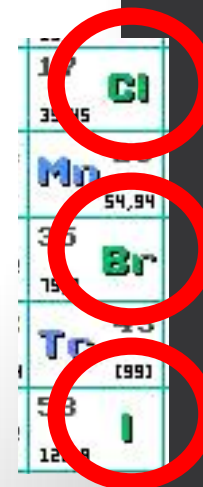
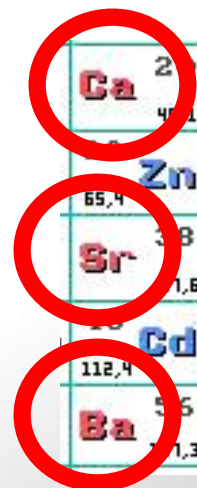
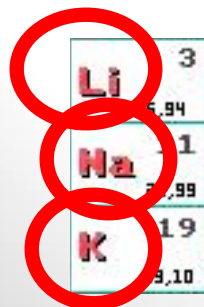
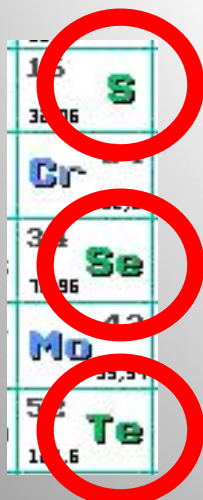
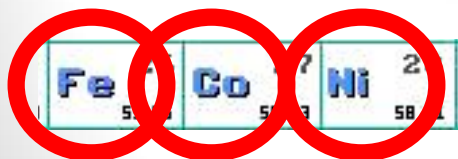


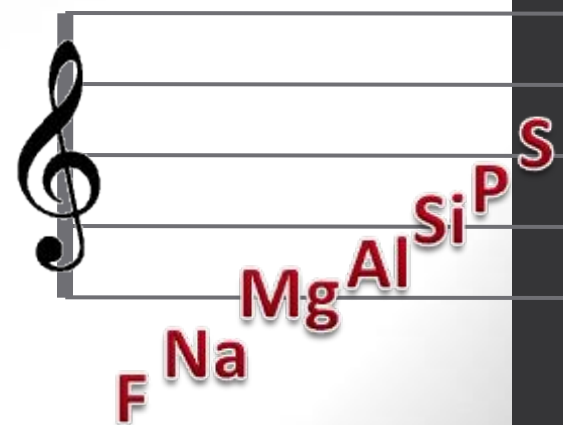
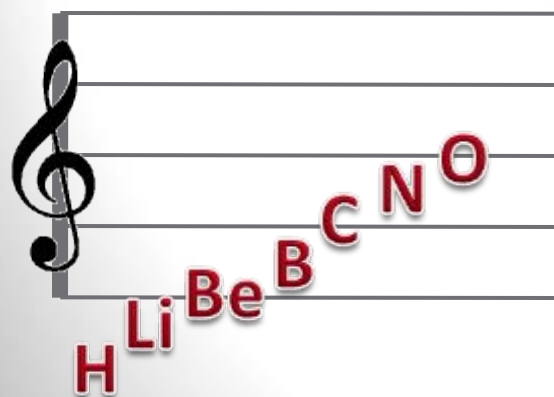
Історичні відомості про спроби класифікації хімічних елементів. Відкриття періодичного закону Д. І. Менделєєва. Періодичний закон та періодична система Д. І. Менделєєва

«Правило тріад» німецького хіміка Й.В.Деберейнера



ЙОГАН ВОЛЬФГАНГ
ДЕБЕРЕЙНЕР
(1780-1849)

Класифікація елементів американського хіміка Дж.Ньюлендса



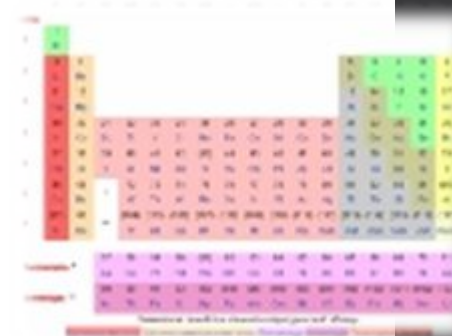
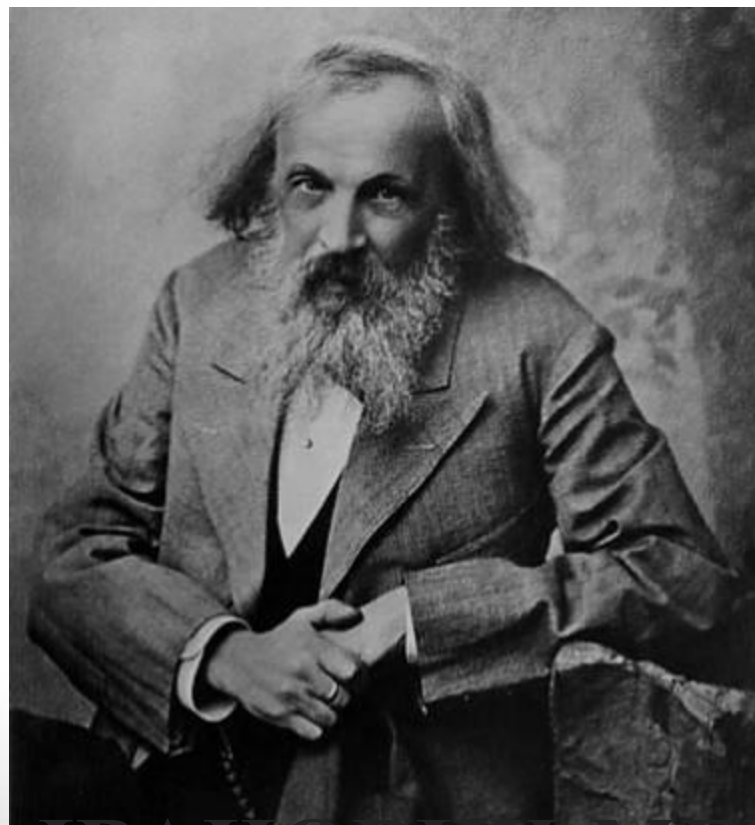
ДЖ. НЬЮЛЕНДС
(1837-1898)

