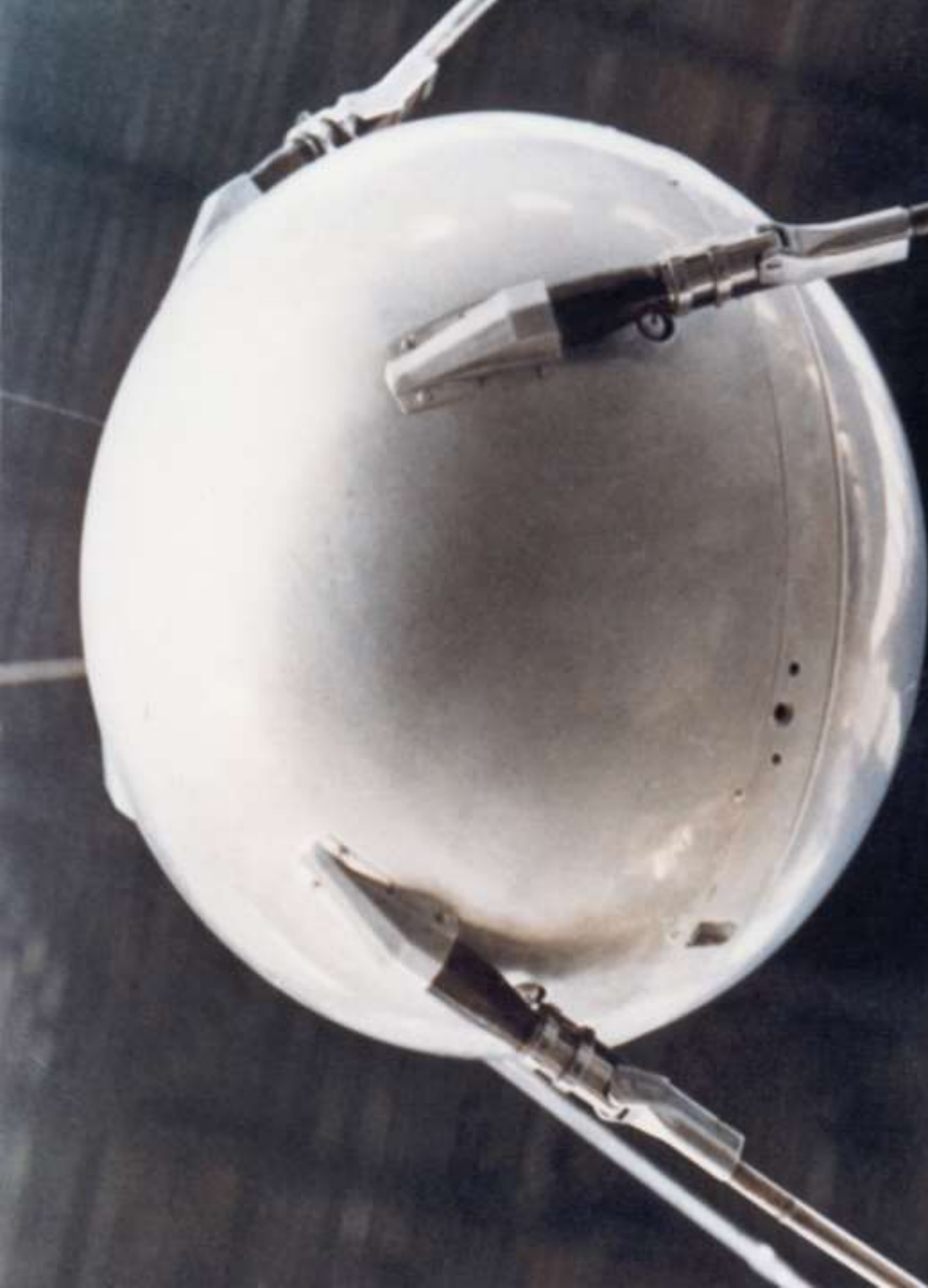


ДЕНЬ
российской
НАУКИ

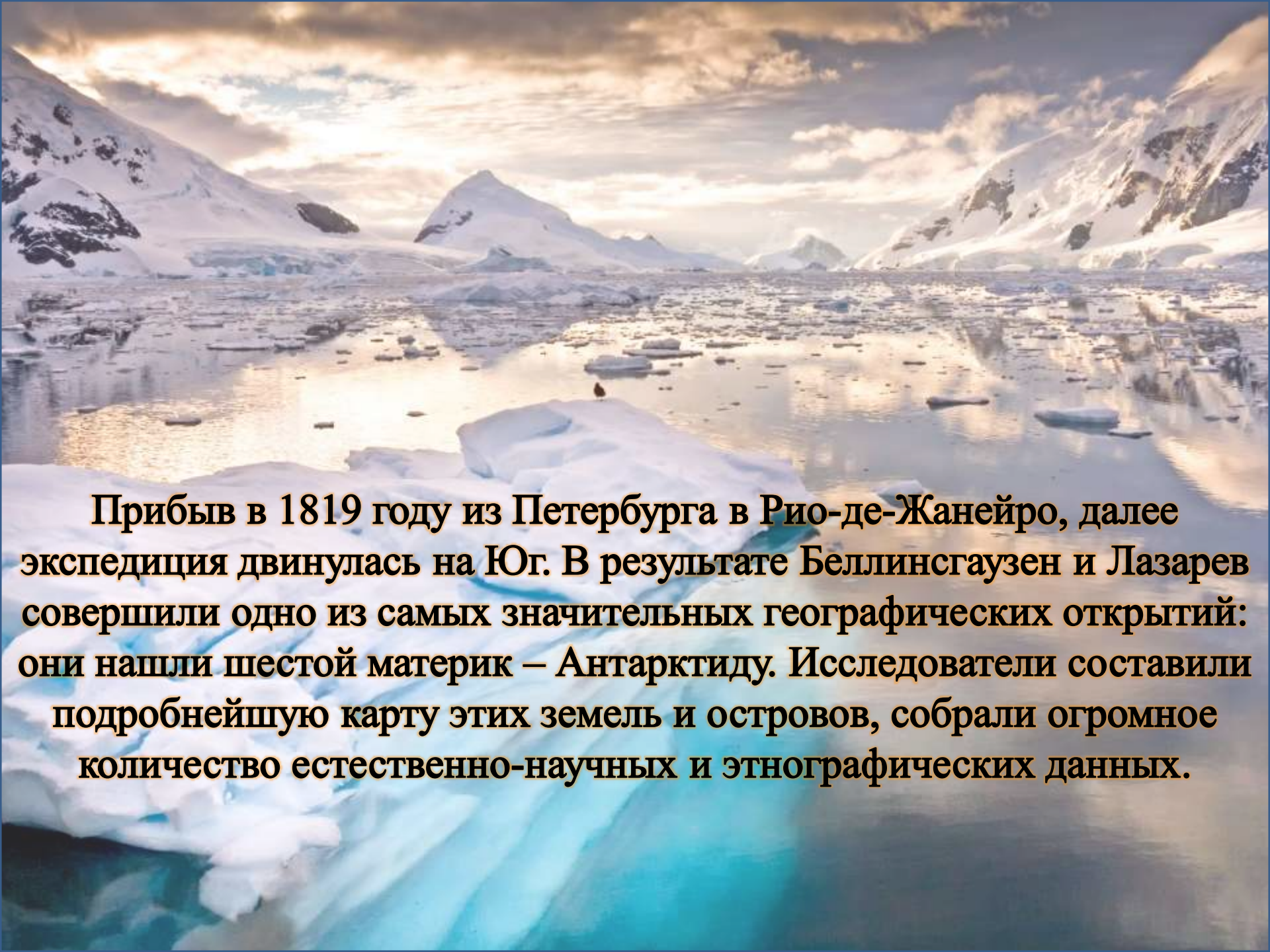
8 февраля



**День российской науки
был учрежден по указу
президента России Бориса
Николаевича Ельцина
7 июня 1999 года
и приурочен к 275-летию
Российской академии
наук, которая была
основана Петром I
28 января (по старому
стилю) 1724 года.
С переходом на новый
календарь датой
основания РАН, как и
датой праздника,
считается 8 февраля.**



Английский мореплаватель Джеймс Кук в ходе своего второго кругосветного плавания, наткнувшись на непреодолимые льды вблизи Южного полярного круга, посчитал, что Антарктиды как материка либо вообще не существует, либо достичь её невозможно. Почти полвека спустя по инициативе Ивана Федоровича Крузенштерна в Российской империи были подготовлены две экспедиции на Южный и Северный полюса. Первую возглавили мореплаватели Фаддей Фаддеевич Беллинсгаузен и Михаил Петрович Лазарев.



