|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Školní rok: | GYMNÁZIUM NÁCHOD | Třída |
| Datum: | Laboratorní práce | Protokol č.  |
| Jméno a příjmení:   | Podpis vyučujícího |
| Spolupracoval: |

## Vedení elektrického proudu v kapalinách

### Pomůcky: NaCl, destilovaná voda, plochá baterie, ampérmetr, 2 uhlíkové elektrody, plochá baterie, vodiče,

***Vedení elektrického proudu v roztoku NaCl***

Do čisté kádinky nalijeme 60 - 80 ml destilované vody a zapojíme obvod dle obrázku. (zdroj plochá baterie, uhlíkové elektrody, rozsah ampérmetru ponecháme po celou dobu měření do 200 mA). Změříme proud procházející vodou. a hodnotu zapíšeme do tabulky. Do vody přisypeme 0,5 g NaCl , dobře promícháme a opět změříme proud. S měřením pokračujeme do celkového množství přisypané soli 5 g. Spočteme koncentraci roztoku v % a sestrojíme graf velikosti elektrického proudu v závislosti na koncentraci roztoku.

m = g

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **m(g)** | **0,0** | **0,5** | **1,0** | **1,5** | **2,0** | **2,5** | **3,0** | **3,5** | **4,0** | **4,5** | **5,0** |
| **I(mA)** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **%** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

Popište chemické a fyzikální děje na

Kladné elektrodě:

Záporné elektrodě: