Escuela: C.E.N.S 188 Plan FinEs 3

Docente: Ana Belén García

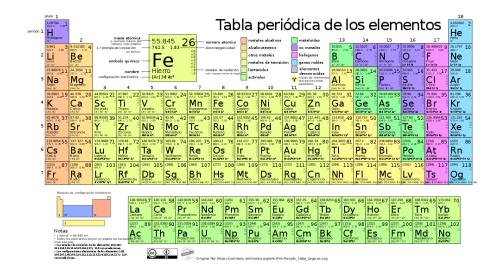
Área curricular: Ciencias Naturales. Guía: N°3

<u>Titulo de la propuesta:</u> "Ejercitación Tabla Periódica"

Desarrollo de actividades:

La tabla periódica de los elementos es una disposición de los elementos químicos en forma de tabla, ordenados por su número atómico (número de protones), por su configuración de electrones y sus propiedades químicas.

Este ordenamiento muestra tendencias periódicas, como elementos con comportamiento similar en la misma columna. Las filas de la tabla se denominan períodos y las columnas grupos. Algunos grupos tienen nombres, así por ejemplo el grupo 17 es el de los halógenos y el grupo 18 el de los gases nobles. La tabla también se divide en cuatro bloques con algunas propiedades químicas similares. Debido a que las posiciones están ordenadas, se puede utilizar la tabla para obtener relaciones entre las propiedades de los elementos, o pronosticar propiedades de elementos nuevos todavía no descubiertos o sintetizados. La tabla periódica proporciona un marco útil para analizar el comportamiento químico y es ampliamente utilizada en química y otras ciencias.



- 1) Observa con detenimiento la Tabla Periódica y responde.
 - a- ¿Cuántos elementos posee?
 - b- ¿Cuántos Grupos la conforman?
 - c- ¿Cuántos Periodos la conforman?
 - d- Nombra el primer elemento de la Tabla Periódica.
 - e- Nombra el último elemento de la Tabla Periódica.
- 2) Completa el siguiente cuadro. (Ten en cuenta la primera fila como ejemplo)

VIDEO DE APOYO https://www.youtube.com/watch?v=PsW0sGF5EBE

Elemento	Símbolo	Grupo	Periodo	Clasificación
HIDROGENO	Н	1	1	NO METAL
HELIO				
LITIO				
BERILIO				
BORO				
CARBONO				
NITROGENO				
OXIGENO				

3) Completa el siguiente cuadro.

	CESIO	BROMO	CLORO	BARIO	ORO	PLATA
SIMBOLO						
GRUPO						
N°						
ATOMICO						
(Z)						
N°MASICO						
(A)						

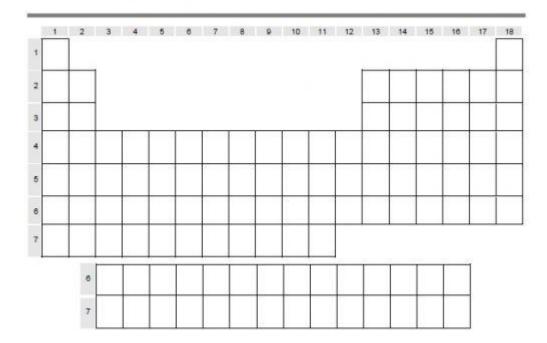
4) Observa detenidamente la información que brinda el cuadro y completa los casilleros faltantes

ELEMENTO	A (Masa Atómica)	Z (N° Atómico)	P+	E-	N
RODIO					
		79			
	40				
			8		
				1	
Os					

5) Realiza una lista de elementos metales y no metales.

1	1
2	2
3	3
4	4
5	5
6	6
7	7
8	8
9	9
10	10

6) Coloca en la tabla periódica los símbolos de los siguientes elementos: hidrógeno (Z=1), fósforo (Z=15), helio (Z=2), sodio (Z=11), berilio (Z=4), hierro (Z=26), argón (Z=18), cromo (Z=24), carbono (Z=6), aluminio (Z=13), azufre (Z=16), magnesio (Z=12), neón (Z=10).



7) Lee las siguientes coordenadas de grupo y periodo y menciona el elemento al que se refiere.

Ejemplo: Grupo 1 Periodo 1: HIDROGENO

- a- Grupo 3 Periodo 4
- b- Grupo 2 Periodo 7
- c- Grupo 14 Periodo 5
- d- Grupo 7 Periodo 4
- e- Grupo 9 Periodo 4
- f- Grupo 11 Periodo 5
- g- Grupo 16 Periodo 2
- h- Grupo 10 Periodo 6
- i- Grupo 18 Periodo 3
- j- Grupo 1 Periodo 4

CENS188-fines3-cienciasnaturales-guiaN°3

- 8) Un átomo tiene 61 neutrones y un número másico de 108.
 - a- ¿Cuántos protones tiene este átomo?
 - b- ¿Cuántos electrones tiene este átomo?
 - c- ¿Cuál es el número atómico de este elemento?
 - d- ¿Cuál es el nombre del elemento?
- 9) Un átomo tiene 118 neutrones y un número másico de 197.
 - a- ¿Cuántos protones tiene este átomo?
 - b- ¿Cuántos electrones tiene este átomo?
 - c- ¿Cuál es el número atómico de este elemento?
 - d- ¿Cuál es el nombre del elemento?
- 10) Un átomo tiene 20 neutrones y un número másico de 40.
 - a- ¿Cuántos protones tiene este átomo?
 - b- ¿Cuántos electrones tiene este átomo?
 - c- ¿Cuál es el número atómico de este elemento?
 - d- ¿Cuál es el nombre del elemento?