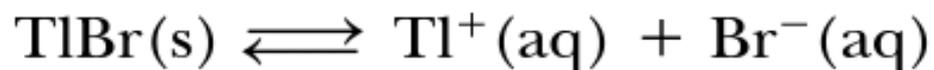


Se 1.55 g di bromuro di tallio(I) solido vengono posti in 1.00 L di acqua, il sale si discioglie solo in piccola quantità.



Gli ioni tallio e bromuro in equilibrio con TlBr hanno ciascuno una concentrazione di 1.9×10^{-3} M. Quale è il valore di K_{ps} per TlBr?

Il valore di K_{ps} del solfato di radio, RaSO_4 , è $4.2 \times 10^{-11}\text{M}$.
Se 25 mg di solfato di radio vengono posti in
 1.00×10^2 mL di acqua, si disciolgono in modo completo? Se no, quanti mg di sale si disciolgono?

Calcolare la solubilità molare del tiocianato di argento, AgSCN , in acqua pura e in acqua contenente NaSCN 0.010 M .

A 10.0 mL di soluzione acquosa contenente Zn^{2+}
 1.63×10^{-4} M, vengono aggiunti 4.0 mg di NaOH;
prevedere se l'idrossido di zinco precipita.

Se nell'acqua di mare la concentrazione di Mg^{2+} è 1350 mg/L, quale concentrazione di OH^- è necessaria perché $\text{Mg}(\text{OH})_2$ precipiti?