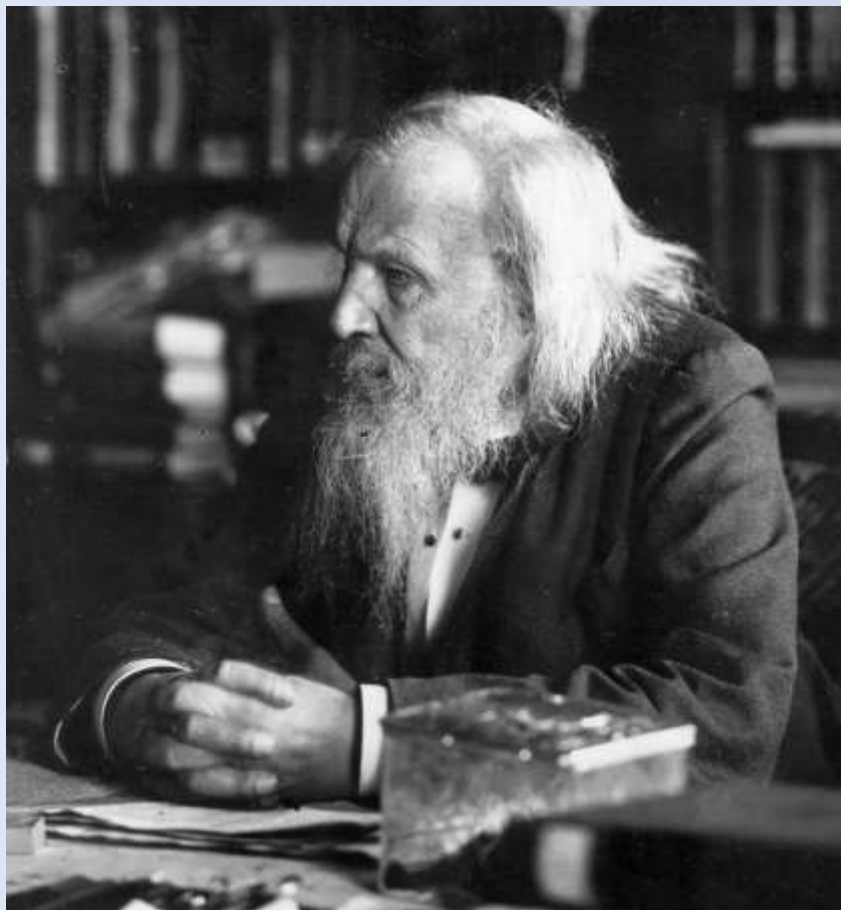
Прибыв в 1819 году из Петербурга в Рио-де-Жанейро, далее экспедиция двинулась на Юг. В результате Беллинсгаузен и Лазарев совершили одно из самых значительных географических открытий: они нашли шестой материк – Антарктиду. Исследователи составили подробнейшую карту этих земель и островов, собрали огромное количество естественно-научных и этнографических данных.



Русский физик и электротехник Александр Степанович Попов вошел в историю как один из изобретателей радио. Используя открытия в области электромагнетизма немецкого физика Генриха Герца и практические наработки английского физика Оливера Лоджа, Александр Попов сумел создать свою модификацию прибора для обнаружения и регистрирования электрических колебаний. А два года спустя ученый передал на расстоянии первую радиogramму в России.



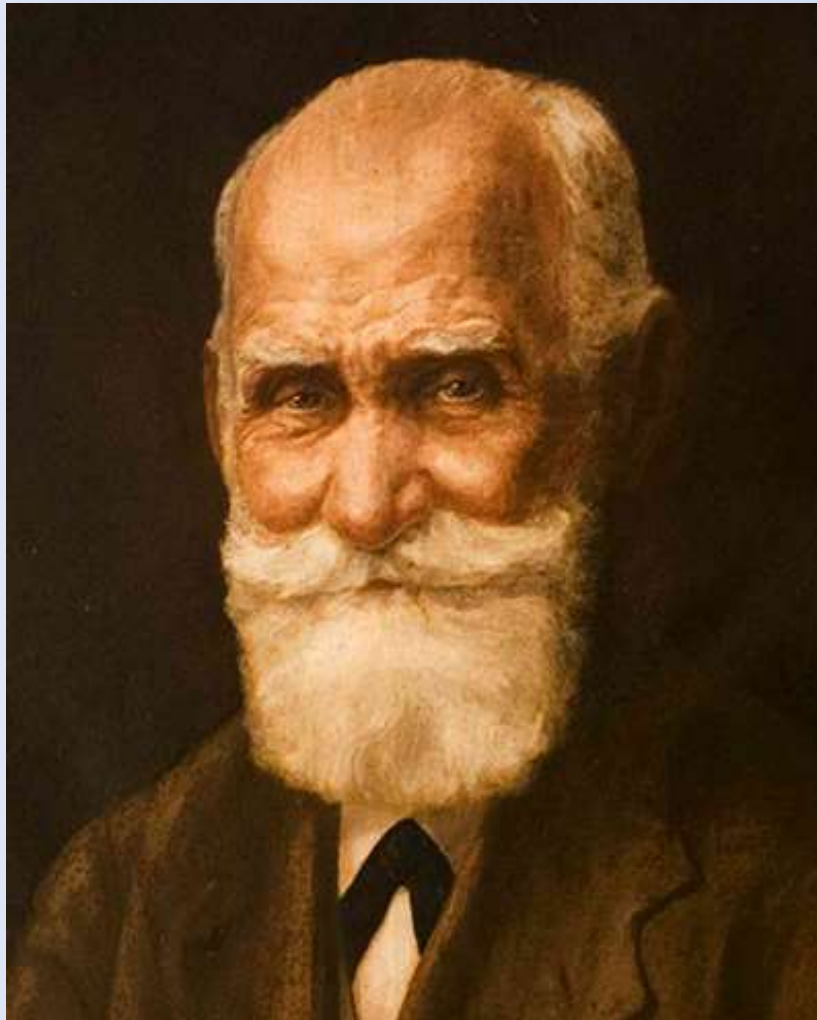
Один из первых прототипов радио А. С. Попова



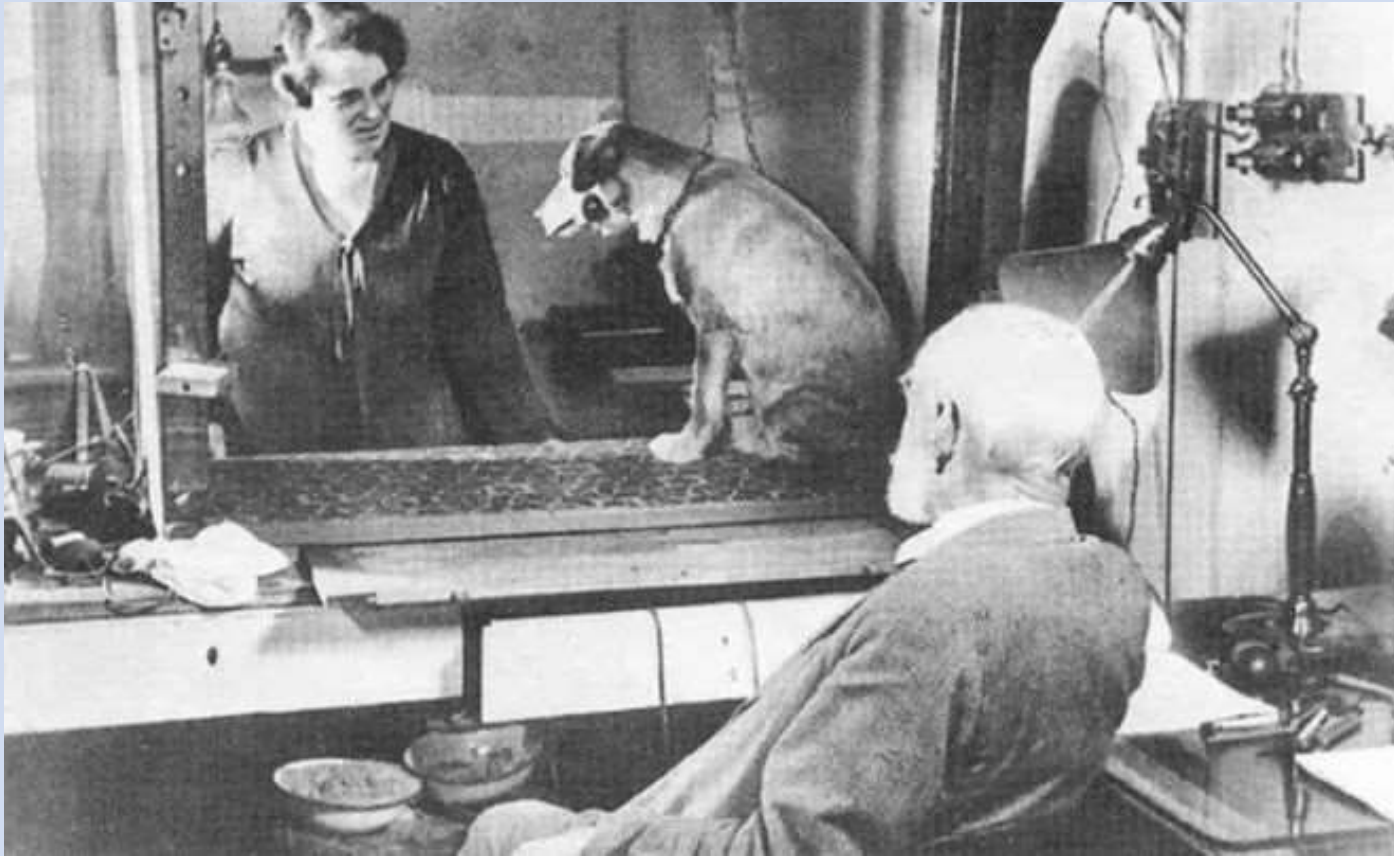
Периодический закон — это фундаментальный закон природы, который открыл великий российский химик Дмитрий Иванович Менделеев в 1869 году, сопоставив известные в то время химические элементы и величины их атомных масс. Выявленная Менделеевым периодичность дала понимание закономерности, позволившей определить место элементов в ней, неизвестных в то время, предсказать не только их существование, но и описать характеристики. Закон стал одной из фундаментальных основ современной химии.

