

## Orbitales

- Los cajones que se obtienen de hacer la configuración eléctrica de los números
  - S - 1
  - P - 3
  - D - 5
  - F- 7

## Regla del octeto:

- Tendencia de los átomos de rodearse de 8 electrones en su nivel más externo al reaccionar con otro átomo.
- Excepciones
  - Hidrógeno
  - S - Solo se forma 6 enlaces simples
  - B, Be, Al - No cumplen con 8 electrones al final.

## Polaridad:

- La facilidad de una sustancia de disolverse en otra
- Diferencia de electronegatividades ocasiona desigual compartición de electrones entre 2 átomos enlazados.
- $EN \geq 1,7$ , enlaces iónicos
- $EN \leq 1,7$ , enlaces covalentes

## Electronegatividad:

- La fuerza de liberar o retener electrones.
- Mientras más lejos del F menor será la electronegatividad