В результате взаимодействия ${\rm C_2H_5NH_2}$ (2 моль) и ${\rm H_2SO_4}$ (1 моль) образуется (20 °C):

$$\begin{bmatrix} NH_3^+ - C_2H_5 \end{bmatrix} SO_4^{2-} & \begin{bmatrix} NH_3^+ - C_2H_5 \end{bmatrix} HOSO_3^{-} \\ pewy.6en \end{bmatrix}$$
1) 2)
$$\begin{bmatrix} NH_2^+ - C_2H_5 \end{bmatrix} HSO_3^{-} \\ C_2H_5 pewy.6en \end{bmatrix} \begin{bmatrix} NH_3^+ - C_2H_5 \end{bmatrix} C_2H_5OSO_2^{-} \\ pewy.6en \end{bmatrix}$$
3)