



Fotografía 1

Dispones en A de **20mL** de disolución **2M** de cloruro de magnesio, la agregas en B, **5mL** de hidróxido amónico **1M**, formándose un precipitado blanco. Si ahora le agregas unas gotas de cloruro amónico, el precipitado en C desaparece, regresando a la disolución original.

- Formula las reacciones que han tenido lugar
- Qué cantidad de precipitado se formó
- Cuál será la concentración final de hidróxido amónico en C

MASAS ATOMICAS: Mg;24, O;16, H;1