

## 練習問題 10

教科書の 100 ページを読んで、次の各問いに答えよ。

問1 硝酸銀 ( $\text{AgNO}_3$ ) 水溶液と塩化ナトリウム ( $\text{NaCl}$ ) 水溶液を混合したときに起こる、イオン反応のイオン反応式を記述せよ。 $\text{AgCl}$  の水への溶解度は極端に低いものとする。



問2 銀イオン ( $\text{Ag}^+$ ) が銅 ( $\text{Cu}$ ) によって還元され、銀 ( $\text{Ag}$ ) と銅イオン ( $\text{Cu}^{2+}$ ) が生成した。このイオン反応式を答えよ。



問3 塩化バリウム ( $\text{BaCl}_2$ ) 水溶液と硫酸ナトリウム ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ) の水溶液を混合したときのイオン反応式を記述せよ。

