

Водород

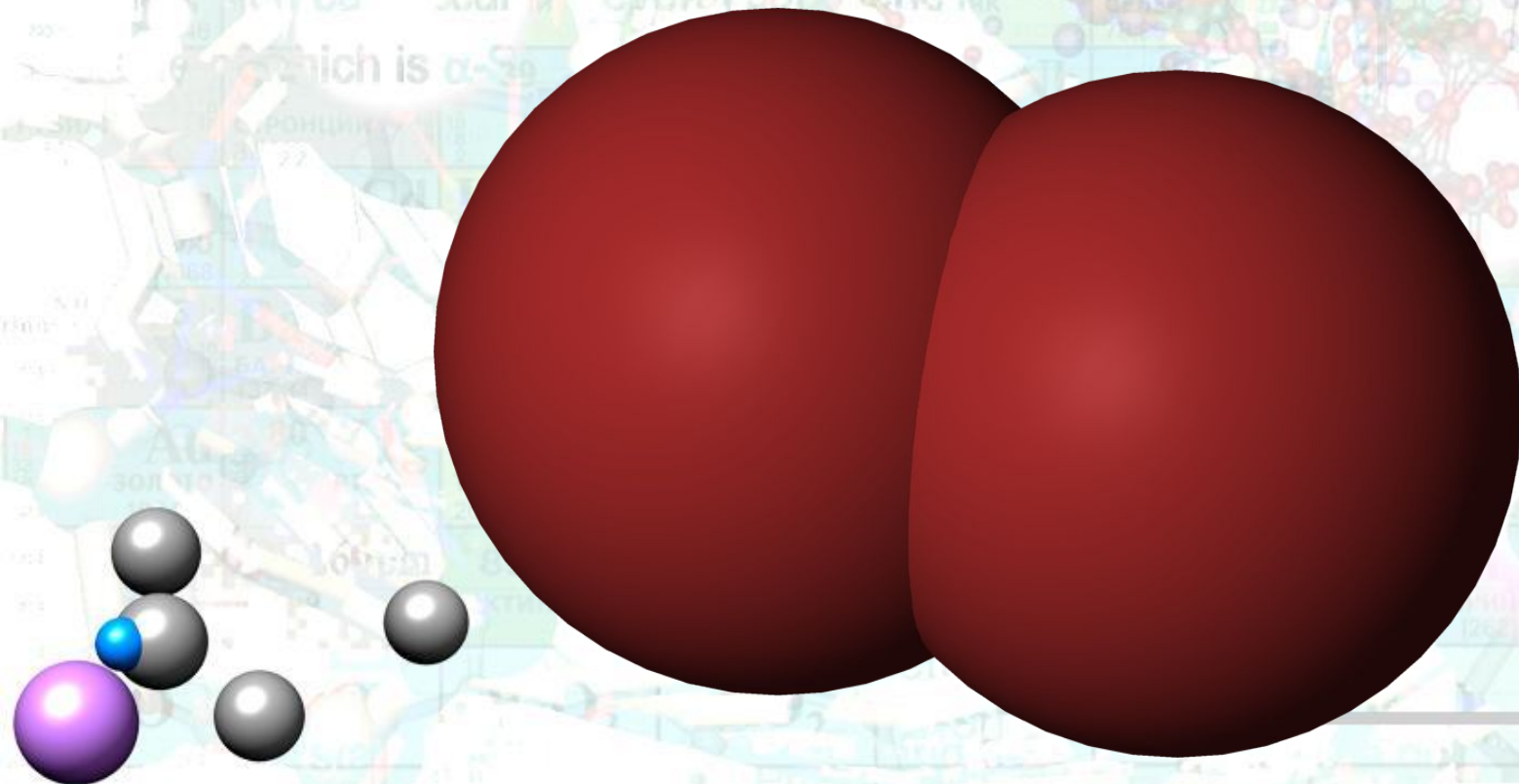
Выполнила:
Ученица 5 «А» класса
МАОУ «МБЛ»
Ляпина Екатерина



