



Apellidos y Nombres:

Fecha:

Introducción a los Compuestos Inorgánicos

Reconocer los principales tipos de compuestos inorgánicos (óxidos, hidróxidos, ácidos y sales), sus características generales y su clasificación básica mediante actividades interactivas de refuerzo.

1. ¿Cuál de los siguientes es un ejemplo de óxido metálico?

- HCl NaOH CO₂ CaO

2. ¿Qué compuesto se forma por la combinación de un metal con un grupo hidroxilo (OH)?

- Ácido Sal Hidróxido Óxido

3. Los compuestos inorgánicos se caracterizan principalmente por:

- Contener carbono e hidrógeno
 Formarse solo por enlaces covalentes
 No contener enlaces carbono-hidrógeno como los compuestos orgánicos
 Ser todos sólidos

4. El ácido clorhídrico (HCl) es un ejemplo de:

- Hidróxido Ácido hidrácido Óxido no metálico Sal oxusal

Relacionar conceptos

Relaciona las columnas correctamente:

Óxidos metálicos

Resultan de un metal +
 O_2^{2-}

Hidróxidos

Resultan de un metal +
 OH^-

Ácidos

Sustancia que libera H^+
en agua

Óxidos no metálicos

Resultan de un no metal +
O

Sopa de letras

Encuentra los siguientes términos relacionados con los compuestos inorgánicos en la sopa de letras.

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

Escribe V si la afirmación es verdadera o F si es falsa.

Los compuestos inorgánicos siempre contienen carbono.

▼

Escribe V si la afirmación es verdadera o F si es falsa.

Los hidróxidos también se conocen como bases.

▼

Escribe V si la afirmación es verdadera o F si es falsa.

Un ácido puede liberar iones H⁺ en solución acuosa.

Verdadero

Falso

Escribe V si la afirmación es verdadera o F si es falsa.

Los óxidos metálicos se forman con no metales y oxígeno.