

### Teoría - Geometría Electrónica y Molecular.

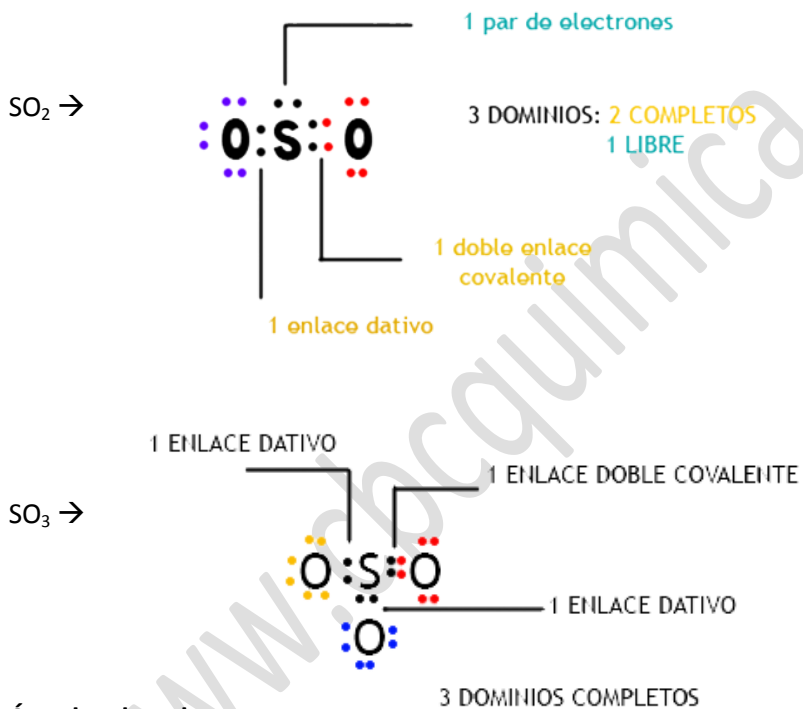
Es indispensable realizar tres pasos para una correcta ejercitación. El primero es realizar el esquema de Lewis y contar sus dominios electrónicos.

El segundo es realizar la geometría electrónica (la cuál indicará el ángulo de enlace) y por último dibujar la geometría molecular.

#### ¿Que son los dominios electrónicos?

Son los "espacios" ocupados por los enlaces covalentes simples, enlaces covalentes dobles (OJO, este cuenta como uno), enlaces dativos y por **pares** de electrones libres, con respecto al átomo central, en la estructura de Lewis.

Ejemplo:



#### Ángulos de enlace:

180° → Geometría Electrónica y Molecular LINEAL

109,5° → Geometría Electrónica y Molecular Tetraédrica

<109,5° - MENOR a 109,5° → Geometría Electrónica Tetraédrica y Geo. Molecular **NO** Tetraédrica

120° → Geometría Electrónica y Molecular LINEAL

< 120° - MENOR a 120° → Geometría Electrónica Triangular Plana y Geo. Molecular **NO** Triangular Plana

### Cuadro General según cantidad de dominios

