

## ACTIVIDADES DE QUÍMICA

ELEMENTOS DE LA TABLA PERIÓDICA:

**1. Escribe el símbolo de los siguientes elementos:**

Sodio

Nitrógeno

Calcio

Oro

Mercurio

Oxígeno

Hierro

Cloro

Iodo

Níquel

Potasio

Plata

Fluor

Berilio

Cobre

Níquel

Aluminio

Azufre

Zinc

Carbono

**2. Escribe el nombre del elemento que correspondiente a su símbolo.**

Cl

Ni

C

Hg

Pd

Au

Ca

S

I

Zn

Be

N

O

Pt

F

Ag

K

Fe

Cu

Al

**3. Ahora consultando la tabla periódica indica de qué elemento se trata según su número atómico.**

Nº Atómico	Elemento	Símbolo
6		
2		
1		
8		
12		
13		
7		
15		
20		
47		
26		
30		
35		
11		
79		
16		
19		
14		
4		

4. Calcula el número de protones, neutrones y electrones de cada átomo. (Consulta la tabla periódica)

Elemento	Símbolo	p+	n	e <sup>-</sup>
Helio				
Nitrógeno				
Oxígeno				
Aluminio				
Carbono				
Calcio				
Magnesio				
Oro				
Cloro				
Potasio				
Azufre				
Sodio				
Plata				
Mercurio				
Hierro				
Zinc				

5. Según se aporta en la tabla, halla el número de protones, neutrones y electrones de los siguientes elementos. Consulta la tabla periódica

Símbolo	Elemento	p+	n	e <sup>-</sup>
Cl <sup>-1</sup>				
N <sup>+3</sup>				
S				
Ag <sup>+1</sup>				
K				
Ca <sup>+2</sup>				
Mn				
Be				
C				
P				
Hg				
Au <sup>+1</sup>				
Fe <sup>+2</sup>				
O <sup>-2</sup>				
Br <sup>-1</sup>				
Al <sup>+3</sup>				

**6º Dados los siguientes números Atómicos y másicos, indica número de protones, electrones y neutrones.**

Elemento	Símbolo	<b>Z</b>	<b>A</b>	p+	n	e <sup>-</sup>	M (metal)
Helio		2	4				
Nitrógeno		7	14				
Oxígeno		8	16				
Aluminio		13	27				
Carbono		6	12				
Calcio		20	40				
Magnesio		12	24				
Oro		79	197				
Cloro		17	35				

**7º. Indica si se trata de un ión o elemento neutro.**