



CHEMISTRY

Chapter 6

3rd
SECONDARY

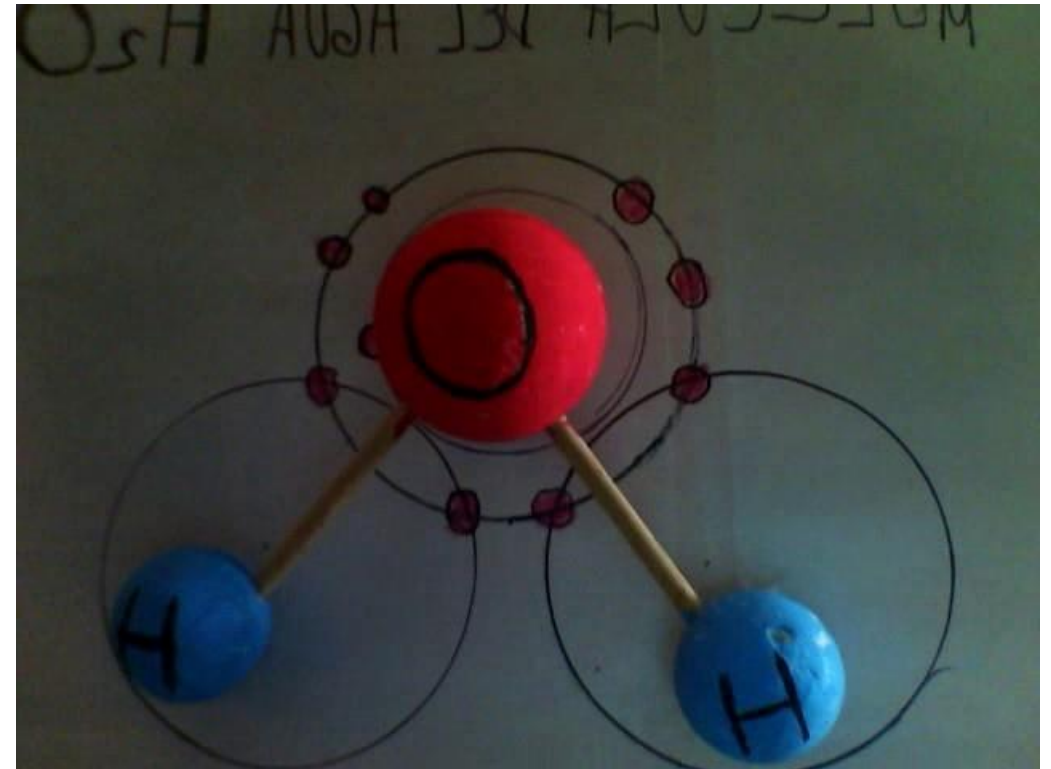


**Taller : Formación de
Moléculas**

 **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) :

- H_2O
- NH_3
- CH_4
- H_2SO_4





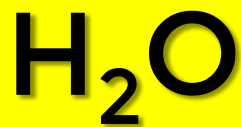
NOTACIÓN LEWIS DE MOLÉCULAS

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

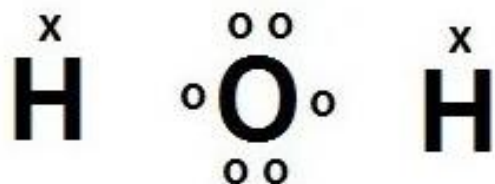
$$\text{N° P.E.} = \frac{\text{N° de } \bar{e}_s \text{ (octeto)}}{2} - \text{N° de } \bar{e}_s \text{ total (valencia)}$$

2. DETERMINACIÓN DEL NÚMERO DE ELECTRONES LIBRES

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

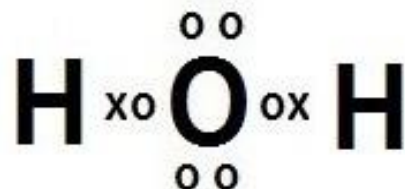


Símbolos de Lewis



Átomos por separado no cumplen la regla del octeto

Estructura de Lewis



Átomos enlazados sí cumplen la regla del octeto

