И. Менделеева «Боблово»
- Музей Госстандарта России при ВНИИМ им. Д. И. Менделеева

Населённые пункты и станции:

- Город Менделеевск (Республика Татарстан).
- Посёлок Менделеево (Солнечногорский район Московской области).
- Железнодорожная станция Менделеево (Карагайский муниципальный район Пермского края).
- Станция метро Менделеевская (Москва).
- Посёлок Менделеево (Тобольский район Тюменской области).
- Посёлок Менделеева (бывшее стойбище Дзёмги) в Ленинском районе Комсомольска-на-Амуре (Хабаровский край).

Память о Д. И. Менделееве

География и астрономия:

Ледник Менделеева (Киргизия), на северном склоне пика Менделеевец

Кратер Менделеев на Луне

Подводный хребет Менделеева в Северном Ледовитом океане

Вулкан Менделеева (остров Кунашир)

Астероид Менделеев (астероид № 12190)

Географический центр Государства Российского (рассчитан Д. И. Менделеевым, правый берег р. Таз близ села Киккиаки). Закреплён на местности НСЭ им. И. Д. Папанина в 1983 году.

Учебные заведения:

Российский химико-технологический университет имени Д. И. Менделеева (Москва).

Новомосковский институт РХТУ им Д. И. Менделеева (Новомосковск, Тульская область).

Тобольская государственная социально-педагогическая академия им. Д. И. Менделеева

Память о Д. И. Менделееве

Общества, съезды, журналы:

Российское химическое общество имени Д. И. Менделеева
Менделеевские съезды по общей и прикладной химии

Промышленные предприятия:

Нефтеперерабатывающий завод им Д. И. Менделеева в посёлке Константиновский (Тутаевский район, Ярославская область).

Литература:

О. Писаржевский «Дмитрий Иванович Менделеев» (1949; Сталинская премия, 1951)

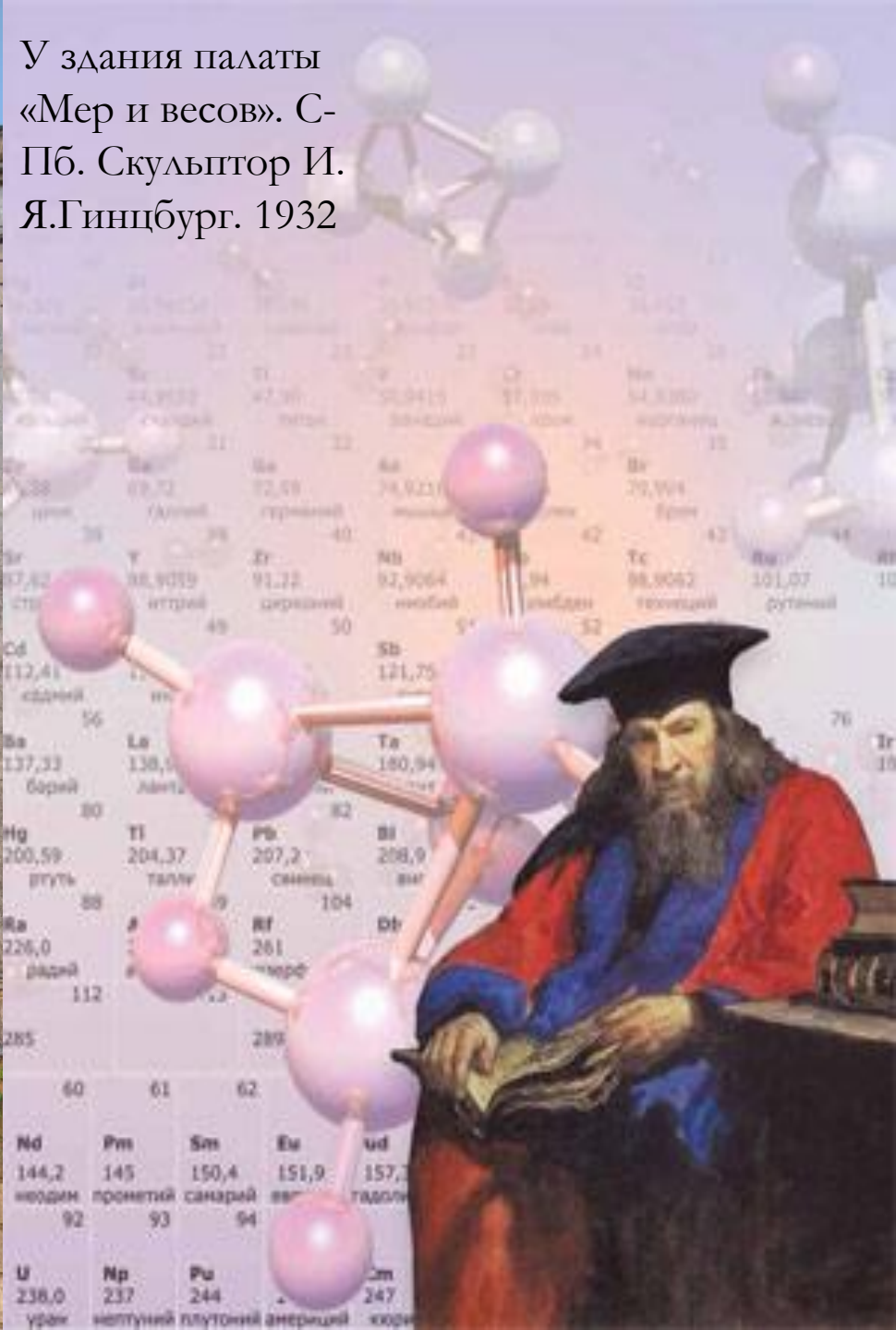
Бонистика, нумизматика, филателия, сигиллатия

