

پہناؤ خدا

آکٹرونیٹس پینٹنڈ طلبہ ٹوم جیازن

کولن

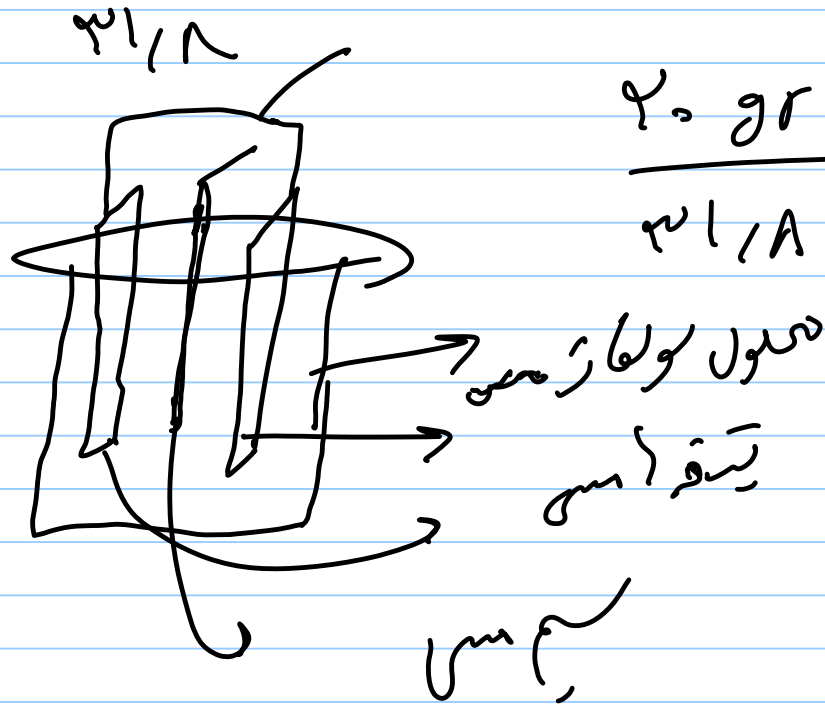
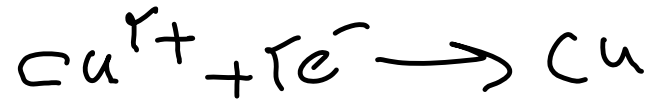
$$1C = 96485 \times 10^8$$

96485 کولن ← منسوبہ انجام اکولن و آنتن

← قانون فارادی

$$1A = 1C/s$$

مثال ۱: مقدار یعنی جیوں آکٹرونیٹس را از محلول $CuSO_4$ عبور می دهیم تا ۲۰ گرم مس رسوب کند. چه مقدار بار (پسب کولن) از محلول عبور کرد. اسے؟



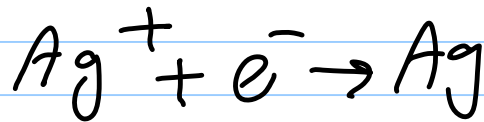
$$\frac{2.0 \text{ gr Cu}}{63.5 \text{ gr Cu}} \times \frac{94000 \text{ C}}{\text{کولمب}} = 297000 \text{ C}$$

حساب کنید چقدر از نیترو آکسید مس در محلول $AgNO_3$ رسوب می‌کند؟
 محاسبه کنید. به فرض از تقوید، محاسبه!

