■ 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.

1. ¿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
2. 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
3. ¿Cómo se llama la fila horizontal de la tabla periódica?
   A) Grupo B) Familia
   C) Periodo D) Serie
4. 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
5. ¿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
6. ¿Cuál de los siguientes elementos es un gas noble?
   A) Cloro (Cl) B) Neón (Ne)
   C) Calcio (Ca) D) Azufre (S)
7. 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
8. ¿Cuál es el símbolo químico del hierro?
   A) Ir B) In
   C) Fe D) Hr
9. 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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS