## EJERCICIO PREDICCIÓN DEL TIPO DE ENLACE DE UN COMPUESTO

*Consulta la Tabla de electronegatividades y completa el siguiente cuadro*.

Escribe las fórmulas de los compuestos, dibuja su representación de Lewis, determina la diferencia de electronegatividad con base en los valores de electronegatividad y en función del resultado predice su solubilidad en agua y conductividad eléctrica en disolución, como en el ejemplo.

| Nombre | Fórmula | Representación de Lewis | Diferencia de electronegatividad | Tipo de enlace | Solubilidad en agua | conductividad eléctrica |
|---|---|---|---|---|---|---|
| Óxido de aluminio | $Al_2O_3$ | | 3.5 – 1.5 = 2.0 | Enlace iónico | Soluble en agua | En disolución conduce la corriente eléctrica |
| Óxido de magnesio | | | | | | |
| Dióxido de carbono | | | | | | |
| Sulfuro de Potasio | | | | | | |
| Óxido de calcio | | | | | | |

| Nombre | Fórmula | Representación de Lewis | Diferencia de electronegatividad | Tipo de enlace | Solubilidad en agua | conductividad eléctrica |
|---|---|---|---|---|---|---|
| Dióxido de azufre | | | | | | |
| Amonio | | | | | | |
| Sulfuro de sodio | | | | | | |
| Metano | | | | | | |
| Dióxido de nitrógeno | | | | | | |
| Cloruro de sodio | | | | | | |
| Disulfuro de carbono | | | | | | |

| Nombre | Fórmula | Representación de Lewis | Diferencia de electronegatividad | Tipo de enlace | Solubilidad en agua | conductividad eléctrica |
|---|---|---|---|---|---|---|
| Sulfuro de sodio | | | | | | |
| Fluoruro de aluminio | | | | | | |
| Tetracloruro de carbono | | | | | | |
| Cloruro de magnesio | | | | | | |
| Oxido de Cesio | | | | | | |
| Yoduro de calcio | | | | | | |
| Ácido clorohídrico | | | | | | |