**«Хвильовий графік» німецького
хіміка Ю.Л.Мейєра**



**ЮЛІУС ЛОТАР МЕЙЄР
(1830-1895)**

Періодична система Д.І. Менделєєва



**ДМИТРО ІВАНОВИЧ МЕНДЕЛЄЄВ
(1834-1907)**

Li → Be → B → C → N → O → F → Na

Cl ← S ← P ← Si ← Al ← Mg



«Мир сложен
Он полон событий,
сомнений,
И тайн бесконечных,
и смелых догадок
Как чудо природы,
является гений
И в хаосе этом
находит порядок...»

Периодическая система элементов										
I	II III IV V VI						VII (H)	VIII		
1 H водород							2 He гелий			
3 Li литий	4 Be бериллий	5 B бор	6 C углерод	7 N азот	8 O кислород	9 F фтор	10 Ne неон			
11 Na натрий	12 Mg магний	13 Al алюминий	14 Si кремний	15 P фосфор	16 S сера	17 Cl хлор	18 Ar аргон			
19 K калий	20 Ca кальций	21 Sc скандий	22 Ti титан	23 V ванадий	24 Cr хром	25 Mn марганец	26 Fe железо	27 Co кобальт	28 Ni никель	
29 Cu медь	30 Zn цинк	31 Ga галлий	32 Ge германий	33 As мышьяк	34 Se селен	35 Br бром	36 Kr криптон			
37 Rb рубидий	38 Sr стронций	39 Y иттрий	40 Zr цирконий	41 Nb ниобий	42 Mo молибден	43 Tc технеций	44 Ru рутений	45 Rh родий	46 Pd палладий	
47 Ag серебро	48 Cd кадмий	49 In индий	50 Sn олово	51 Sb сурьма	52 Te теллур	53 I йод	54 Xe ксенон			
55 Cs цезий	56 Ba барий	57 La лантаны	58 Hf гафний	59 Ta тантал	60 W вольфрам	61 Re рений	62 Os осмий	63 Ir иридий	64 Pt платина	
79 Au золото	80 Hg ртуть	81 Tl таллий	82 Pb свинец	83 Bi висмут	84 Po полоний	85 At астат	86 Rn радон			
87 Fr франций	88 Ra радий	89 Ac актиний	104 Db дубний	105 JI колумбий	106 Rf рифмозий	107 Bh борний	108 Hh ханей	109 Mt мейтнерий		

* Лантаноиды

Ce 58 церий	Pr 59 празеодим	Nd 60 неодим	Pm 61 прометий	Sm 62 самарий	Eu 63 европий	Gd 64 гадолиний	Tb 65 тербий	Dy 66 диспрозий	Ho 67 гольмий	Er 68 эрбий	Tm 69 тулий	Yb 70 иттербий	Lu 71 лютеций
-------------	-----------------	--------------	----------------	---------------	---------------	-----------------	--------------	-----------------	---------------	-------------	-------------	----------------	---------------

** Актинοиды

Th 90 торий	Pa 91 протактиний	U 92 уран	Np 93 нептуний	Pu 94 плутоний	Am 95 америций	Cm 96 кюрий	Bk 97 берклий	Cf 98 калифорний	Es 99 эйнштейний	Fm 100 фермий	Md 101 мendelevium	No 102 nobelium	Lr 103 лоуренсий
-------------	-------------------	-----------	----------------	----------------	----------------	-------------	---------------	------------------	------------------	---------------	--------------------	-----------------	------------------

18 лютого
1869

Закон періодичності

Властивості простих тіл, а також форма і властивості сполук елементів перебувають у періодичній залежності від величини атомних мас елементів.

Д.І. Менделєєв на відміну від своїх попередників:

- 1) Змінив атомні маси ряду елементів.**
- 2) Під час визначення положення елементів керувався в першу чергу хімічними властивостями.**
- 3) Для деяких елементів, що ще не були відкриті, залишив порожні клітинки – під Si – екасиліцій (Ge).**
- 4) Передбачив наявність великих періодів.**