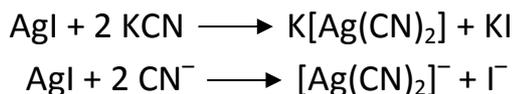
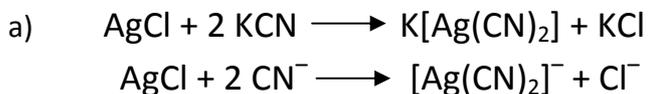


Произведения растворимости AgCl и AgI:

$$ПР(AgCl) = 1,77 \cdot 10^{-10}$$

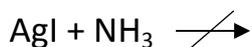
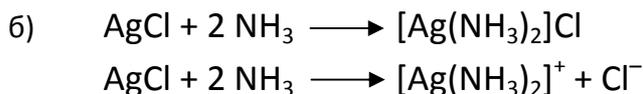
$$ПР(AgI) = 8,52 \cdot 10^{-17}$$



Константа нестойкости иона $[Ag(CN)_2]^-$:

$$K_n([Ag(CN)_2]^-) = 1 \cdot 10^{-21}$$

Т.к. значение константы нестойкости иона $[Ag(CN)_2]^-$ намного меньше значений ПР хлорида и иодида серебра, то малорастворимые в воде AgCl и AgI хорошо растворяются в водном растворе KCN.



Константа нестойкости иона $[Ag(NH_3)_2]^+$:

$$K_n([Ag(NH_3)_2]^+) = 1 \cdot 10^{-7}$$

Т.к. $ПР(AgI) \ll K_n([Ag(NH_3)_2]^+)$, следовательно, иодид серебра в растворе аммиака не растворяется.

Т.к. $ПР(AgCl)$ близкое по значению к $K_n([Ag(NH_3)_2]^+)$, следовательно, хлорид серебра в растворе аммиака растворяется.