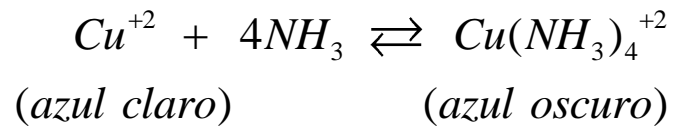


PRÁCTICA 2.1.2:

Identificación de Cu^{+2} . Formación del complejo $\text{Cu}(\text{NH}_3)_4^{+2}$

- Reacción de formación del complejo en exceso de amoniaco



MATERIAL Y REACTIVOS

- Tubo de ensayo vacío.
- Frasco gotero con disolución problema.
- Frasco gotero con NH_3 2M.
- Cuentagotas.

PROCEDIMIENTO

- Tomar unos mililitros de disolución problema con el cuentagotas y echarlas en un tubo de ensayo vacío.
- Añadir gotas de NH_3 y observar el cambio de color (azul intenso).