

# Водород

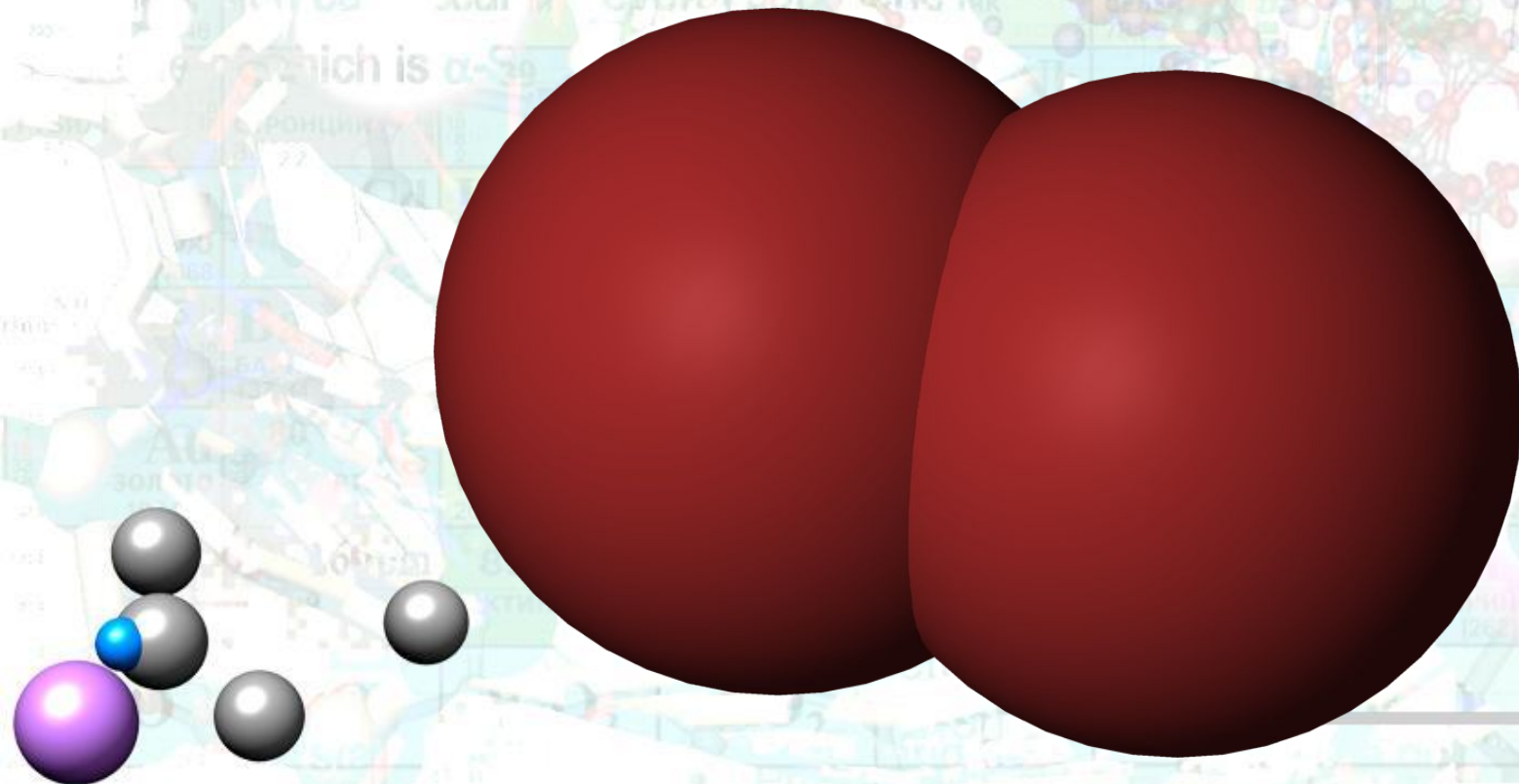
Выполнила:  
Ученица 5 «А» класса  
МАОУ «МБЛ»  
Ляпина Екатерина



