

Stanovení dusíku v org. látkách dle KJELDAHLA

1. Mineralizace org. látek: $N(\text{org.}) + H_2SO_4 \rightarrow (NH_4)_2SO_4$



přídavek $K_2SO_4 \Rightarrow$ zvýšení b. varu

katalyzátor: $CuSO_4, HgO, Se, SeO_2$

aminy, aminokyseliny, bílkoviny cca 30min

nitro-, nitroso-, diazosl. – nejříve redukce na
aminoslouč.

2. Uvolnění NH_3 destilací s $NaOH$: (\rightarrow vodní parou)



do předlohy s nadbytkem stand. kyseliny



Nepotřebovaná kyselina retitrací, $NaOH$.