

Guía de autoaprendizaje – Química 1° Medio
Contenido: Enlaces químicos y formación de compuestos

Nombre:	Curso: I°	Fecha:
Objetivo: <ul style="list-style-type: none">• Expresar los símbolos de Lewis de distintas moléculas.• Clasificar tipos de enlaces químicos entre los elementos		

I. Defina los siguientes conceptos:

a) Electrones de valencia.
b) Estructura de Lewis
c) Regla del octeto
d) Símbolos de Lewis

- Analizan detenidamente las siguientes ecuaciones como modelos que representan diversas reacciones químicas:

$\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{S}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
$\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$	$\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{HNO}_3 + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

- Explican, mediante notaciones de Lewis, cómo se forman los productos que se destacan con negrita en cada reacción.
- Describen el tipo de enlace que se forma en cada uno de los compuestos (iónico o covalente).
- Clasifican los compuestos producidos en binarios o ternarios.