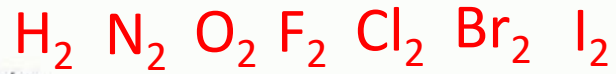


Molekule elementov in agregatna stanja elementov



Periodni sistem elementov



glavne skupine

periode

relativna atomska masa

simbol elementa

trden, tekoč, plinast

vrstno število

kovine

polkovine

nekovine

radioaktivni element

stranske skupine

1	I		II										III		IV	V	VI	VII	VIII
1	1,01 H vodik 1																		4,00 He helij 2
2	6,94 Li litij 3	9,01 Be berilij 4											10,8 B bor 5	12,0 C ogljik 6	14,0 N dušik 7	16,0 O kisik 8	19,0 F fluor 9	20,2 Ne neon 10	
3	23,0 Na natrij 11	24,3 Mg magnezij 12	III	IV	V	VI	VII	VIII	I	II	27,0 Al aluminij 13	28,1 Si silicij 14	31,0 P fosfor 15	32,1 S žveplo 16	35,5 Cl klor 17	39,9 Ar argon 18			
4	39,1 K kalij 19	40,1 Ca kalcij 20	45,0 Sc skandij 21	47,9 Ti titan 22	50,9 V vanadij 23	52,0 Cr krom 24	54,9 Mn mangan 25	55,8 Fe železo 26	58,9 Co kobalt 27	58,7 Ni nikelj 28	63,5 Cu baker 29	65,4 Zn cink 30	69,7 Ga gallij 31	72,6 Ge germanij 32	74,9 As arzen 33	79,0 Se selen 34	79,9 Br brom 35	83,8 Kr kripton 36	
5	85,5 Rb rubidij 37	87,6 Sr stroncij 38	88,9 Y itrij 39	91,2 Zr cirkonij 40	92,9 Nb niobij 41	95,9 Mo molibden 42	(96) Tc tehnecij 43	101 Ru rutenij 44	103 Rh rodij 45	106 Pd paladij 46	108 Ag srebro 47	112 Cd kadmij 48	115 In indij 49	119 Sn kositer 50	122 Sb antimon 51	128 Te telur 52	127 I jod 53	131 Xe ksenon 54	
6	133 Cs cezij 55	137 Ba barij 56	139 La lantan 57	178 Hf hafnij 72	181 Ta tantal 73	184 W volfram 74	186 Re renij 75	190 Os osmij 76	192 Ir iridij 77	196 Pt platina 78	197 Au zlato 79	201 Hg živo srebro 80	204 Tl talij 81	207 Pb svinec 82	209 Bi bizmut 83	(209) Po polonij 84	(210) At astat 85	(222) Rn radon 86	
7	(223) Fr francij 87	(226) Ra radij 88	(227) Ac aktinij 89	(261) Rf rutherfordij 104	(262) Db dubnij 105	(266) Sg seaborgij 106	(264) Bh bohrij 107	(269) Hs hassij 108	(268) Mt meitnerij 109	(281) Ds darmstadtij 110	(272) Rg rentgenij 111								

Žlahtni plini

lantanoidi

140 Ce cerij 58	141 Pr praezodim 59	144 Nd neodim 60	(145) Pm prometij 61	150 Sm samarij 62	152 Eu evropij 63	157 Gd gadolinij 64	159 Tb terbij 65	163 Dy disprozij 66	165 Ho holmij 67	167 Er erbij 68	169 Tm tulij 69	173 Yb iterbij 70	175 Lu lutecij 71
---------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------

