

Молярные массы частых веществ

Вещество	Формула	М для расчётов ЕГЭ, г/моль	М по массам до сотых, г/моль
Вода	H ₂ O	18	18,02
Водород	H ₂	2	2,02
Кислород	O ₂	32	32,00
Озон	O ₃	48	48,00
Азот	N ₂	28	28,02
Хлор	Cl ₂	71	70,90
Оксид углерода(IV), углекислый газ	CO ₂	44	44,01
Оксид углерода(II), угарный газ	CO	28	28,01
Оксид серы(IV), сернистый газ	SO ₂	64	64,06
Оксид серы(VI)	SO ₃	80	80,06
Оксид азота(II)	NO	30	30,01
Оксид азота(IV)	NO ₂	46	46,01
Аммиак	NH ₃	17	17,03
Сероводород	H ₂ S	34	34,08
Хлороводород	HCl	36,5	36,46
Азотная кислота	HNO ₃	63	63,02
Серная кислота	H ₂ SO ₄	98	98,08
Фосфорная кислота	H ₃ PO ₄	98	97,99
Гидроксид натрия	NaOH	40	40,00
Гидроксид калия	KOH	56	56,11
Гидроксид кальция	Ca(OH) ₂	74	74,10
Гидроксид бария	Ba(OH) ₂	171	171,35
Гидроксид алюминия	Al(OH) ₃	78	78,00
Гидроксид железа(III)	Fe(OH) ₃	107	106,87
Гидроксид меди(II)	Cu(OH) ₂	98	97,57
Хлорид натрия	NaCl	58,5	58,44
Хлорид калия	KCl	74,5	74,55
Хлорид кальция	CaCl ₂	111	110,98
Хлорид бария	BaCl ₂	208	208,23
Хлорид железа(II)	FeCl ₂	127	126,75
Хлорид железа(III)	FeCl ₃	162,5	162,20
Хлорид серебра	AgCl	143,5	143,32
Хлорид аммония	NH ₄ Cl	53,5	53,49
Нитрат серебра	AgNO ₃	170	169,88
Нитрат калия	KNO ₃	101	101,11
Нитрат аммония	NH ₄ NO ₃	80	80,05
Сульфат натрия	Na ₂ SO ₄	142	142,04
Сульфат аммония	(NH ₄) ₂ SO ₄	132	132,14

Вещество	Формула	М для расчётов ЕГЭ, г/моль	М по массам до сотых, г/моль
Сульфат меди (II)	CuSO_4	160	159,61
Медный купорос	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	250	249,69
Сульфат бария	BaSO_4	233	233,39
Карбонат кальция	CaCO_3	100	100,09
Карбонат натрия	Na_2CO_3	106	105,99
Гидрокарбонат натрия	NaHCO_3	84	84,01
Карбонат калия	K_2CO_3	138	138,21
Перманганат калия	KMnO_4	158	158,04
Дихромат калия	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	294	294,20
Хлорат калия	KClO_3	122,5	122,55
Пероксид водорода	H_2O_2	34	34,02
Оксид натрия	Na_2O	62	61,98
Оксид кальция	CaO	56	56,08
Оксид магния	MgO	40	40,31
Оксид алюминия	Al_2O_3	102	101,96
Оксид меди (II)	CuO	80	79,55
Оксид железа (III)	Fe_2O_3	160	159,70
Железная окалина	Fe_3O_4	232	231,55
Оксид кремния (IV)	SiO_2	60	60,09
Оксид фосфора (V)	P_2O_5	142	141,94
Метан	CH_4	16	16,04
Этан	C_2H_6	30	30,07
Пропан	C_3H_8	44	44,09
Этилен	C_2H_4	28	28,05
Ацетилен	C_2H_2	26	26,04
Бензол	C_6H_6	78	78,11
Метанол	CH_3OH	32	32,04
Этанол	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	46	46,07
Глицерин	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$	92	92,09
Уксусный альдегид	CH_3CHO	44	44,05
Муравьиная кислота	HCOOH	46	46,03
Уксусная кислота	CH_3COOH	60	60,05
Глюкоза	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	180	180,16
Сахароза	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$	342	342,30

Средний столбец — по правилу ЕГЭ: атомные массы целые, у хлора 35,5. Правый — по массам таблицы Менделеева, округлённым до сотых. Обе колонки посчитаны по одной программе с калькулятором.

