



**GUIA DE ACTIVIDADES: QUIMICA 3° “A”**

FECHA:

APELLIDO Y NOMBRE:

**REALICE LAS SIGUIENTES ACTIVIDADES APLICANDO LO APRENDIDO!!!!!!**

**1- Con la ayuda de su Tabla Periódica, complete la siguiente tabla.**

NOMBRE DEL ELEMENTO	SIMBOLO QUIMICO	CLASIFICACION	GRUPO	PERIODO	NUMERO ATOMICO(Z)	NUMERO MASICO(A)
Ej.oxigeno	O	No metal	VII A o 16	2	8	16
Magnesio						
	Fe					
					47	
			II B o 12	6		
	Xe					
					35	
Silicio						
			V A o 15	4		

**2- Busque en su tabla periódica los siguientes elementos, y determine su número atómico, numero másico, protones, neutrones y electrones.** (Recuerde que debe redondear el número másico)

- a)yodo, b) bromo, c) arsénico, d) hierro, e) cinc, f)estroncio, g)selenio,  
 h) magnesio, i)manganeso, j) neón, k) cesio, l)plomo, m) germanio, n) xenón.

**3- Dibuja una tabla periódica y pinta de diferentes colores el bloque “S”, “P”, “d”, “F” y los Gases Nobles.**

**4- Realice un cuadro comparativo indicando las características de los metales, no metales y gases nobles.**

**5- ¿Que que elemento químico se trata? Coloca el nombre:**

- a)elemento ubicado en el periodo 4 grupo 2.....  
 b)elemento ubicado en el periodo 3 grupo 13.....  
 c)elemento de numero atómico 27.....  
 d)elemento cuyo símbolo es As.....  
 e)elemento cuyo numero atómico es 55.....

