

ATTENZIONE: il numerino in alto all'elemento è il numero atomico Z = numero elettroni totale
il numerino in basso è l'elettronegatività

GRUPPI
(colonne)
Numero
elettroni
Ultimo
livello

PERIODI
(righe)
Numero
dei
livelli

STESSA CEE
=
STESSO NUMERO
DI ELETTRONI
ESTERNI

TABELLA DEGLI ELEMENTI
CON VALORI DI ELETTRONEGATIVITA
Secondo la tabella di Linus Pauling

■ Elettronegatività alta
■ Elettronegatività media
■ Elettronegatività bassa

● La scrittura di LEWIS.
Es. Disegna la struttura di Lewis degli elementi Na, F, He.
Soluzione:
Na⁺ :F:⁻ He:

	IA 1															VIIA 17	VIIIA 18		
	1	2														1	2		
	1	2														H	He		
	2	3	4													H	He		
	3	11	12													H	He		
	4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
	5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
	6	55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
	7	87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118

lantanidi da 57 a 71

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Cerio	Praseodimio	Neodimio	Promezio (145)	Samario	Europio	Gadolinio	terbio	Disprosio	Olmio	Erbio	Tulio	Itterbio	Lutezio
140,1	140,9	144,2	(145)	150,4	152,0	157,3	158,9	162,5	164,9	167,3	168,9	173,0	175,0

attinidi da 89 a 103

90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
Torio	Protoattinio	Uranio	Cerio	Plutonio	Americio	Curio	Berkelio	Californio	Einsteinio (252)	Fermio	Mendelevio	Nobelio	Laurenzio
232,0	231,0	238,0	140,1	(244)	(243)	(247)	(247)	(251)	(252)	(257)	(258)	(259)	(260)

