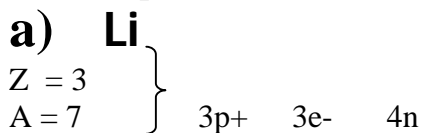


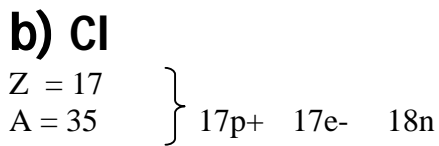
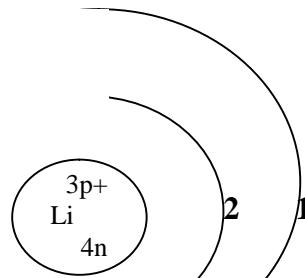
## Estructura atómica.

Así se representa la estructura atómica de:



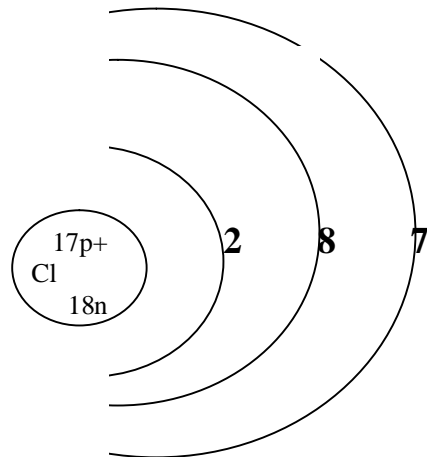
Distribución electrónica: **2 - 1**

Período 2 ( dos niveles ocupados)  
 Grupo I (un electrón en el último nivel)  
 (si es representativo)



Distribución electrónica: **2 - 8 - 7**

Período 3 ( tres niveles ocupados)  
 Grupo VII (siete electrones en el último nivel)  
 (si es representativo)



**Ejercicio 4. Completa la siguiente tabla, sin usar la Tabla Periódica:**

Profesor Juan Carlos Serruya

www.elgeometra.com.ar

Elemento	Z	A	Período	Grupo	Distribución electrónica:
Be	4	9			
B	5	11			
N	7	14			
F	9	19			
Na	11	23			
Al	13	27			
Si	14	28			
S	16	32			
K	19	39			
Ga	31	70			
As	33	75			
Cu	29	64			
Rb	37	85			
In	49	115			
Te	52	128			

Profesor Juan Carlos Serruya

www.elgeometra.com.ar