

## EJERCICIOS DEL TEMA 4

1. Completa la siguiente tabla:

Átomo	A	Z	Protones	Neutrones	Electrones
Al	27		13		
K		9		10	
Cl	35	17			
Ne	20				10
Co	59	27			
N				7	7

2. Completa la siguiente tabla:

Ión	A	Z	protones	neutrones	Electrones
Na <sup>+</sup>	23	11			
Ca <sup>+2</sup>	40				18
P <sup>-3</sup>			15	16	
Cl <sup>-</sup>	35	17			
Ga <sup>+3</sup>		31		39	
O <sup>-2</sup>	16				10

3. En los siguientes elementos di la cantidad de protones, neutrones y electrones que poseen. Di como se le llaman a estos elementos.

- a)  $^{14}_{7}\text{N}$                        $^{15}_{7}\text{N}$
- b)  $^{39}_{19}\text{K}$                        $^{40}_{19}\text{k}$                        $^{41}_{19}\text{k}$
- c)  $^{115}_{50}\text{Sn}$                        $^{120}_{50}\text{Sn}$
- d)  $^{47}_{22}\text{Ti}$                        $^{48}_{22}\text{Ti}$                        $^{50}_{22}\text{Ti}$

4. Halla la masa atómica media del:

- a) cloro sabiendo que, en estado natural, este elemento contiene un 75.53 % de isótopo de masa atómica relativa 35 y un 24.47 % de isótopo de masa atómica relativa 37.
- b) plata sabiendo que, en estado natural, este elemento contiene un 51.82 % de isótopo de masa atómica relativa 107 y un 48.18% de masa atómica relativa 109

5. Para los siguientes compuestos: NH<sub>3</sub>, Au, Fe, CH<sub>4</sub>, O<sub>2</sub>, NaCl, LiO<sub>2</sub>, Ag, N<sub>2</sub>, PH<sub>3</sub>

- a) Tipo de enlace
- b) Realizar el diagrama de Lewis o reacción electrostática según corresponda.
- c) Compuestos que poseen altos puntos de fusión y de ebullición
- d) Compuestos que no conducen la electricidad

6. Rellena la siguiente tabla:

	Configuración electrónica	Electrones De valencia	Periodo	Grupo	Iones
z=19					
z=14					
z=35					
z=13					
z=33					
z=38					
z=18					
z=6					
z=20					
z=4					
z=9					
z=16					