



Химия для школьников 7 – 11 класса (заочный тур)
Решение задачи 7. Уравнения nano-реакций

1. $3\text{Ag} + \text{AuCl}_4^- \rightarrow \text{Au} + 3\text{Ag}^+ + 4\text{Cl}^-$
2. $2\text{CuCl}_2 + \text{N}_2\text{H}_4 = 2\text{Cu} + \text{N}_2 + 4\text{HCl}$
3. $\text{PtCl}_6^{2-} + \text{Te} + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Pt} + \text{TeO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 6\text{Cl}^-$
4. $2\text{PdCl}_2 + \text{Te} + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Pd} + \text{TeO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 4\text{Cl}^-$
5. $\text{Cu} + 2\text{Ag}^+ = 2\text{Ag} + \text{Cu}^{2+}$
6. $\text{Li}_2\text{CO}_3 = \text{Li}_2\text{O} + \text{C} + \text{O}_2$
7. $2\text{AuNHNH}_2 = 2\text{Au}$ (простое вещество) + $\text{N}_2 + 2\text{NH}_3$
8. $\text{Ga}(\text{CH}_3)_3 + \text{NH}_3 = \text{GaN} + 3\text{CH}_4$
9. $\text{Zr}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{ZrO}_2 + 4\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
10. $\text{H}_3\text{BNH}_3 = \text{BN} + 3\text{H}_2$ (простое вещество)