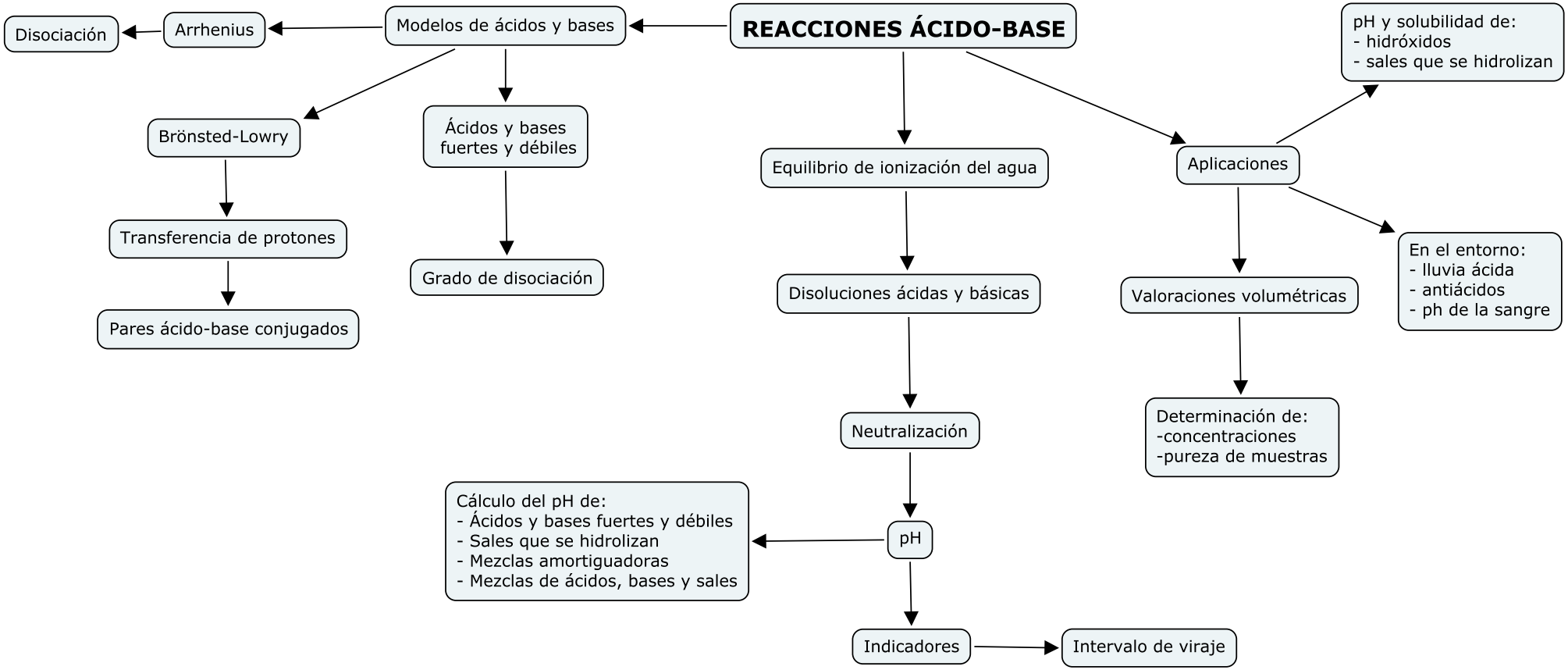
REACCIONES ÁCIDO-BASE
Modelos de ácidos y bases
Arrhenius
Disociación
Brönsted-Lowry
Transferencia de protones
Pares ácido-base conjugados
Ácidos y bases fuertes y débiles
Grado de disociación
Equilibrio de ionización del agua
Disoluciones ácidas y básicas
Neutralización
pH
Cálculo del pH de:
- Ácidos y bases fuertes y débiles
- Sales que se hidrolizan
- Mezclas amortiguadoras
- Mezclas de ácidos, bases y sales
Indicadores
Intervalo de viraje
Aplicaciones
pH y solubilidad de:
- hidróxidos
- sales que se hidrolizan
En el entorno:
- lluvia ácida
- antiácidos
- ph de la sangre
Valoraciones volumétricas
Determinación de:
-concentraciones
-pureza de muestras