



Apellidos y Nombres:

Fecha: / /

Propiedades Periódicas

Comprender y aplicar las tendencias de las propiedades periódicas (radio atómico, electronegatividad, energía de ionización, afinidad electrónica y carácter metálico) con base en la estructura de la tabla periódica.

Opción múltiple

¿Qué sucede con el radio atómico cuando se desciende en un grupo de la tabla periódica?

- Disminuye porque hay menos niveles de energía.
- Aumenta porque se agregan más niveles de energía.
- Se mantiene constante porque el número de protones no cambia.
- Disminuye porque aumenta la energía de ionización.

Clasifica las propiedades según su tendencia

Indica si las siguientes propiedades aumentan (\uparrow) o disminuyen (\downarrow) al avanzar de izquierda a derecha en un periodo.

Energía de ionización

Aumentan (\uparrow)

Carácter metálico

Aumentan (\uparrow)

Radio atómico

Disminuyen (\downarrow)

Electronegatividad

Disminuyen (\downarrow)

Afinidad electrónica

Aumentan (\uparrow)

Sopa de letras - Propiedades Periódicas

Encuentra las siguientes propiedades periódicas ocultas en la sopa de letras. Después, escribe una breve definición de cada una. Palabras a encontrar: Radio atómico, Electronegatividad, Ionización, Afinidad, Carácter Metálico, Radio Iónico.

A	D	E	S	P	P	U	H	F	C	R	V	R	E	A
O	R	U	F	Y	D	E	S	W	V	K	N	E	C	F
R	L	A	W	T	I	E	R	N	F	N	N	F	F	I
R	B	F	D	I	E	N	W	I	M	M	W	S	I	N
O	A	B	B	I	M	N	M	V	Ó	A	U	M	O	I
B	N	D	W	P	O	U	D	C	C	D	P	N	N	D
I	J	N	I	T	Y	A	I	E	M	B	I	W	I	A
C	U	K	O	O	I	D	T	W	N	K	O	C	Z	D
F	C	W	C	C	I	I	H	Ó	W	C	W	N	A	L
O	R	V	U	G	C	Ó	L	S	M	I	I	T	C	R
B	L	K	D	P	S	K	N	U	S	I	T	A	I	A
P	R	A	K	T	N	Y	D	I	P	U	C	O	Ó	C
S	K	I	B	S	V	M	B	K	C	D	B	O	N	H
Y	U	W	A	G	E	O	V	S	A	O	K	C	N	F
K	N	A	Y	D	F	S	J	O	P	G	S	N	U	E