

■ RETO PERIÓDICO ■

Juego de repaso sobre la Tabla Periódica — Grado 10

Nombre: _____	Curso: _____
Fecha: _____	Puntaje total: ____ / 50

Este juego consta de **4 estaciones**: preguntas de opción múltiple, verdadero o falso, relación de columnas y una sopa de letras. Todas las preguntas son cerradas, así que solo debes marcar, encerrar o unir con una línea. ¡Que gane el mejor químico o química del salón!

ESTACIÓN 1 · Opción múltiple (10 puntos)

Encierra en un círculo la letra de la respuesta correcta.

- ¿Quién organizó por primera vez los elementos en una tabla periódica basada en la masa atómica y propiedades similares?
A) Marie Curie B) Dmitri Mendeléyev
C) Ernest Rutherford D) John Dalton
- Los elementos de un mismo grupo (columna) de la tabla periódica tienen en común principalmente:
A) El mismo número de neutrones B) El mismo número de electrones de valencia
C) La misma masa atómica D) El mismo número de protones
- ¿Cómo se llama la fila horizontal de la tabla periódica?
A) Grupo B) Familia
C) Periodo D) Serie
- El número atómico de un elemento indica:
A) El número de neutrones B) El número de protones
C) La masa total del átomo D) El número de isótopos
- ¿A qué familia pertenecen el Litio (Li), el Sodio (Na) y el Potasio (K)?
A) Gases nobles B) Halógenos
C) Metales alcalinos D) Metales de transición
- ¿Cuál de los siguientes elementos es un gas noble?
A) Cloro (Cl) B) Neón (Ne)
C) Calcio (Ca) D) Azufre (S)
- En general, dentro de un mismo periodo, el radio atómico:
A) Aumenta de izquierda a derecha B) Disminuye de izquierda a derecha
C) No cambia D) Depende solo de la temperatura
- ¿Cuál es el símbolo químico del hierro?
A) Ir B) In
C) Fe D) Hr
- Los elementos ubicados en la escalera diagonal de la tabla (entre metales y no metales) se llaman:
A) Lantánidos B) Metaloides
C) Actínidos D) Halógenos

10. ¿Cuál de estas propiedades tiende a AUMENTAR al subir en un grupo (de abajo hacia arriba)?

- A) Radio atómico B) Energía de ionización
- C) Carácter metálico D) Tamaño del núcleo

ESTACIÓN 2 · Verdadero o Falso (8 puntos)

Escribe **V** si el enunciado es verdadero o **F** si es falso en la línea de la izquierda.

- _____ 1. Los metales se encuentran principalmente en el lado izquierdo y centro de la tabla periódica.
- _____ 2. El oxígeno (O) es un metal de transición.
- _____ 3. Los gases nobles son muy reactivos porque tienen su último nivel de energía incompleto.
- _____ 4. El hidrógeno (H) es el elemento con número atómico 1.
- _____ 5. Los halógenos se encuentran en el grupo 17 de la tabla periódica.
- _____ 6. La electronegatividad generalmente aumenta de izquierda a derecha en un periodo.
- _____ 7. Todos los elementos de la tabla periódica existen de forma natural en la Tierra.
- _____ 8. Los metales de transición se ubican en el bloque central (grupos 3 al 12) de la tabla.

ESTACIÓN 3 · Relaciona las columnas (10 puntos)

Une con una línea (o escribe el número correspondiente en el paréntesis) cada elemento de la columna A con su símbolo químico en la columna B.

1. Carbono	() Fe
2. Nitrógeno	() He
3. Oxígeno	() Na
4. Sodio	() O
5. Cloro	() Cl
6. Calcio	() Ag
7. Potasio	() C
8. Hierro	() K
9. Helio	() Ca
10. Plata	() N

ESTACIÓN 4 · Sopa de letras: elementos químicos (12 puntos)

Encuentra y marca las 10 palabras escondidas en la sopa de letras. Pueden estar en horizontal, vertical o diagonal.

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

Palabras a encontrar: HIDROGENO • OXIGENO • SODIO • POTASIO • CARBONO • NITROGENO • HIERRO • CALCIO • CLORO • HELIO