

PRÁCTICO DE QUÍMICA N°1

Nombre y Apellido: Javier Castillo

1) Complete el cuadro (0.5 c/u)

Elemento	Símbolo	Número Atómico	Número Másico	Grupo	Período
	Ni				
Bario					
		86			
			9,01		
Prometio					
	Es				
		79			
			39,09		
	Kr				
Molibdeno					

2) Busque el símbolo y el Z de cada elemento. Luego, realice la configuración electrónica. Diga también grupo y período de cada uno.

- a) Roentgenio (Unununio)
- b) Magnesio
- c) Xenón
- d) Galio
- e) Plutonio
- f) Hierro
- g) Plata
- h) Oxígeno
- i) Terbio
- j) Bismuto

PRÁCTICO DE QUÍMICA N°2

1) Con los elementos Niobio (Z=41) y Cadmio (Z=48) responda:

- a) ¿Quién descubrió este elemento y en que año?
- b) ¿Cómo obtuvo su nombre y su símbolo?
- c) ¿Cuál es su Z y su A?
- d) ¿En qué grupo y periodo de la tabla se encuentra? ¿Qué significa eso?
- e) ¿Cuáles son sus principales propiedades? (estado de agregación, color, densidad, punto de fusión y ebullición, etc)
- f) ¿Qué propiedades químicas lo hacen especial o diferente de los otros elementos?
- g) ¿Cuáles son los principales usos que se le dan a este elemento? ¿Dónde lo encontramos principalmente?
- h) ¿Qué consecuencias tiene su extracción o uso en el medio ambiente?
- i) ¿Qué experimentos o descubrimientos importantes se lograron gracias a este elemento?
- j) ¿Qué pasaría si este elemento se agota o no existiera en el mundo?