

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	$1S^2 2S^2 2P^3$		$\cdot\underset{\cdot\cdot}{\text{N}}\cdot \quad \cdot\underset{\cdot\cdot}{\text{N}}\cdot \quad :\underset{\cdot\cdot}{\text{N}}\cdot$
Magnesio	$1S^2 2S^2 3S^2 3P^6$		$\cdot\text{Mg}\cdot \quad \cdot\underset{\cdot\cdot}{\text{Mg}}\cdot \quad :\underset{\cdot\cdot}{\text{Mg}}:$
Argón	$1S^2 2S^2 3S^2 3P^6$		$\cdot\text{Ar}\cdot \quad \cdot\underset{\cdot\cdot}{\text{Ar}}\cdot \quad :\underset{\cdot\cdot}{\text{Ar}}:$

¿Cuál de estos elementos no puede formar compuestos químicos?