

### 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)  $\text{CuSO}_4$  y  $\text{Li}_2\text{CO}_3$

Ecuación molecular:

Ecuación iónica:

Ecuación iónica neta:

b)  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$  y  $\text{Na}_3\text{PO}_4$

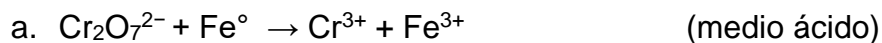
Ecuación molecular:

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.

	$\text{Cl}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{S}^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$
$\text{Ag}^+$					
$\text{Cu}^{2+}$					
$\text{Al}^{3+}$					
$\text{NH}_4^+$					
$\text{H}^+$					