

Мы, водород из Большого взрыва и все родившиеся по воле звёзд химические элементы (см. про то преамбулу к Конституции Физике), ради разнообразия мира и ради жизни породили химические соединения и Царство Химии, чтобы все могли:

- жить в тепле, сытости, довольстве, ставить опыты, открывать новое,
- творить и созидать, получая от всего этого удовольствие.

§ 1. Жители – химические элементы. Царица – таблица Менделеева:

Период	Ряд	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ													
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII						
I	1	(H)						H 1,00797 Водород	He 4,0026 Гелий	Обозначение элемента Атомный номер Li 3 Литий Относительная атомная масса					
II	2	Li 6,939 Литий	Be 9,0122 Бериллий	B 10,811 Бор	C 12,01115 Углерод	N 14,0067 Азот	O 15,9994 Кислород	F 18,9984 Фтор	Ne 20,179 Неон	Li 3 Литий					
III	3	Na 22,9898 Натрий	Mg 24,305 Магний	Al 26,9815 Алюминий	Si 28,086 Кремний	P 30,9738 Фосфор	S 32,064 Сера	Cl 35,453 Хлор	Ar 39,948 Аргон	Относительная атомная масса					
IV	4	K 39,102 Калий	Ca 40,08 Кальций	Sc 44,956 Скандий	Ti 47,90 Титан	V 50,942 Ванадий	Cr 51,996 Хром	Mn 54,9380 Марганец	Fe 55,847 Железо	Co 58,9330 Кобальт	Ni 58,71 Никель				
	5	Cu 63,546 Медь	Zn 65,37 Цинк	Ga 69,72 Галлий	Ge 72,59 Германий	As 74,9216 Мышьяк	Se 78,96 Селен	Br 79,904 Бром	Kr 83,80 Криптон						
V	6	Rb 85,47 Рубидий	Sr 87,62 Стронций	Y 88,905 Иттрий	Zr 91,22 Цирконий	Nb 92,906 Ниобий	Mo 95,94 Молибден	Tc [99] Технеций	Ru 101,07 Рутений	Rh 102,905 Родий	Pd 106,4 Палладий				
	7	Ag 107,868 Серебро	Cd 112,40 Кадмий	In 114,82 Индий	Sn 118,69 Олово	Sb 121,75 Сурьма	Te 127,60 Теллур	I 126,9044 Иод	Xe 131,30 Ксенон						
VI	8	Cs 132,905 Цезий	Ba 137,34 Барий	La* 138,91 Лантан	Hf 178,49 Гафний	Ta 180,948 Тантал	W 183,85 Вольфрам	Re 186,2 Рений	Os 192,2 Осмий	Ir 192,2 Иридий	Pt 195,09 Платина				
	9	Au 196,967 Золото	Hg 200,59 Ртуть	Tl 204,37 Таллий	Pb 207,19 Свинец	Bi 208,980 Висмут	Po [210]* Полоний	At [210] Астат	Rn [222] Радон						
VII	10	Fr [223] Франций	Ra [226] Радий	Ac** [227] Актиний	Rf [261] Резерфордий	Db [262] Дубний	Sg [263] Сиборгий	Bh [264] Борий	Hs [265] Хассий	Mt [266] Мейтнерий	110				
Ланты, лантаны*		58 Ce 140,12 Церий	59 Pr 140,907 Прозермид	60 Nd 144,24 Неодим	61 Pm [147]* Прометий	62 Sm 150,35 Самарий	63 Eu 151,96 Европий	64 Gd 157,25 Гадолиний	65 Tb 158,924 Тербий	66 Dy 162,50 Диспрозий	67 Ho 164,930 Гольмий	68 Er 167,26 Эрбий	69 Tm 168,934 Тулий	70 Yb 173,04 Иттербий	71 Lu 174,97 Лютеций
Акты, лантаны*		90 Th 232,038 Торий	91 Pa [231] Протактиний	92 U 238,03 Уран	93 Np [237] Нептуний	94 Pu [244] Плутоний	95 Am [243] Америций	96 Cm [247] Кюрий	97 Bk [247] Берклий	98 Cf [251]* Калифорний	99 Es [254] Эйнштейний	100 Fm [257] Фермий	101 Md [257] Менделевий	102 No [259] Нобелий	103 Lr [260] Лоуренсий

§ 2. Герб: в золотом щите формула главной субстанции жизни H₂O.

§ 3. Основной закон – периодический закон Менделеева: свойства химических элементов, формы и свойства образуемых ими веществ и соединений находятся в периодической зависимости от величины зарядов ядер их атомов. (Закон без формул – закон-таблица:)

§ 4. Закон валентности – каждый элемент имеет право и обязанность образовывать определённое число химических связей.

§ 5. Гимн (слова народные – из Int)

- Натрий_[Na], калий_[K], серебро_[Ag] с водородом_[H] заодно – **Одновалентное добро**.)
- : Медь_[Cu] и ртуть_[Hg] стоят отдельно – **два-один** попеременно.:)
- : Алюминий_[Al], бор_[B] и хром_[Cr] **трёхвалентны** – узнаём.:)
А железо_[Fe], каждый знает – **два.. и три...** – вот так бывает...
Остальные элементы большей частью **двухвалентны**.)

§ 6. Золотой закон – закон Ломоносова-Лавуазье сохранения масс.

§ 7. Все проч. законы см. Int → **«Химия в стихах:** сборник стихов по химии для обучающихся и преподавателей химии» Т.А. Манышева. - Киселёвский педколледж, 2010. - 125 с.