

Seminario 3

Temas:

- Balance de Ecuaciones.
- Reacciones de precipitación, ácido-base, y redox.
- Nomenclatura de ácidos, bases y sales.

I. Reacciones de precipitación

1. Escribir las ecuaciones moleculares, iónicas e iónicas netas para las reacciones químicas que ocurren entre las siguientes sales:
 - a) CuSO₄ y Li₂CO₃

Ecuación molecular:

Ecuación iónica:

Ecuación iónica neta:

- b) Mg(NO₃)₂ y Na₃PO₄

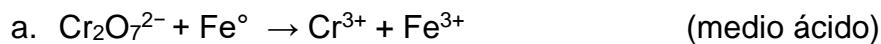
Ecuación molecular:

Ecuación iónica:

Ecuación iónica neta:

II. Reacciones redox

1. Equilibrar las siguientes reacciones redox dependiendo del medio (ácido o básico) e indicar para cada reacción la semi-reacción de oxidación y reducción además del agente oxidante y reductor



III. Nomenclatura de ácidos, bases y sales

1. Completar la tabla formando las respectivas sales neutras o ácidos e indicar si la sal es soluble o insoluble y el nombre de cada compuesto.

	Cl^-	SO_4^{2-}	S^{2-}	CO_3^{2-}	PO_4^{3-}
Ag^+					
Cu^{2+}					
Al^{3+}					
NH_4^+					
H^+					