Периодическая система химических элементов

Период	1 IA	2 IIA	3 IIIБ	4 IVБ	5 VБ	6 VIБ	7 VIIБ	8 VIIIБ	9 VIIIБ	10 VIIIБ	11 IБ	12 IIБ	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1	1 **H** Водород 1,008																	2 **He** Гелий 4,00
2	3 **Li** Литий 6,94	4 **Be** Бериллий 9,01											5 **B** Бор 10,81	6 **C** Углерод 12,01	7 **N** Азот 14,01	8 **O** Кислород 16,00	9 **F** Фтор 19,00	10 **Ne** Неон 20,18
3	11 **Na** Натрий 22,99	12 **Mg** Магний 24,31											13 **Al** Алюминий 26,98	14 **Si** Кремний 28,09	15 **P** Фосфор 30,97	16 **S** Сера 32,06	17 **Cl** Хлор 35,45	18 **Ar** Аргон 39,95
4	19 **K** Калий 39,10	20 **Ca** Кальций 40,08	21 **Sc** Скандий 44,96	22 **Ti** Титан 47,87	23 **V** Ванадий 50,94	24 **Cr** Хром 52,00	25 **Mn** Марганец 54,94	26 **Fe** Железо 55,85	27 **Co** Кобальт 58,93	28 **Ni** Никель 58,69	29 **Cu** Медь 63,55	30 **Zn** Цинк 65,38	31 **Ga** Галлий 69,72	32 **Ge** Германий 72,63	33 **As** Мышьяк 74,92	34 **Se** Селен 78,97	35 **Br** Бром 79,90	36 **Kr** Криптон 83,80
5	37 **Rb** Рубидий 85,47	38 **Sr** Стронций 87,62	39 **Y** Иттрий 88,91	40 **Zr** Цирконий 91,22	41 **Nb** Ниобий 92,91	42 **Mo** Молибден 95,95	43 **Tc** Технеций [98]	44 **Ru** Рутений 101,07	45 **Rh** Родий 102,91	46 **Pd** Палладий 106,42	47 **Ag** Серебро 107,87	48 **Cd** Кадмий 112,41	49 **In** Индий 114,82	50 **Sn** Олово 118,71	51 **Sb** Сурьма 121,76	52 **Te** Теллур 127,60	53 **I** Иод 126,90	54 **Xe** Ксенон 131,29
6	55 **Cs** Цезий 132,91	56 **Ba** Барий 137,33	57 **La** Лантан 138,91	72 **Hf** Гафний 178,49	73 **Ta** Тантал 180,95	74 **W** Вольфрам 183,84	75 **Re** Рений 186,21	76 **Os** Осмий 190,23	77 **Ir** Иридий 192,22	78 **Pt** Платина 195,08	79 **Au** Золото 196,97	80 **Hg** Ртуть 200,59	81 **Tl** Таллий 204,38	82 **Pb** Свинец 207,2	83 **Bi** Висмут 208,98	84 **Po** Полоний [209]	85 **At** Астат [210]	86 **Rn** Радон [222]
7	87 **Fr** Франций [223]	88 **Ra** Радий [226]	89 **Ac** Актиний [227]	104 **Rf** Резерфор… –	105 **Db** Дубний –	106 **Sg** Сиборгий –	107 **Bh** Борий –	108 **Hs** Хассий –	109 **Mt** Мейтнерий –	110 **Ds** Дармштад… –	111 **Rg** Рентгений –	112 **Cn** Коперниц… –	113 **Nh** Нихоний –	114 **Fl** Флеровий –	115 **Mc** Московий –	116 **Lv** Ливермор… –	117 **Ts** Теннессин –	118 **Og** Оганесон –
Ланта-ноиды 58–71			после La	58 **Ce** Церий 140,12	59 **Pr** Празеодим 140,91	60 **Nd** Неодим 144,24	61 **Pm** Прометий [145]	62 **Sm** Самарий 150,36	63 **Eu** Европий 151,96	64 **Gd** Гадолиний 157,25	65 **Tb** Тербий 158,93	66 **Dy** Диспрозий 162,50	67 **Ho** Гольмий 164,93	68 **Er** Эрбий 167,26	69 **Tm** Тулий 168,93	70 **Yb** Иттербий 173,05	71 **Lu** Лютеций 174,97	
Акти-ноиды 90–103			после Ac	90 **Th** Торий 232,04	91 **Pa** Протактин… 231,04	92 **U** Уран 238,03	93 **Np** Нептуний [237]	94 **Pu** Плутоний [244]	95 **Am** Америций [243]	96 **Cm** Кюрий [247]	97 **Bk** Берклий [247]	98 **Cf** Калифорн… [251]	99 **Es** Эйнштейн… [252]	100 **Fm** Фермий [257]	101 **Md** Менделев… [258]	102 **No** Нобелий [259]	103 **Lr** Лоуренсий –	

s s-элементы: заполняется s-подуровень p p-элементы d d-элементы (переходные металлы) f f-элементы: лантаноиды и актиноиды

Массы — стандартные атомные веса IUPAC, округлённые до сотых (у водорода — до тысячных, у свинца IUPAC даёт 207,2). В квадратных скобках — массовое число самого долгоживущего изотопа. У лоуренсия и элементов 104–118 масса не указана: стабильных изотопов у них нет, а данные о самых долгоживущих изотопах в справочниках разных лет расходятся.

Закрепи в тренажёре

Где это на ЕГЭ: задание 2 по химии. Периодический закон — 21 задание с проверкой, без регистрации.

Решать задание 2 на neuromisha.ru

Наведи камеру телефона