

## **Química general**

### **Trabajo práctico "Configuración electrónica y Tabla periódica"**

- 1)** ¿Qué relación existe entre un grupo de la clasificación periódica y el número de electrones de la última capa de los átomos de elementos pertenecientes al mismo?
- 2)** Escribir la configuración electrónica completa para el Cloro ( $Z=17$ ), Bromo ( $Z=35$ ) y el Magnesio ( $Z=12$ ). Indicar la CEE y determinar grupo y período
- 3)** Determinación de posición: Si un elemento neutro tiene la configuración  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ , indicar a qué periodo y grupo pertenece.
- 4)** Escribir la configuración electrónica del ión  $O^{2-}$  (número atómico= 8),  $Ca^{2+}$  (número atómico= 20)

Para pensar:

- 5)** Escribir la configuración electrónica de  $X^{2-}$ , sabiendo que  $^{32}X$  tiene 16 neutrones en su núcleo.
- 6)** Determinar el número de neutrones que tiene el núcleo de  $^{128}X$ , si su configuración electrónica termina en  $5p^4$ . Indicar nombre y símbolo de X.