

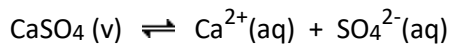
De oplosbaarheid van  $\text{CaSO}_4$  is 0,67 g/L. Bereken het oplosbaarheidsproduct.

## Oplossing

Bereken de oplosbaarheid van  $\text{CaSO}_4$  in mol/L.

$$S = \frac{0,67 \frac{\text{g}}{\text{L}}}{136,2 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 4,9 \cdot 10^{-3} \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

Schrijf de evenwichtsreactie.



Hoe groot is  $[\text{Ca}^{2+}]_{\text{ev}}$ ?

$$4,9 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$$

Hoe groot is  $[\text{SO}_4^{2-}]_{\text{ev}}$ ?

$$4,9 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$$

Bereken het oplosbaarheidsproduct.

$$K_S = [\text{Ca}^{2+}]_{\text{ev}} \cdot [\text{SO}_4^{2-}]_{\text{ev}} = 4,9 \cdot 10^{-3} \cdot 4,9 \cdot 10^{-3} = 2,4 \cdot 10^{-5}$$