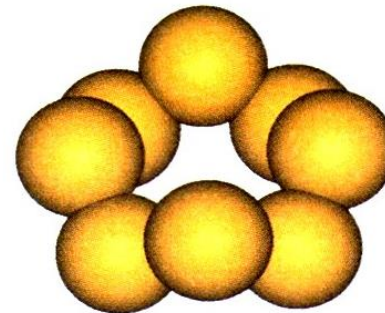
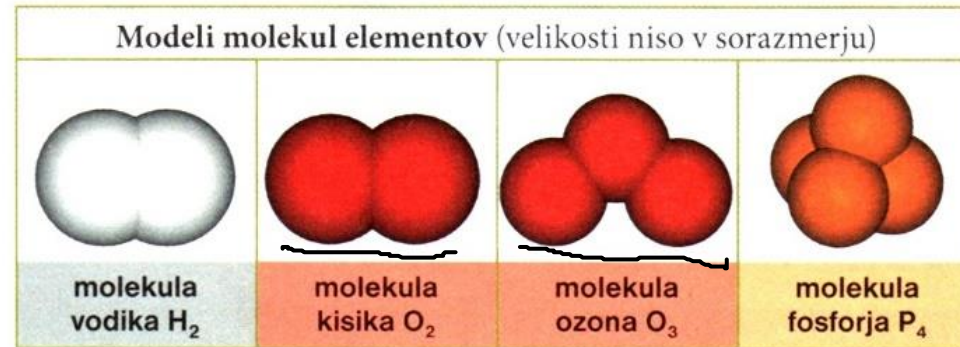
aktinoidi

232 Th torij 90	(231) Pa protaktinij 91	238 U uran 92	(237) Np neplunij 93	(244) Pu plutonij 94	(243) Am americij 95	(247) Cm kirij 96	(247) Bk berkelij 97	(251) Cf kalifornij 98	(252) Es einsteinij 99	(257) Fm fermij 100	(258) Md mondelevij 101	(259) No nobelij 102	(262) Lr lavrencij 103
---------------------------------	---	-------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------------	--	--	-------------------------------------	---	--------------------------------------	--



Elementi, ki se povezujejo v večatomne molekule.

Ime elementa	Formula elementa
vodik	H ₂
dušik	N ₂
kisik	O ₂
fluor	F ₂
klor	Cl ₂
brom	Br ₂
jod	I ₂
fosfor	P ₄
žveplo	S ₈



Kalotni model osematomne molekule žvepla S₈.



Agregatna stanja elementov

Plini

H_2 - vodik

N_2 - dušik

O_2 - kisik

F_2 - fluor

Cl_2 - klor

Žlahtni plini



kisik



fluor



Žlahtni plini

He - helij

Ne - neon

Ar - argon

Kr - kripton

Xe - ksenon

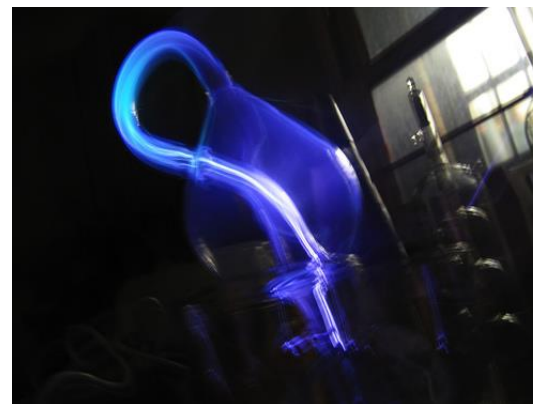
Rn - radon

So manj reaktivni od drugih elementov.

Nahajajo se v zraku v obliki atomov.



neon



helij in kripton

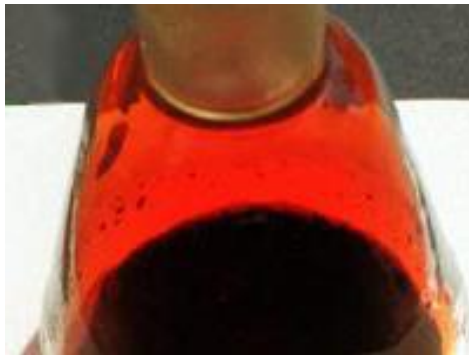


Agregatna stanja elementov

Tekočine

Br_2 - brom

Hg - živo srebro



brom



Hg



Kapljice živega srebra



Agregatna stanja elementov

Trdni

Vsi ostali elementi



Beli fosfor

