

Química I
Bloque IV. La Tabla Periódica
Actividad: Repaso Manejo de la tabla periódica

1. Clasifica los siguientes elementos en metales, no metales, metaloides o gases nobles:

Elemento	Clasificación
Aluminio	
Bario	
Yodo	
Argón	
Manganeso	
Níquel	

2. Completa el siguiente cuadro consultando la tabla periódica.

Numero atómico	Elemento	Periodo	Bloque	Familia	Grupo	Transición Transición interna Representativo	Metal No metal Metaloides Gas noble
10							
42							
33							
3							
79							
23							
14							

1. Utilizando la tabla periódica identifica los siguientes conjuntos de elementos y menciona si forman parte de un grupo o un periodo de elementos. Si el conjunto no representa a un grupo o a un periodo, escribe: "Ninguno".

Elemento	Grupo o periodo
Be, Sr, Ra, Mg	
H, Mg, Cl, Ar	
F, Cl, Br, At	
Rb, Y, Ag, Xe	
B, Al, Ti, Po	
Ne, Kr, H, Li	

2. Con base en la tabla periódica, escribe el número de electrones de valencia de los siguientes elementos:

Elemento	Electrones de valencia
Li	
Br	
Ga	
P	
Mg	
C	

3. Clasifica como representativos, gases nobles, transición y transición interna, los siguientes elementos:

Elemento	Clasificación
Kr	
As	
Y	
Ni	
Sb	
Au	

4. Indica el bloque al que pertenecen los siguientes elementos (s, p, d, o f).

Elemento	Bloque
Ca	
Eu	
S	
Pd	
Br	
Se	

5. A partir de la configuración electrónica de los siguientes elementos, determina su posición en la tabla periódica:

Elemento	Configuración electrónica	Grupo	Periodo	Bloque	Serie
$_{23}V$					
$_{16}S$					
$_{18}Ar$					
$_{29}Cu$					
$_{11}Na$					
$_{30}Zn$					