

propiedades periódicas

Radio atómico

Depende del medio y la interacción con los átomos cercanos. lo que se determina es su tamaño relativo. Se determina el diámetro y el radio del átomo.

Radio Atómico decreciente

	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
Radio Atómico creciente	H							He
	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
	K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
	Rb	Sr	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
	Cs	Ba	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn

Energía de ionización

Es la cantidad mínima de energía que se requiere para mover un electrón enlazado con menor fuerza de un átomo aislado para formar un ion con carga $1+$

formar un ion con carga $1+$

negativo

disminuye
energía de
ionización

1	H	2	He
3	Li	4	Be
5	B	6	C
7	N	8	O
9	F	10	Ne
11	Na	12	Mg
13	Al	14	Si
15	P	16	S
17	Cl	18	Ar
19	K	20	Ca
21	Sc	22	Ti
23	V	24	Cr
25	Mn	26	Fe
27	Co	28	Ni
29	Cu	30	Zn
31	Ga	32	Ge
33	As	34	Se
35	Br	36	Kr
37	Rb	38	Sr
39	Y	40	Zr
41	Nb	42	Mo
43	Tc	44	Ru
45	Rh	46	Pd
47	Pt	48	Au
49	Hg	50	Cd
51	Sb	52	Te
53	I	54	Xe
55	Cs	56	Ba
57	La	58	Ce
59	Pr	60	Pr
61	Nd	62	Nd
63	Pm	64	Pm
65	Sm	66	Sm
67	Eu	68	Eu
69	Gd	70	Gd
71	Tb	72	Tb
73	Dy	74	Dy
75	Ho	76	Ho
77	Er	78	Er
79	Tm	80	Tm
81	Yb	82	Yb
83	Lu	84	Hf
85	Hf	86	Ta
87	Ra	88	Rn
89	Ac	90	Th
91	Pa	92	U
93	Np	94	Np
95	Pu	96	Pu
97	Am	98	Am
99	Cm	100	Cm
101	Bk	102	Bk
103	Lr	104	Rf
105	Rf	106	Db
107	107	108	Hs
109	109	110	Mt
111	111	112	Cn

Aumenta
energía de
ionización

marfil

en lo que disminuye la energía de ionización.

Afinidad electrónica

Es la cantidad de energía que se absorbe cuando se añade un electrón a un átomo gaseoso aislado. Para formar un ión con carga $1-$

Radio iónico

Muchos elementos del lado izquierdo de la tabla reaccionan con elementos perdiendo electrones para formar iones con carga positiva reduciendo su radio iónico. Así mismo los átomos del lado derecho de la tabla reaccionan con los del lado izquierdo ganando un electrón y formando iones negativos con lo que aumentan su radio iónico.