

## Elektrolýza 2

**Úkol:** a) provést elektrolýzu roztoku KOH, porovnat množství plynu, které vznikne na obou elektrodách a zdůvodnit

b) provést elektrolýzu roztoku NaCl, zjistit vznikající plyny a změnu pH roztoku.

**Teorie:** Ionty přítomné v daném elektrolytu, rovnice reakcí probíhající na obou elektrodách a celková rovnice.

**Postup:** a) U-trubici upevněnou do stojanu naplníme roztokem KOH, do obou ramen vložíme uhlíkové elektrody a sestavíme elektrický obvod pro elektrolýzu s napětím 18V. Pozorujeme reakce na obou elektrodách, množství plynů které se uvolňují a acidobazicitu roztoku pomocí roztoku fenolftaleinu.

b) U-trubici upevněnou do stojanu naplníme roztokem NaCl, do obou ramen vložíme uhlíkové elektrody a sestavíme elektrický obvod pro elektrolýzu s napětím 18V. Pozorujeme reakce na obou elektrodách, plyny které se uvolňují a acidobazicitu roztoku pomocí roztoku fenolftaleinu. Plyn vznikající u anody indikujeme i navlhčeným jodoškrobovým papírkem přiloženým k bočnímu vývodu U-trubice.