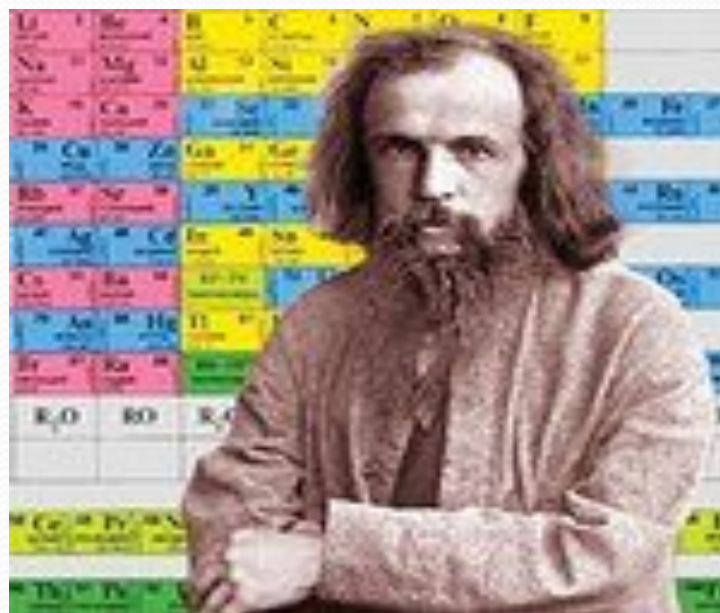


**-s, -p, -d-элементтерінің
медициналы биологиялық
рөлі. Медицинада
қолданылуы**



Д.И.Менделеев.



Дмитрий Иванович Менделеев – орыс химигі. Петербург Ғылым Академиясының корреспондент мүшесі (1876). 1834 ж. 27-қаңтарда Ресейдің– орыс химигі. Петербург Ғылым Академиясының корреспондент мүшесі (1876). 1834 ж. 27-қаңтарда Ресейдің Тобольск қаласында– орыс химигі. Петербург Ғылым Академиясының корреспондент мүшесі (1876). 1834 ж. 27-қаңтарда Ресейдің Тобольск қаласында дүниеге келген. Санкт-Петербург Бас педагогикалық институтын– орыс химигі. Петербург Ғылым Академиясының корреспондент мүшесі (1876). 1834 ж. 27-қаңтарда Ресейдің Тобольск қаласында дүниеге келген. Санкт-Петербург Бас педагогикалық институтын бітірген (1855). Ғылыми-зерттеу жұмыстарының негізгі бағыты жалпы химия– орыс химигі. Петербург Ғылым Академиясының корреспондент мүшесі (1876). 1834 ж. 27-қаңтарда Ресейдің Тобольск қаласында дүниеге келген. Санкт-Петербург Бас педагогикалық институтын бітірген (1855). Ғылыми-зерттеу жұмыстарының негізгі бағыты жалпы химия, химиялық технология– орыс химигі. Петербург Ғылым Академиясының корреспондент мүшесі (1876). 1834 ж. 27-қаңтарда Ресейдің Тобольск қаласында дүниеге келген. Санкт-Петербург Бас

Менделеевтің периодтық заңы, периодтық заң – атом ядросы зарядтарының артуына байланысты химиялық элементтер қасиеттерінің периодты өзгеретінін тұжырымдайтын табиғаттың негізгі заңы. Бұл заңды 1869 ж. Дмитрий Менделеев ашты. Ол оның толық тұжырымдамасын 1871 ж. жариялады. Бұл заң элементтердің периодтық жүйесімен тығыз байланысты және бірін-бірі толықтырып, түсіндіреді. Ядроның заряды (Z) жүйедегі элементтердің атомдық нөміріне тең. Z өсуі бойынша орналасқан элементтер Z (H, He, Li, Be...) 7 период түзеді. 1-периодта – 2 элемент, 2 мен 3-те – 8-ден, 4 пен 5-те – 18-ден, 6-да – 32 элемент, 7-де – 23 элемент белгілі. Периодта элементтердің қасиеттері сілтілік металдардан инертті газдарға өткенде заңды түрде өзгереді. Вертикальды бағаналар – қасиеттері ұқсас элементтердің топтары болып табылады. Топтың ішінде элементтердің қасиеттері де заңды түрде өзгереді (мысалы, сілтілік металдарда *Li*-ден *Fr*-ға дейін химиялық активтілік өседі). $Z = 58 - 71$, сол сияқты $Z = 90 - 103$ элементтерінің қасиеттері ұқсас болғандықтан лантаноидтар және актиноидтар қатарларына топтастырылған. Элементтер қасиеттерінің периодтылығы атомның сыртқы электрон қабаттарының конфигурациясының периодты қайталануына байланысты. Менделеевтің периодтық заңы мен элементтердің периодтық жүйесіне сүйене отырып, ғалымдар атом құрылысы және химиялық байланыс теорияларын жасады; жер қыртысы мен ғарыштық нысандар зерттелді. Бұл заңның барлық жаратылыстану, техника, технология саласындағы ғылымдар үшін философиялық мәні зор

