



# CHEMISTRY

## Chapter 6

**3rd**  
SECONDARY

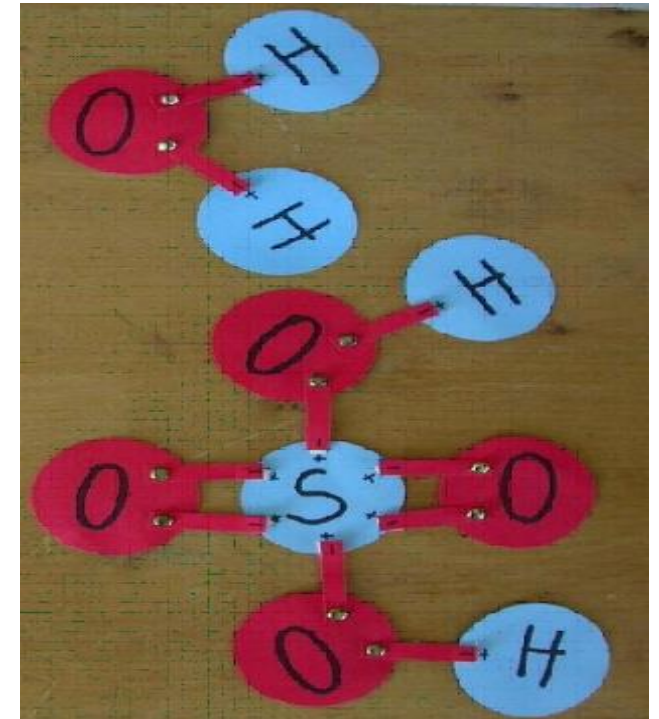


**Taller : Formación de  
Moléculas**

 **SACO OLIVEROS**

Se organizan grupos de estudiantes en el aula y se les asigna la formación de las siguientes moléculas (con su respectiva notación Lewis) :

- $\text{H}_2\text{O}$
- $\text{NH}_3$
- $\text{CH}_4$
- $\text{H}_2\text{SO}_4$





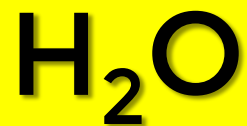
## NOTACIÓN LEWIS DE MOLÉCULAS

### 1. DETERMINACIÓN DEL NÚMERO DE PARES ENLAZANTES (P.E.)

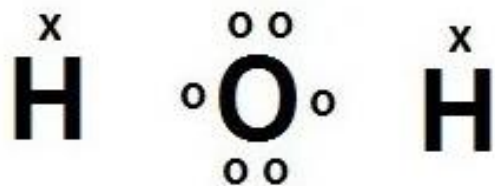
$$\mathbf{N^{\circ} P.E. = \frac{N^{\circ} \text{ de } \bar{e}_s \text{ (octeto)} - N^{\circ} \text{ de } \bar{e}_s \text{ total (valencia)}}{2}}$$

### 2. DETERMINACIÓN DEL NÚMERO DE ELECTRONES LIBRES

$$\mathbf{N^{\circ} \bar{e}_s \text{ (libres)} = N^{\circ} \bar{e}_s \text{ (valencia)} - 2 N^{\circ} P.E.}$$

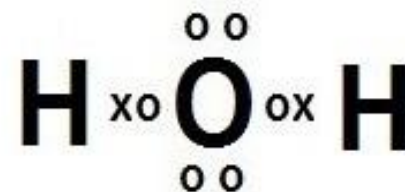


### Símbolos de Lewis



Átomos por separado no cumplen la regla del octeto

### Estructura de Lewis



Átomos enlazados sí cumplen la regla del octeto