1 H водород 1.00794																	18 He гелий 4.002602
3 Li литий 6.941	4 Be бериллий 9.012182											5 B бор 10.811	6 C углерод 12.0107	7 N азот 14.006434	8 O кислород 15.999	9 F фтор 18.9984032	10 Ne неон 20.1797
11 Na натрий 22.98976928	12 Mg магний 24.304											13 Al алюминий 26.9815386	14 Si кремний 28.0855	15 P фосфор 30.973762	16 S сера 32.06	17 Cl хлор 35.453	19 Ar аргон 39.948
19 K калий 39.0983	20 Ca кальций 40.078	21 Sc скандий 44.955912	22 Ti титан 47.88	23 V ванадий 50.9415	24 Cr хром 51.9961	25 Mn марганец 54.938045	26 Fe железо 55.845	27 Co кобальт 58.933195	28 Ni никель 58.6934	29 Cu медь 63.546	30 Zn цинк 65.38	31 Ga галлий 69.723	32 Ge германий 72.630	33 As мышьяк 74.9216	34 Se селен 78.96	35 Br бром 79.904	36 Kr криpton 83.80
37 Rb рубидий 85.4678	38 Sr стронций 87.62	39 Y итрий 88.90584	40 Zr цирконий 91.224	41 Nb ниобий 92.90638	42 Mo молибден 95.94	43 Tc технеций 98	44 Ru рутений 101.07	45 Rh родий 102.9055	46 Pd палладий 106.3676	47 Ag серебро 107.8682	48 Cd кадмий 112.411	49 In индий 114.818	50 Sn олово 118.710	51 Sb сурьма 121.757	52 Te теллур 127.6	53 I йод 126.905	54 Xe ксенон 131.29
55 Cs цезий 132.90545196	56 Ba барий 137.327	57-71 Лантаноиды	72 Hf hafний 178.49	73 Ta тантал 180.94788	74 W вольфрам 183.84	75 Re рений 186.207	76 Os осмий 190.23	77 Ir иридий 192.222	78 Pt платина 195.084	79 Au золото 196.966569	80 Hg ртуть 200.59	81 Tl таллий 204.3833	82 Pb свинец 207.2	83 Bi висмут 208.9804	84 Po полоний 209	85 At астат 210	86 Rn радон 222
87 Fr франций 223	88 Ra радий 226	89-103 Актинοиды	104 Rf рифмий 261	105 Db дубний 262	106 Sg сегундий 263	107 Bh бергмий 264	108 Hs хассий 265	109 Mt митаганий 266	110 Ds дэбниум 267	111 Rg ригендий 268	112 Cn кюниум 269	113 Nh нихоний 270	114 Fl флеровий 271	115 Lv лундий 272	116 Ts теннессиум 273	117 Uu юниверсиум 274	118 Og оганесон 276
89 La лантан 138.90547	90 Ce церий 140.12	91 Pr прометий 140.90766	92 Nd нейодиμм 144.242	93 Pm прометий 145	94 Sm самарий 150.36	95 Eu европий 151.964	96 Gd гадолиний 157.25	97 Tb тербий 158.92532	98 Dy диurioний 162.5001	99 Ho holmий 164.93032	100 Er ербий 167.259	101 Tm тeмий 168.93032	102 Yb ytterбий 173.0547	103 Lu лютеций 174.967			
93 Ac актиний 227	94 Th торий 232.0377	95 Pa пaний 231.03688	96 U уран 238.02891	97 Np нептуний 237.048173	98 Pu плутоний 244	99 Am амeрий 243	100 Cm курий 247	101 Bk берклий 247	102 Cf калeфиорий 251	103 Es эйнштейний 252	104 Fm фeрмиум 257	105 Md мeдeвeжий 258	106 No нобeлий 259	107 Lr лоренций 262			