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ
Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА

№ п/п по группам	№ п/п по периодам	Символ	Обозначение	Полупериод	№ группы	№ периода	VII																№										
							I		II		III		IV		V		VI		VII														
1	1	H	1,00794	1	I	1																	2	He	4,00260	1							
2	2	Li	6,941	1	I	2	Be	9,0122	2	B	10,811	3	C	12,011	4	N	14,0064	5	O	15,9994	6	F	18,9984	7	Ne	20,1898	2						
3	3	Na	22,98976928	1	I	3	Mg	24,304	2	Al	26,9815386	3	Si	28,0855	4	P	30,973762	5	S	32,06	6	Cl	35,453	7	Ar	39,948	3						
4	4	K	39,0983	1	I	4	Ca	40,078	2	Sc	44,955912	3	Ti	47,88	4	V	50,9415	5	Cr	51,9961	6	Mn	54,938045	7	Fe	55,845	4	Co	58,933195	5	Ni	58,6934	6
5	5	Rb	85,4678	1	I	5	Sr	87,62	2	Y	88,90584	3	Zr	91,224	4	Nb	92,90638	5	Mo	95,94	6	Tc	98,90625	7	Ru	101,072	5	Rh	102,9055	6	Pd	106,42	7
6	6	Cs	132,90545196	1	I	6	Ba	137,327	2	La	138,90547	3	Hf	178,49	4	Ta	180,94788	5	W	183,84	6	Re	186,207	7	Os	190,23	6	Ir	192,222	7	Pt	195,084	8
7	7	Fr	223,0185	1	I	7	Ra	226,0254	2	Ac	227,03372	3	E-II	228,02871	4	E-Ta	271,107	5	E-W	273,125	6	E-Re	277	7	E-Os	288	7	E-Ir	289	8	E-Pt	290	9
8	8	E-Au	289,812	1	I	8	E-Hg	289	2	E-Tl	289	3	E-Pb	289	4	E-Bi	289	5	E-Po	289	6	E-At	289	7	E-Em	289	8						
		Fe	55,845	4	VIII	8	Co	58,933195	5	Ni	58,6934	6	Ce	140,12	7	Pr	140,90766	8	Nd	144,242	9	Pm	144,9126	10	Sm	150,36	11	Eu	151,964	12	Gd	157,25	13
		Ru	101,072	5	VIII	8	Rh	102,9055	6	Pd	106,42	7	Tb	158,92535	9	Dy	162,5001	10	Hf	178,49	11	Er	175,054	12	Tu	188,95323	13	Yb	173,054	14	Lu	174,967	15
		Os	190,23	6	VIII	8	Ir	192,222	7	Pt	195,084	8	Th	232,0377	9	Pa	231,03688	10	U	238,02891	11	Np	237,04817	12	Pu	244,06422	13	Am	243,06138	14	Cm	247,07125	15
		E-Os	288	7	VIII	8	E-Ir	289	8	E-Pt	290	9	Blk	291	10	Cf	285,108	11	Es	287,103	12	Fm	287,103	13	Md	288,103	14	No	289,103	15	Lw	290,103	16

