

### **Problema propuesto**

Un efluente industrial presenta una concentración de sulfatos de  $10^{-5}$  M y una concentración de carbonatos de  $10^{-4}$  M. Se pretende eliminar los sulfatos y se dispone para ello de una solución diluída de cloruro de calcio.

- a) Es posible que precipiten los aniones sulfato antes que los carbonato?
- b) Cuál será la proporción entre ambos aniones cuando se alcance el equilibrio si se produce una coprecipitación?

Datos:  $K_{ps}(\text{CO}_3\text{Ca}) = 5,0 \times 10^{-9}$        $K_{ps}(\text{SO}_4\text{Ca}) = 3,7 \times 10^{-5}$