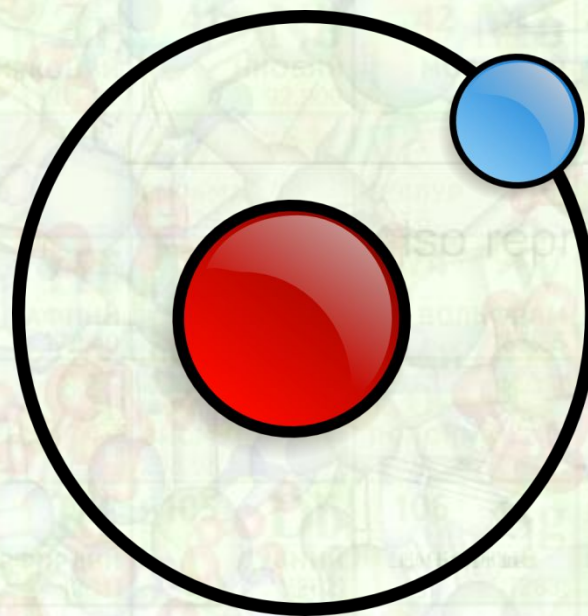
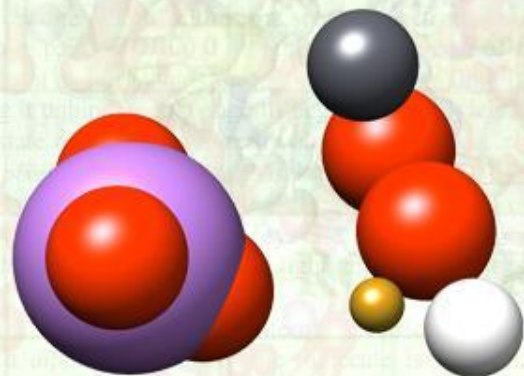
Что это такое?

- **Водорóд** — первый элемент периодической системы элементов; обозначается символом **H**.



История

- Выделение горючего газа при взаимодействии кислот и металлов наблюдали в XVI и XVII веках на заре становления химии как науки.



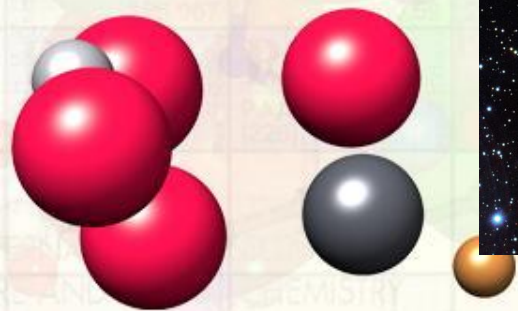
Происхождение названия

Лавуазье дал водороду название *hydrogène* — «рождающий воду». Русское наименование «водород» предложил химик Михаил Федорович Соловьев в 1824 году.

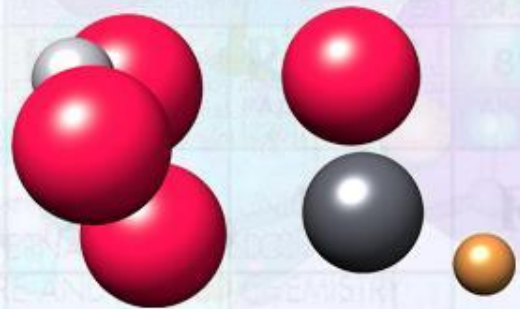
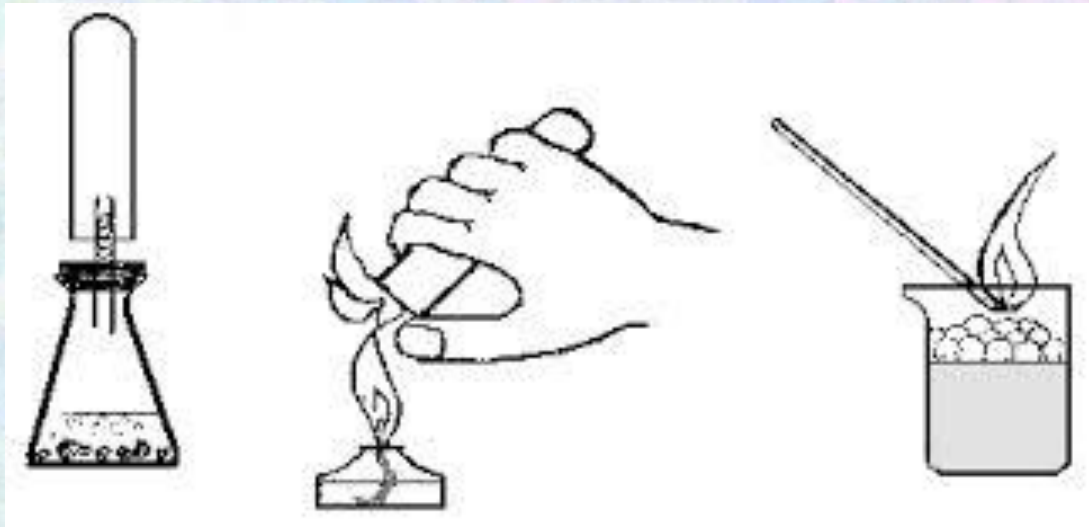


