



B3. Contesteu de manera breu, però raonadament, les cinc qüestions següents:

d) Expliqueu per què en afegir amoníac a una dissolució acuosa de clorur de magnesi precipita l'hidròxid de magnesi i, en canvi, si la dissolució conté també sals d'amoni no es produeix la precipitació de l'hidròxid de magnesi.

B3. Conteste de manera breve, pero razonadamente, las cinco cuestiones siguientes:

d) Explique por qué al añadir amoníaco a una disolución acuosa de cloruro de magnesio precipita el hidróxido de magnesio y, en cambio, si la disolución contiene también sales de amonio no se produce la precipitación del hidróxido de magnesio.

MgCl₂ es una sal muy soluble que en disolución acuosa está disociada en sus iones Mg²⁺ y Cl⁻.

Al agregar en una disolución neutra amoníaco, que es una base débil, se disocia parcialmente formando iones amonio e hidroxilo

El hidróxido de magnesio es una sal poco soluble, por lo que en cuanto aparecen iones hidroxilo el equilibrio se desplaza hacia la sal y precipita.

Si hay iones amonio en la disolución el equilibrio de disociación del amoníaco se desplaza hacia el amoníaco, no se disocia y no aparecen iones hidroxilo por lo que no hay precipitado.

Validación: https://en.wikipedia.org/wiki/Magnesium_hydroxide $K_{ps}=1,5 \cdot 10^{-11}$