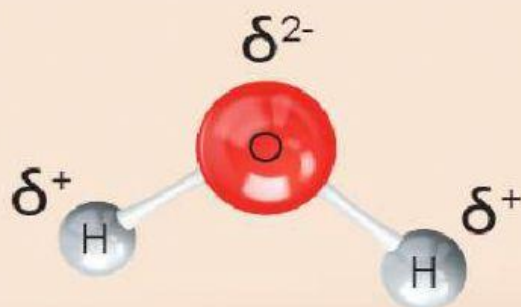


Polaridad de las moléculas.

Observe la siguiente imagen



Electronegatividad:

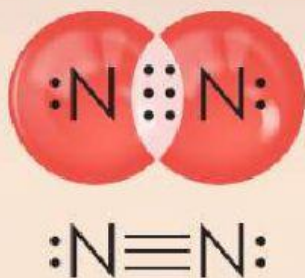
Oxígeno: 3,5

Hidrógeno: 2,1

Diferencia de electronegatividad: 1,4

Realice las siguientes actividades.

1.



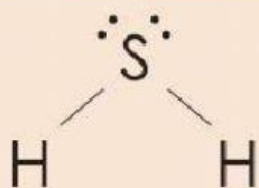
Electronegatividad:

Nitrógeno:

Nitrógeno:

Diferencia de electronegatividad:

2.



Sulfuro de hidrógeno

Electronegatividad:

Hidrogeno:

Azufre:

Diferencia de electronegatividad:

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	$\text{H} - \ddot{\text{Br}}:$	
Cl_2	$:\ddot{\text{Cl}} - \ddot{\text{Cl}}:$	
N_2	$:\text{N} \equiv \text{N}:$	
F_2	$:\ddot{\text{F}} - \ddot{\text{F}}:$	
CO_2	$:\ddot{\text{O}} = \text{C} = \ddot{\text{O}}:$	
C_2H_4	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	
CO	$:\text{C} \equiv \text{O}:$	
NH_3	$\begin{array}{c} \text{H} - \ddot{\text{N}} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	