Распространение

Водород — самый распространённый элемент во Вселенной. На его долю приходится около 88,6 % всех атомов. Таким образом, водород — основная составная часть звёзд и межзвёздного газа.

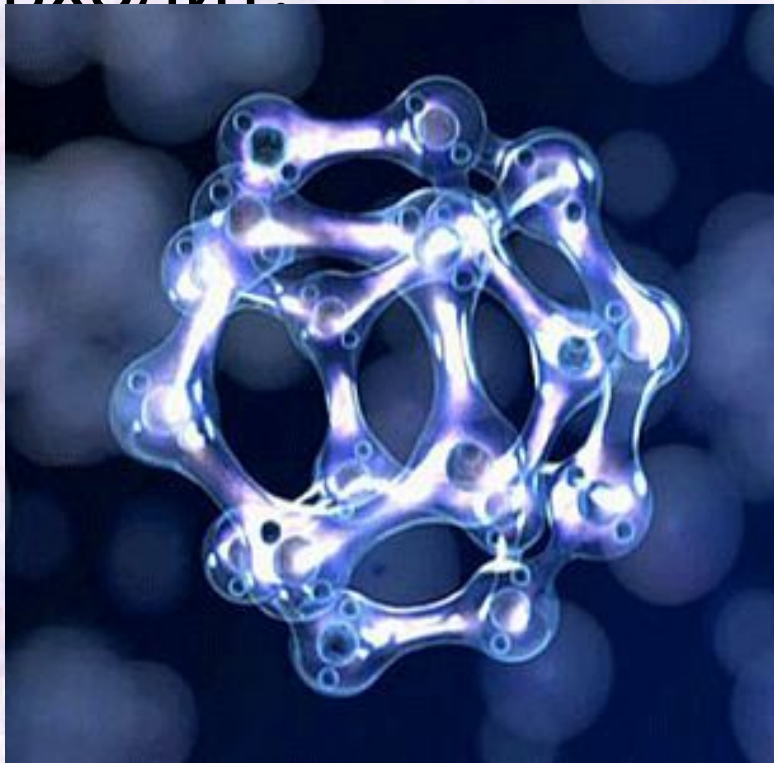
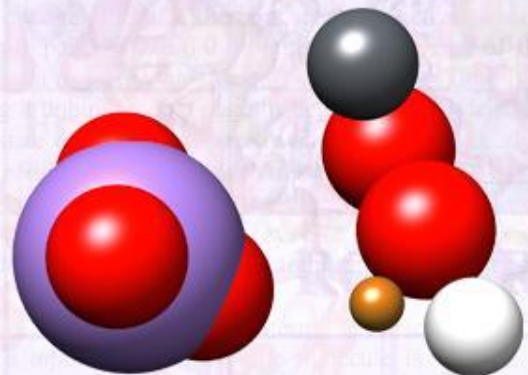


Получение



Роль водорода в нашем организме

Водород как отдельный элемент не обладает биологической ценностью. Для организма важны соединения, в состав которых он входит.



Спасибо за внимание!!!

1	2											16	17	18			
1	2											16	17	18			
3	4											13	14	15	19		
5	6											17	18	19	20		
11	12											13	14	15	19		
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
55	56	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
87	88	89-102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117

89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr