

Quando soluções aquosas diluídas de nitrato de chumbo (II) e de cloreto de potássio são misturadas em um béquer, um precipitado amarelo é observado.

A respeito da reação química ocorrida, responda as questões propostas.

- A) Quais são as espécies químicas encontradas no béquer?
- B) Dê o nome do precipitado formado.
- C) Escreva a expressão do produto de solubilidade para o precipitado formado.

## RESOLUÇÃO:

A)  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{NO}_3^{2-}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{PbCl}_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$

B) Cloreto de chumbo II

C)  $K_{ps} = [\text{Pb}^{2+}] \cdot [\text{Cl}^-]^2$