

ELECTRONEGATIVIDAD DE PAULING

Une con una línea cada rectángulo con su respuesta correspondiente

Valor de electronegatividad del Sb

F

Valor de electronegatividad del Pd

O₂

¿Cuál es el elemento más electronegativo?

CaO

¿Cuál es el elemento menos electronegativo?

Fr

Sí la diferencia de electronegatividad es de 0 – 0.4
¿qué tipo de enlace tiene el compuesto?

Enlace iónico

Sí la diferencia de electronegatividad es de 0.5 – 1.6
¿qué tipo de enlace tiene el compuesto?

Enlace Covalente

Sí la diferencia de electronegatividad es de 1.7 – 3.3
¿qué tipo de enlace tiene el compuesto?

1.9

Este compuesto tiene una diferencia de electronegatividad de 2.4, por lo tanto, su tipo de enlace es iónico

2.2

Su diferencia de electronegatividad es 0, por lo tanto, este compuesto tiene un enlace covalente no polar

H₂O

Su diferencia de electronegatividad es 1.2, por lo tanto, este compuesto tiene un enlace covalente polar