Литий корбанаты



Натрий хлориді



Глаубер тұзы



Калий пермаганаты



Магнезия

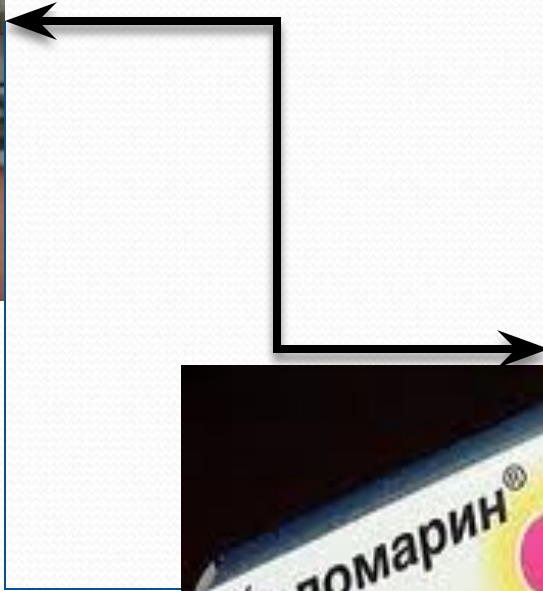


Тіс карієсі



Ангина





Базедов ауруы



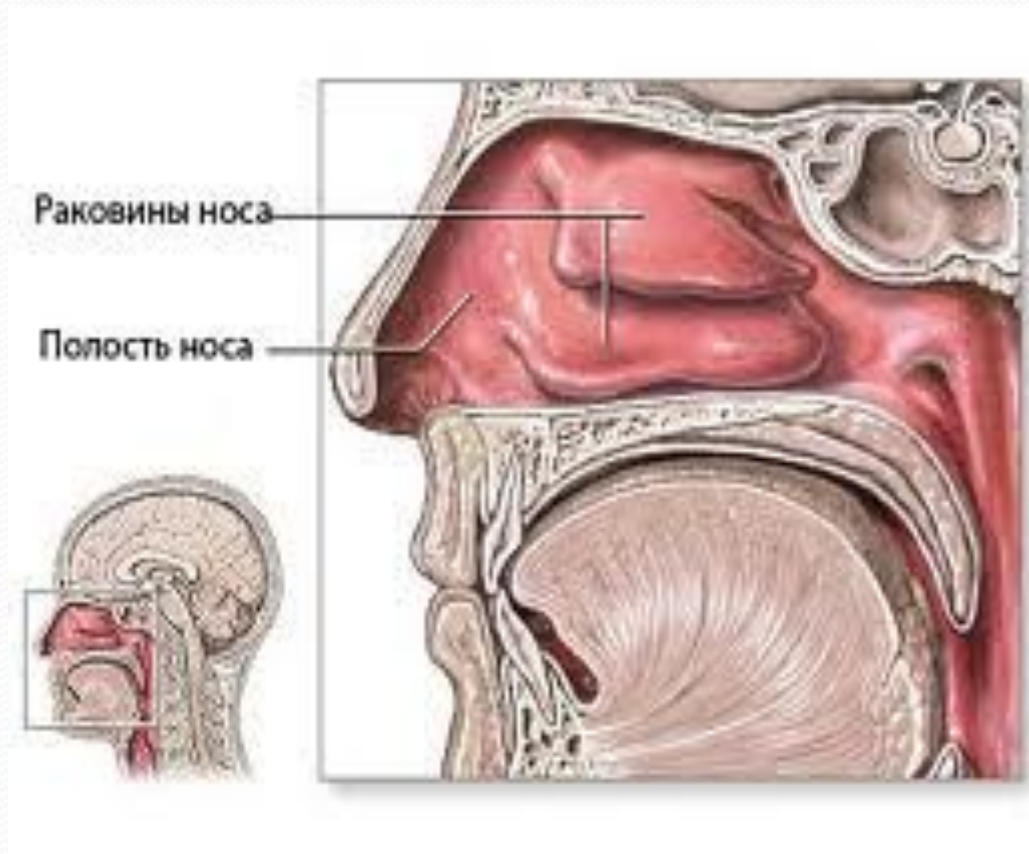
Рак



Тері ауруы



Ринит



Пайдаланылған әдебиеттер

1. Бірімжанов Б.А

Алматы 2002ж

Жалпы химия

2. www.chiemistry.ru

3. www.xumuk.ru

**Назар
аударғандарыңызға
рахмет**