Электроотрицательность по Полингу

Элемент	ЭО по Полингу	Номер	Период	Группа
Фтор F	3,98	9	2	17 (VIIA)
Кислород O	3,44	8	2	16 (VIA)
Хлор Cl	3,16	17	3	17 (VIIA)
Азот N	3,04	7	2	15 (VA)
Бром Br	2,96	35	4	17 (VIIA)
Иод I	2,66	53	5	17 (VIIA)
Ксенон Xe	2,60	54	5	18 (VIIIA)
Сера S	2,58	16	3	16 (VIA)
Углерод C	2,55	6	2	14 (IVA)
Селен Se	2,55	34	4	16 (VIA)
Вольфрам W	2,36	74	6	6 (VIБ)
Водород H	2,20	1	1	1 (IA)
Палладий Pd	2,20	46	5	10 (VIIIБ)
Осмий Os	2,20	76	6	8 (VIIIБ)
Иридий Ir	2,20	77	6	9 (VIIIБ)
Фосфор P	2,19	15	3	15 (VA)
Мышьяк As	2,18	33	4	15 (VA)
Молибден Mo	2,16	42	5	6 (VIБ)
Теллур Te	2,10	52	5	16 (VIA)
Сурьма Sb	2,05	51	5	15 (VA)
Бор B	2,04	5	2	13 (IIIA)
Висмут Bi	2,02	83	6	15 (VA)
Германий Ge	2,01	32	4	14 (IVA)
Олово Sn	1,96	50	5	14 (IVA)
Серебро Ag	1,93	47	5	11 (IБ)
Никель Ni	1,91	28	4	10 (VIIIБ)
Кремний Si	1,90	14	3	14 (IVA)
Медь Cu	1,90	29	4	11 (IБ)
Кобальт Co	1,88	27	4	9 (VIIIБ)
Железо Fe	1,83	26	4	8 (VIIIБ)
Галлий Ga	1,81	31	4	13 (IIIA)
Индий In	1,78	49	5	13 (IIIA)
Кадмий Cd	1,69	48	5	12 (IIБ)
Хром Cr	1,66	24	4	6 (VIБ)
Цинк Zn	1,65	30	4	12 (IIБ)
Ванадий V	1,63	23	4	5 (VБ)
Таллий Tl	1,62	81	6	13 (IIIA)
Алюминий Al	1,61	13	3	13 (IIIA)
Ниобий Nb	1,60	41	5	5 (VБ)
Бериллий Be	1,57	4	2	2 (IIA)
Марганец Mn	1,55	25	4	7 (VIIБ)

Элемент	ЭО по Полингу	Номер	Период	Группа
Титан Ti	1,54	22	4	4 (IVБ)
Тантал Ta	1,50	73	6	5 (VБ)
Уран U	1,38	92	7	актиноиды
Скандий Sc	1,36	21	4	3 (IIIБ)
Цирконий Zr	1,33	40	5	4 (IVБ)
Магний Mg	1,31	12	3	2 (IIA)
Торий Th	1,30	90	7	актиноиды
Неодим Nd	1,14	60	6	лантаноиды
Церий Ce	1,12	58	6	лантаноиды
Лантан La	1,10	57	6	3 (IIIБ)
Кальций Ca	1,00	20	4	2 (IIA)
Литий Li	0,98	3	2	1 (IA)
Стронций Sr	0,95	38	5	2 (IIA)
Натрий Na	0,93	11	3	1 (IA)
Радий Ra	0,90	88	7	2 (IIA)
Барий Ba	0,89	56	6	2 (IIA)
Калий K	0,82	19	4	1 (IA)
Рубидий Rb	0,82	37	5	1 (IA)
Цезий Cs	0,79	55	6	1 (IA)

Значения по шкале Полинга в уточнении Олреда (1961). В таблицу вошли 43 элемента: главные подгруппы первых пяти периодов (без благородных газов), переходные металлы от скандия до цинка, серебро, кадмий, цезий и барий — те, для которых значения совпадают в основных справочниках. У благородных газов общепринятой ЭО нет, у тяжёлых металлов шестого периода (ртуть, свинец, золото) в справочниках разные значения, поэтому они не приведены.

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