

نام خدا

اکترونیسی بیضرقده جلد هفتمین

۱، ۲، ۶

۱، ۲، ۱۳

۱، ۲، ۱۳

معمار ۹۹، ۲، ۲ باتری زنا

اصنزاره ۹۹، ۲، ۲ اکترونیسی جلد

صفیر ۹۹، ۲، ۱۳ آکیرن اکترونیسی

صنیر ۹۹، ۲، ۱۳ آنورزیند ما

علی پور ۹۹، ۲، ۶

حسین زانی ۹۹، ۲، ۶ تولید هیدرودن ۲۲ روت اکترونیسی

$$t_+ = \frac{v_+}{v_+ + v_-}$$

$$t_+ + t_- = 1$$

$$t_- = \frac{v_-}{v_+ + v_-}$$

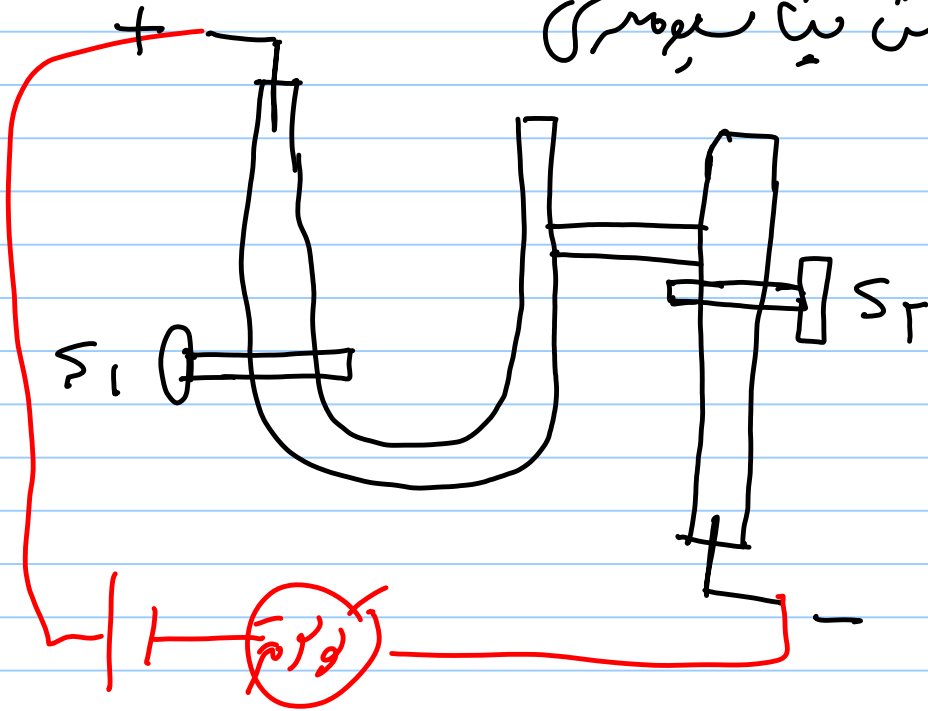
تحرک یون: v در یک مسافت الکتریکی واحد $E = 1 \frac{V}{cm}$

مقاومت یون:

عدد انتقال:

سرعت

اندازه گیری عدد انتقال:
۱- روش هندسرف ۲- روش مریمنرک
۳- روش پیتا نیومرک



$$\frac{V_+}{V_-} = \frac{\text{تعداد آبی در لایه گرم کاتینون این که از منطقه آند ^{خارج می شود} سرعت کاتینون}}{\text{تعداد آبی در لایه گرم آنیون این که از منطقه کاتدی ^{خارج می شود} سرعت آنیون}}$$

مجموع تعداد آبی در لایه گرم این که از ۲ منطقه کاتدی و آندی خارج می شود

$V_+ + V_-$

متناسب

$$\frac{V_+}{V_+ + V_-} = t_+$$

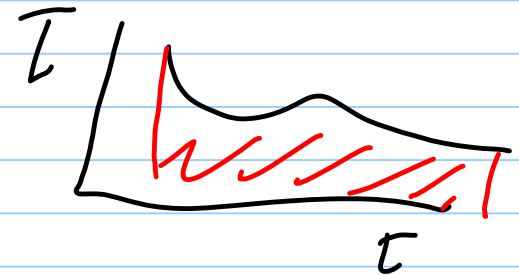
تعداد آبی در لایه گرم کاتینون | که از آنجا خارج می شود

تعداد کل آبی در لایه گرم آنیون | که در هر دو الکترود خارج می شود

$$\frac{v_-}{v_+ + v_-} = \frac{\text{تعداد اگه در لای گرم الکترولیت (آینده) که از کاتدی خارج می شود}}{\text{تعداد اگه در لای گرم الکترولیت که در هر دو الکترود در دست از زمانه}}$$

$$q = I t \quad \text{mA} \cdot \text{h} \Rightarrow 3600 \cdot \text{mA} \cdot \text{h}$$

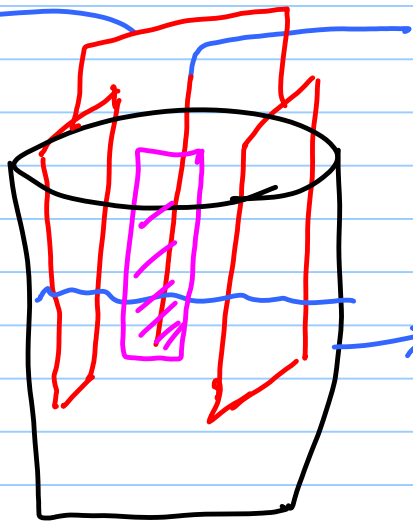
$$dq = I dt \Rightarrow q = \int I dt$$



کولومتر = مقدار بار عبور از مدار خارجی را اندازه گیری می کند

$$m = \frac{I t M}{f z} = \frac{q M}{f z}$$

ت



بویا

