

TALLER EVALUACIÓN SEGUNDO TRIMESTRE QUÍMICA  
TEMA: HISTORIA Y GEOGRAFIA DE LA TABLA PERIÓDICA

NOMBRE: \_\_\_\_\_ PARALELO: \_\_\_\_\_ FECHA: \_\_\_\_\_

1. En Base a la información proporcionada, complete la siguiente tabla, utilizar la información de la tabla periódica de los elementos. 4pts

Elemento	Símbolo	Grupo	Periodo	Clasificación (metal, no metal, metaloide, gas noble)
Litio				
Magnesio				
Fósforo				
Carbono				
Germanio				
Selenio				
Kriptón				
Bromo				

2. Del siguiente grupo de elementos seleccione el correspondiente. 2pts

a) Grupo 2, periodo 6:

Oxígeno	Calcio	Bario	Helio
---------	--------	-------	-------

b) Grupo 17, periodo 2

Flúor	Radio	Sodio	Boro
-------	-------	-------	------

c) Grupo 14, periodo 5

Indio	Plata	Estaño	Polonio
-------	-------	--------	---------

d) Grupo 13, periodo 4

Silicio	Teluro	Galio	Neón
---------	--------	-------	------

3. Elige a que grupo metal, no metal, semimetal, gas noble corresponden los siguientes elementos. 2pts

Si	
P	
Ge	
Cl	
I	
Na	
O	
N	
Fe	
Br	

4. "Clasifica los siguientes elementos químicos como metal o no metal y justifica brevemente tu respuesta indicando su posición en la tabla periódica y/o características físicas principales." 2pts.



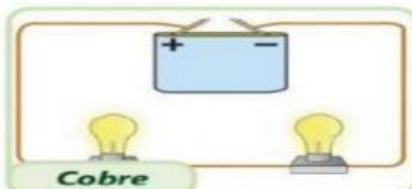
**Metal**   
**No metal**

Argumenta tu respuesta ¿Por qué?



**Metal**   
**No metal**

Argumenta tu respuesta ¿Por qué?



**Metal**   
**No metal**

Argumenta tu respuesta ¿Por qué?



**Metal**   
**No metal**

Argumenta tu respuesta ¿Por qué?