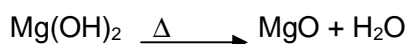
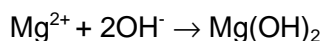
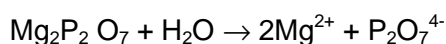


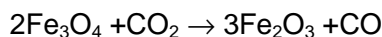
EJERCICIOS DE GRAVIMETRÍA

- 1) 0,50g de un sulfato soluble dieron 0,65g de BaSO₄. ¿Cuál es el %S en la muestra?
- 2) Se precipita 1,000g de Fe como Fe₂O₃ hidratado. En la calcinación se convierte el 90,00% del Fe en Fe₂O₃, pero el resto (impropiamente) se convierte en Fe₃O₄.
¿Cuántos gramos pesa el precipitado mal calcinado?
¿Cuánto pesaría si todo el Fe estuviera como Fe₂O₃? ¿Cuál sería el error porcentual de la determinación?
- 3) 500mL de agua corriente dieron un residuo de 0,10g de CaO. Calcular el contenido de calcio en agua expresado en ppm de CaCO₃.
- 4) Indique los factores gravimétricos para convertir según las reacciones correspondientes:

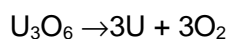
a) Mg₂P₂O₇ en MgO



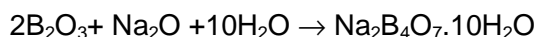
b) Fe₃O₄ en Fe₂O₃



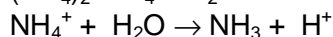
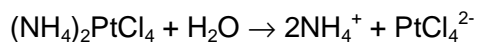
c) U₃O₆ en U



d) B₂O₃ en Na₂B₄O₇ · 10H₂O



e) (NH₄)₂PtCl₄ en NH₃.



- 5) Se precipitó una muestra de ácido oxálico de 1,000g con exceso de cloruro de calcio y se calcinó el precipitado lavado, hasta óxido de calcio. El residuo pesó 0,4402g. Calcular el porcentaje de H₂C₂O₄ en la muestra.

Reacciones:

