

## **CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA.**

Realiza la **configuración electrónica** de los gases nobles y señala que coincidencias hay entre éstas. ¿Qué conducta podemos esperar de estos átomos con relación a la formación de enlaces químicos?

**C.6.** Con esta actividad lograremos diagnosticar la captación de los conceptos: estabilidad y neutralidad eléctrica asociados a la regla del octeto. Es importante que quede bien establecido cuál es el tipo de estructura (gas noble) que se relaciona directamente con estabilidad atómica.

**A.7.** Basados en la configuración electrónica del  $\text{Na}^+$ ,  $\text{O}^{2-}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Li}^{2+}$ ,  $\text{N}^{3+}$ , indica cuál de estas especies cumple con la regla del octeto.

**C.7.** Muchas veces los estudiantes olvidan, por que lo han visto en un curso previo, que las especies iónicas no contienen las mismas cantidades de electrones en su capa de valencia, por lo tanto esta práctica nos servirá para diagnosticar los niveles del grupo en cuanto al concepto de ion y ligarlo inmediatamente con la regla del octeto, enfatizando que estas especies no se forman por casualidad sino por una conveniencia: mayor estabilidad.

El cloro existe en la naturaleza como molécula diatómica ( $\text{Cl}_2$ ). ¿Cómo esperarías que cada átomo de cloro adquiriera configuración electrónica estable? Dibuja la estructura de Lewis para la molécula de  $\text{Cl}_2$ .

**C.25.** Este caso se aclarará considerando también lo que ocurre al acercarse dos átomos de cloro:

Cuando dos átomos idénticos se acercan los dos electrones son atraídos de manera simultánea por ambos núcleos. **Así se forma el enlace.**