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 14.00643	8 O кислород 15.999	9 F фтор 18.998403	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 35.45	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 54.938044	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 кrypton 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	44 Ru рутений 101.07	45 Rh родий 102.9055	46 Pd палладий 106.42	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 hafnium 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	85 At астат	86 Rn радон	
87 Fr франций	88 Ra радий	89-103 Актинοиды	104 Rf rutherfordium 261	105 Db dubnium 262	106 Sg seaborgium 263	107 Bh bohrium 264	108 Hs hassium 265	109 Mt meitnerium 266	110 Ds darmstadtium 267	111 Rg roentgenium 268	112 Cn copernicium 269							
		89 La лантан 138.90547	90 Ce церий 140.12	91 Pr протактиний 140.90765	92 Nd нейодиμм 144.242	93 Pm прометий	94 Sm самарий 150.36	95 Eu европий 151.964	96 Gd гадолиний 157.25	97 Tb тербий 158.92532	98 Dy диитрий 162.5001	99 Ho holmий 164.93032	100 Er эрий 167.259	101 Tm тeмий 168.9304	102 Yb ytterbium 173.0547	103 Lu лютеций 174.967		
		99 Ac актиний	100 Th торий 232.0377	101 Pa protactinium 231.03688	102 U уран 238.02891	103 Np neptunium 237.048173	104 Pu plutonium 244.06422	105 Am americium 243.06136	106 Cm curium 247.070353	107 Bk berkelium 247.070353	108 Cf californium 251.0832	109 Es einsteinium 252.0832	110 Fm fermium 257.10	111 Md mendelevium 258.10	112 No nobelium 259.10	113 Lr lawrencium 262.10		

# Что это такое?

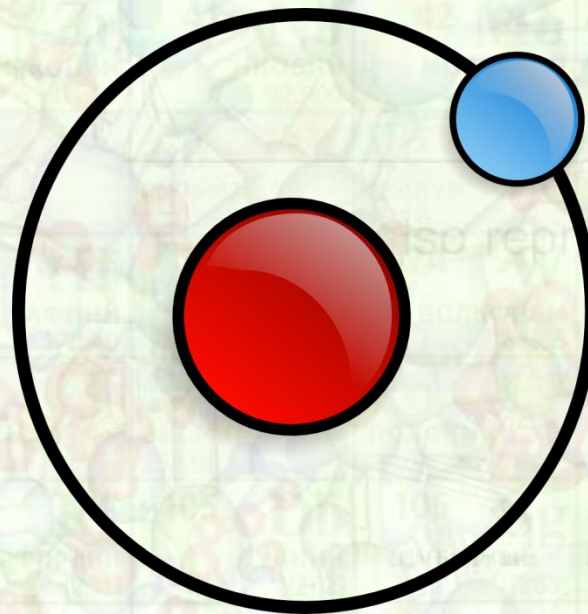
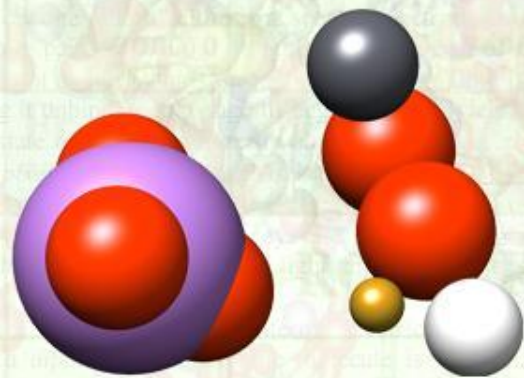
- **Водорóд** — первый элемент периодической системы элементов; обозначается символом **H**.





