

В результате взаимодействия  $(\text{CH}_3)_2\text{CHNH}_2$  (1 моль) и  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (1 моль) образуется (20 °C):

- 1)  $\left[ \text{NH}_3^+ - \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \right] \text{HOSO}_3^-$  решу.бел
- 2)  $\left[ \text{NH}_2^+ \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \right] \text{HSO}_3^-$  решу.бел
- 3)  $\left[ \text{NH}_3^+ - \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \right] \text{SO}_4^{2-}$  решу.бел
- 4)  $\left[ \text{NH}_2^+ \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{OH} \end{array} \right] \text{HSO}_3^-$  решу.бел