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

ПЕРИОДЫ	РЯДЫ	Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В													
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII						
1	1	H Hydrogenium Водород 1,0079							He Helium Гелий 4,0026						
2	2	Li Lithium Литий 6,941	Be Beryllium Бериллий 9,0122	B Borun Бор 10,811	C Carbonum Углерод 12,011	N Nitrogenium Азот 14,007	O Oxygenium Кислород 15,999	F Fluorum Фтор 18,998	Ne Neon Неон 20,179						
3	3	Na Natrium Натрий 22,99	Mg Magnesium Магний 24,305	Al Aluminium Алюминий 26,982	Si Silicium Кремний 28,086	P Phosphorus Фосфор 30,974	S Sulfur Сера 32,066	Cl Chlorium Хлор 35,453	Ar Argon Аргон 39,948						
4	4	K Kalium Калий 39,098	Ca Calcium Кальций 40,08	Sc Scandium Скандий 44,956	Ti Titanium Титан 47,90	V Vanadium Ванадий 50,942	Cr Chromium Хром 51,996	Mn Manganum Марганец 54,938	Fe Ferrum Железо 55,847	Co Cobaltum Кобальт 58,933	Ni Niccolum Никель 58,69				
	5	Cu Cuprum Медь 63,546	Zn Zincum Цинк 65,38	Ga Gallium Галлий 69,72	Ge Germanium Германий 72,50	As Arsenicum Мышьяк 74,9216	Se Selenium Селен 78,96	Br Bromum Бром 79,904	Kr Krypton Криптон 83,80						
5	6	Rb Rubidium Рубидий 85,467	Sr Strontium Стронций 87,62	Y Yttrium Иттрий 88,906	Zr Zirconium Цирконий 91,22	Nb Niobium Никобий 92,906	Mo Molybdenum Молибден 95,94	Tc Technetium Технеций 98,9062	Ru Ruthenium Рутений 101,0	Rh Rhodium Родий 102,9055	Pd Palladium Палладий 106,4				
	7	Ag Argentum Серебро 107,87	Cd Cadmium Кадмий 112,41	In Indium Индий 114,82	Sn Stannum Олово 118,69	Sb Stibium Сурьма 121,70	Te Tellurium Теллур 127,6	I Iodum Йод 126,90	Xe Xenon Ксенон 131,29						
6	8	Cs Cesium Цезий 132,91	Ba Barium Барий 137,33	La* Lanthanum Лантан 138,905	Hf Hafnium Гафний 178,4	Ta Tantalum Тантал 180,947	W Wolframium Вольфрам 183,8	Re Rhenium Рений 186,207	Os Osmium Осмий 190,2	Ir Iridium Иридий 192,22	Pt Platinum Платина 195,08				
	9	Au Aurum Золото 196,97	Hg Hydrargyrum Ртуть 200	Tl Thallium Таллий 204,38	Pb Plumbum Свинец 207,2	Bi Bismuthum Висмут 208,98	Po Polonium Полоний (209)	At Astatium Астат (210)	Rn Radon Радон (222)						
7	10	Fr Francium Франций (223)	Ra Radium Радий 226,02	Ac** Actinium Актиний (227)	Rf Rutherfordium Резерфордий (261)	Db Dubnium Дубний (262)	Sg Seaborgium Сибборгий (263)	Bh Bohrium Борий (264)	Hs Hassium Гассий (265)	Mt Meitnerium Мейтнерий (266)	Ds Darmstadtium Дармштадтий (271)				
ВЫСШИЕ ОКСИДЫ		E ₂ O	EO	E ₂ O ₃	EO ₂	E ₂ O ₅	EO ₃	E ₂ O ₇	EO ₄						
ЛЕТУЧИЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ					EH ₄	EH ₃	H ₂ E	HE							
ЛАНТАНОИДЫ*		Ce Ceria Церий 140,12	Pr Praseodymium Прометий 140,91	Nd Neodymium Неодим 144,24	Pm Promethium Прометий (145)	Sm Samarium Самарий 150,4	Eu Europium Европий 151,96	Gd Gadolinium Гадолиний 157,25	Tb Terbium Тербий 158,93	Dy Dysprosium Диспрозий 162,50	Ho Holmium Гольмий 164,93	Er Erbium Эрбий 167,26	Tm Thulium Туллий 168,93	Yb Ytterbium Иттербий 173,05	Lu Lutetium Лютеций 174,97
АКТИНОИДЫ**		Th Thorium Торий 232,04	Pa Protactinium Протактиний 231,0369	U Uranium Уран 238,03	Np Neptunium Нептуний 237,0482	Pu Plutonium Плутоний 244,0642	Am Americium Америций 243,0614	Cm Curium Курций 247,0754	Bk Berkelium Берклий 247,0759	Cf Californium Калифорний 251,0796	Es Einsteinium Эйнштейний 252,0833	Fm Fermium Фермий 257,0951	Md Mendelevium Менделевий 258,10	No Nobelium Нобелий 259,1089	Lr Lawrencium Лоренсвий 260,1054