# История

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



# Происхождение названия

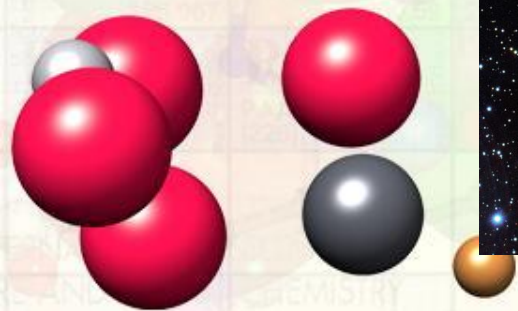
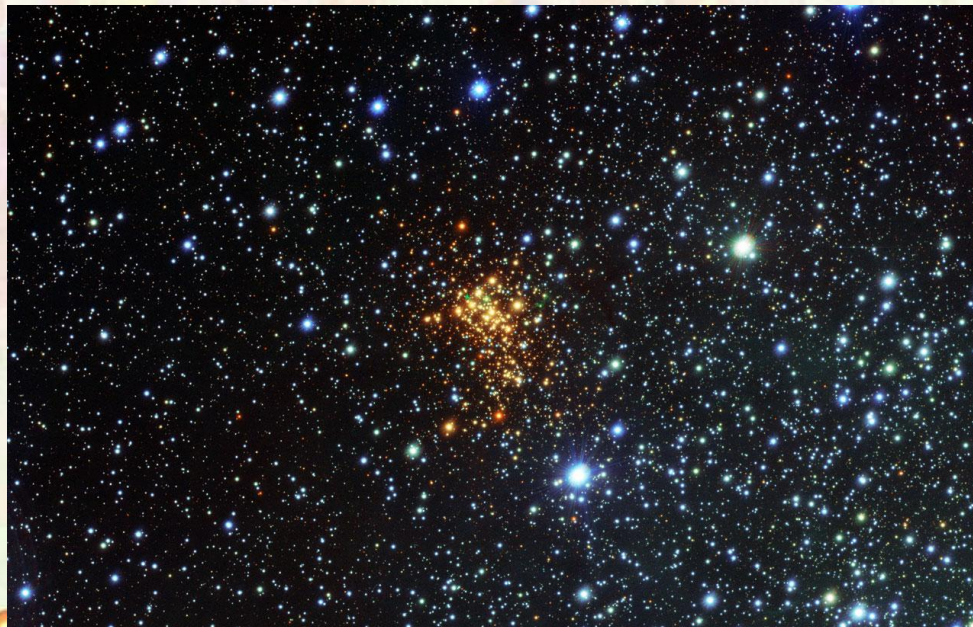
Лавуазье дал водороду название *hydrogène* — «рождающий воду». Русское наименование «водород» предложил химик Михаил Федорович Соловьев в 1824 году.



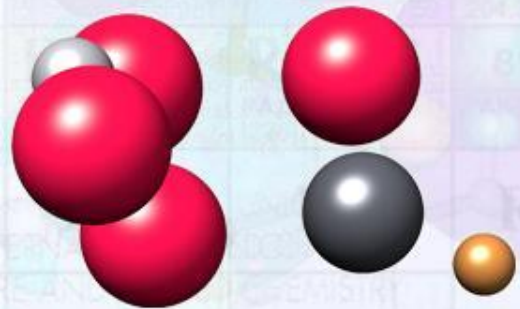
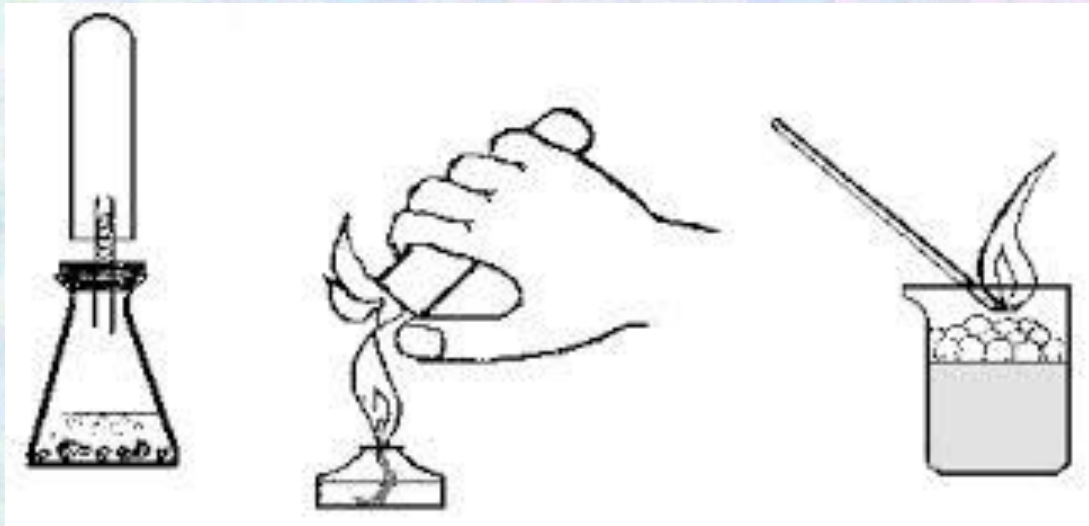


