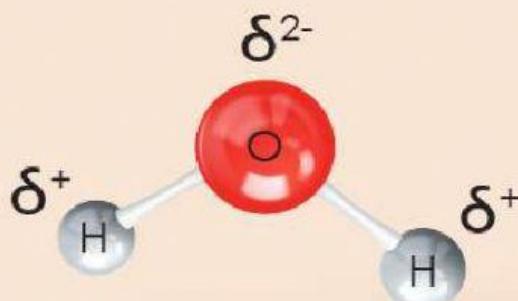


# Química

## Polaridad de las moléculas.

Observe la siguiente imagen



Electronegatividad:

Oxígeno: 3,5

Hidrógeno: 2,1

Diferencia de electronegatividad: 1,4

Realice las siguientes actividades.

1.



Electronegatividad:

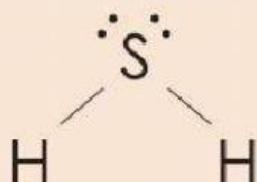
Nitrógeno:

Nitrógeno:

Diferencia de electronegatividad:



2.



Electronegatividad:

Hidrógeno:

Azufre:

Diferencia de electronegatividad:

Sulfuro de hidrógeno

**Se le recomienda ver el siguiente video para poder comprender mejor la materia.**

Complete el siguiente cuadro con la información que se le solicita. Clasifique las siguientes moléculas de acuerdo con el tipo de polaridad que presentan.

MOLECULA	ESTRUCTURA	POLARIDAD
HBr	H – Br <sup>..</sup>	
Cl <sub>2</sub>	:Cl <sup>..</sup> – Cl <sup>..</sup> :	
N <sub>2</sub>	:N≡N:	
F <sub>2</sub>	:F <sup>..</sup> — F <sup>..</sup> :	
CO <sub>2</sub>	O <sup>..</sup> = C = O <sup>..</sup>	
C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ &   \\ \text{H} - \text{C} & - \text{C} - \text{H} \\ &   \\ & \text{H} \end{array}$	
CO	:C≡O:	
NH <sub>3</sub>	H – N <sup>..</sup> – H   H	