Российский ученый-физиолог Иван Петрович Павлов, первый русский нобелевский лауреат в области медицины, внес принципиальный вклад в изучение физиологии животных и человека, создал новый раздел физиологии о высшей нервной деятельности и целую научную школу. Одним из главных достижений всей его научной карьеры стала новая квалификация рефлексов – он разделил всю их совокупность на условные (приобретенные) и безусловные (врожденные). Учение Павлова легло в основу понимания механизмов различных видов умственной деятельности человека.



Эксперимент в лаборатории Павлова



Во второй половине 1940-х годов в нескольких странах начались испытания по использованию управляемой ядерной реакции для производства электричества.

Безоговорочным лидером в этой энергетической гонке оказался СССР.

В 1948 году под руководством И. В. Курчатова начались первые работы по практическому применению энергии атома для получения электричества.

В том же году были проведены успешные испытания. А первой в мире АЭС, подключенной к общей электрической сети, стала станция в городе Обнинске Калужской области.



Атомная электростанция в Обнинске



Одним из важнейших достижений советской науки стал запуск первого человека в космос. Им стал военный лётчик Юрий Алексеевич Гагарин. Старт ракеты-носителя «Восток» с кораблем «Восток-1» с Гагариным на борту был произведен 12 апреля 1961 года в 09:07 по московскому времени с космодрома Байконур. Полет начался со знаменитой на весь мир фразы космонавта: «Поехали!». Совершив один оборот вокруг Земли, корабль завершил свой полет, который продлился 108 минут. На протяжении полета Гагарин сообщал о своем самочувствии, ощущениях, наблюдал за кораблем и нашей планетой.



Юрий Гагарин перед полетом

Использованный источник информации:

- https://rosuchebnik.ru/material/8-fevralya-den-rossiyskoy-nauki/?utm_campaign=20210206_news_february2021_vypusk_1