# Распространение

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.



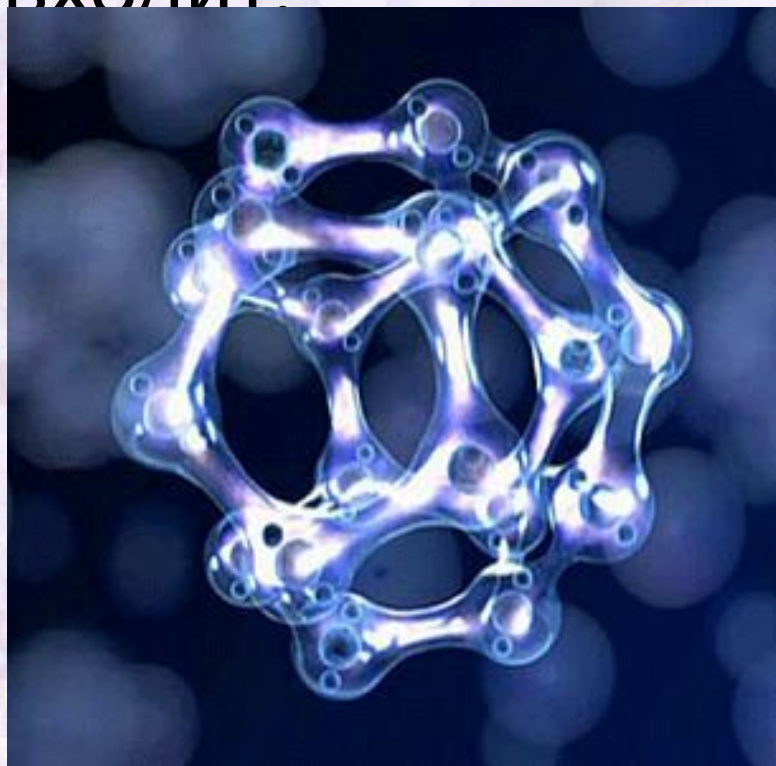
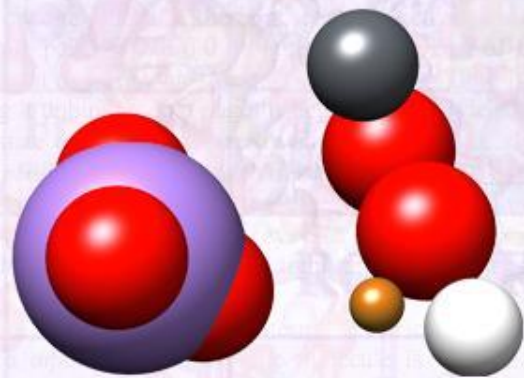
# Получение





# 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											5	6	7	8	9	10
11	12											13	14	15	16	17	18
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	89-103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118

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