

Actividad en clases: Observando la configuración electrónica selecciona el número de electrones de valencia y la estructura de Lewis que corresponda.

ELEMENTO	CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA	ELECTRONES DE VALENCIA	ESTRUCTURA DE LEWIS
Nitrógeno	$1S^2 2S^2 2P^3$		$\cdot \underset{\cdot \cdot}{\underset{\cdot \cdot}{N}} \cdot$ $\cdot \underset{\cdot \cdot}{\underset{\cdot \cdot}{N}} \cdot$ $:\underset{\cdot \cdot}{\underset{\cdot \cdot}{N}}:$
Magnesio	$1S^2 2S^2 3S^2$		$\cdot \underset{\cdot \cdot}{\underset{\cdot \cdot}{Mg}} \cdot$ $\cdot \underset{\cdot \cdot}{\underset{\cdot \cdot}{Mg}} \cdot$ $:\underset{\cdot \cdot}{\underset{\cdot \cdot}{Mg}}:$
Argón	$1S^2 2S^2 3S^2 3P^6$		$\cdot \underset{\cdot \cdot}{\underset{\cdot \cdot}{Ar}} \cdot$ $\cdot \underset{\cdot \cdot}{\underset{\cdot \cdot}{Ar}} \cdot$ $:\underset{\cdot \cdot}{\underset{\cdot \cdot}{Ar}}:$

¿Cuál de estos elementos no puede formar compuestos químicos?