

В результате взаимодействия $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ (2 моль) и H_2SO_4 (1 моль) образуется (20 °C):

- 1) $\left[\text{NH}_3^+ - \text{C}_2\text{H}_5 \right] \text{SO}_4^{2-}$ решу.бел
- 2) $\left[\text{NH}_3^+ - \text{C}_2\text{H}_5 \right] \text{HOSO}_3^-$ решу.бел
- 3) $\left[\text{NH}_2^+ \begin{matrix} \nearrow \text{C}_2\text{H}_5 \\ \searrow \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \right] \text{HSO}_3^-$ решу.бел
- 4) $\left[\text{NH}_3^+ - \text{C}_2\text{H}_5 \right] \text{C}_2\text{H}_5\text{OSO}_2^-$ решу.бел