В 1984 году, к 150-летию со дня рождения Менделеева, в СССР был выпущен юбилейный рубль.

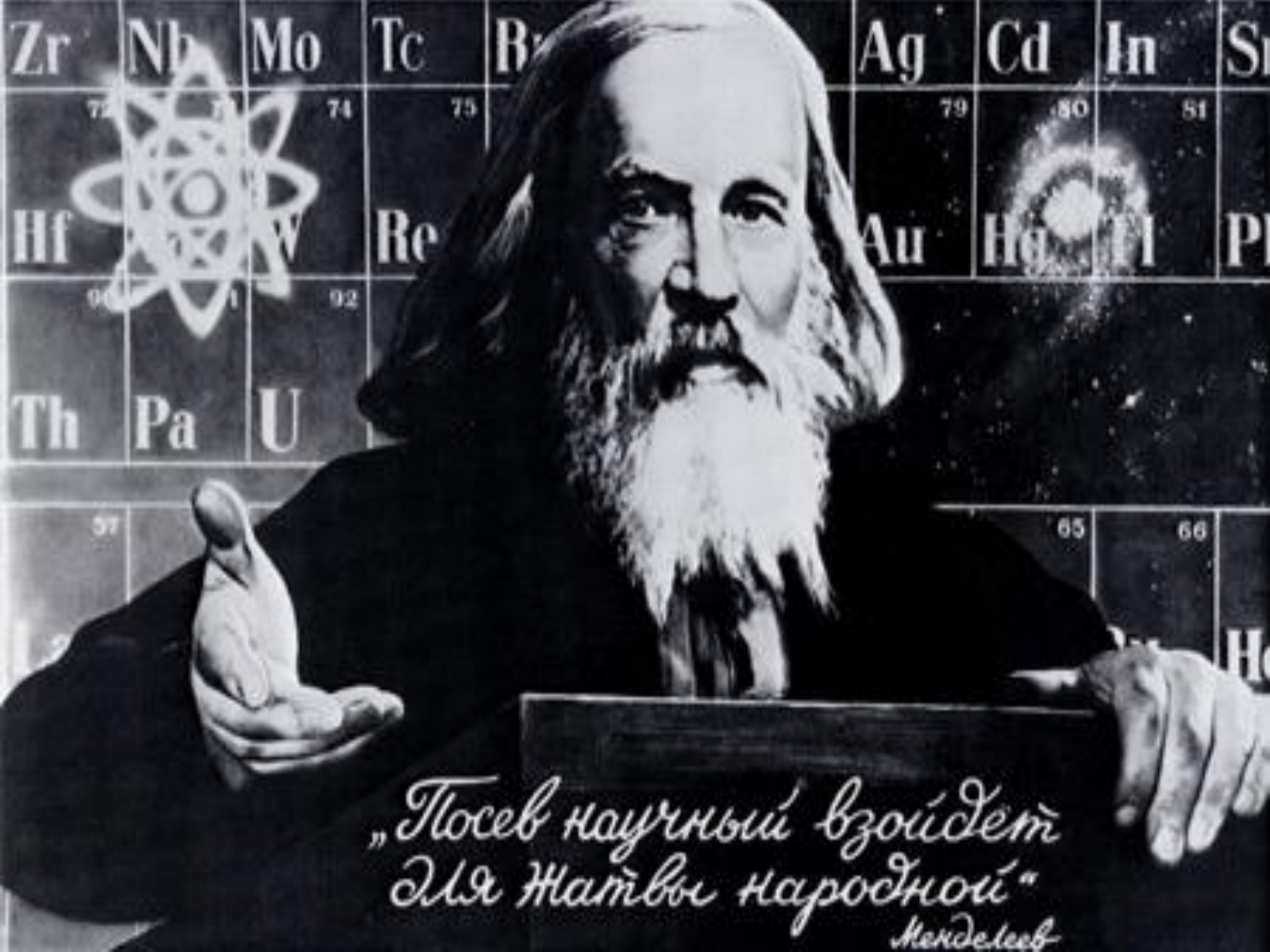
Менделеев изображён на лицевой стороне купюры номиналом 100 уральских франков 1991 года выпуска.



Модель ледокола, сконструированная Д.И.Менделеевым



У здания палаты «Мер и весов». С-Пб. Скульптор И. Я. Гинцбург. 1932



*„Посев научный взойдет
для жатвы народной“
Менделеев*



СПАСИБО ЗА
ВНИМАНИЕ!!!