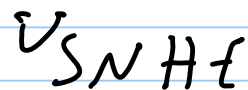
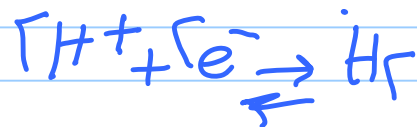
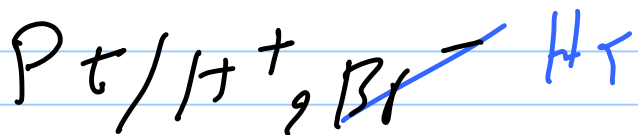
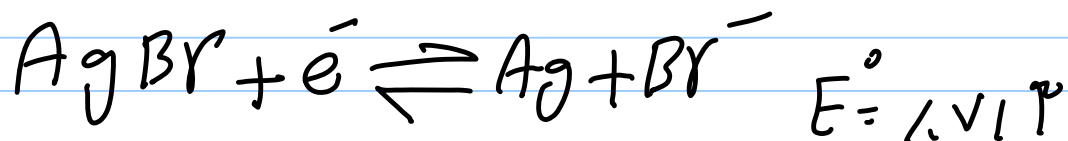
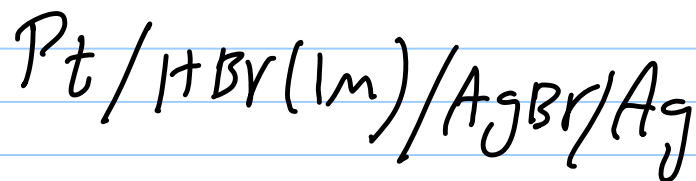
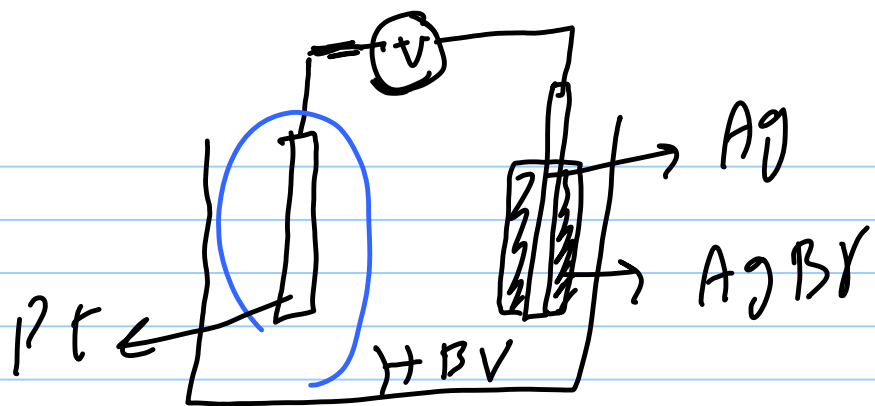
$$I = \frac{q}{t} \Rightarrow I = \frac{dq}{dt} \Rightarrow dq = I dt$$

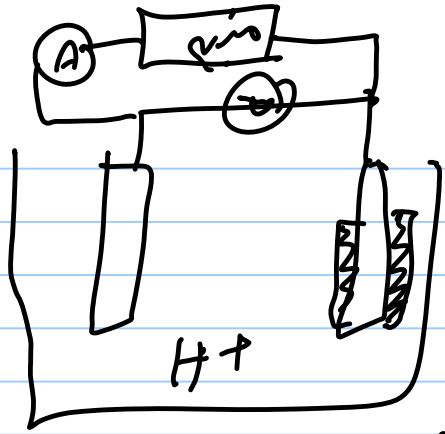
$$q = \int I dt$$

$$q = 2 \times 9 \times 34.5 = 621 \text{ C}$$

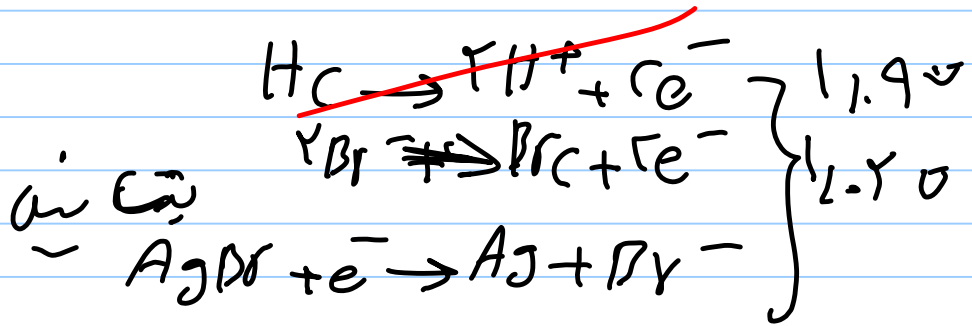
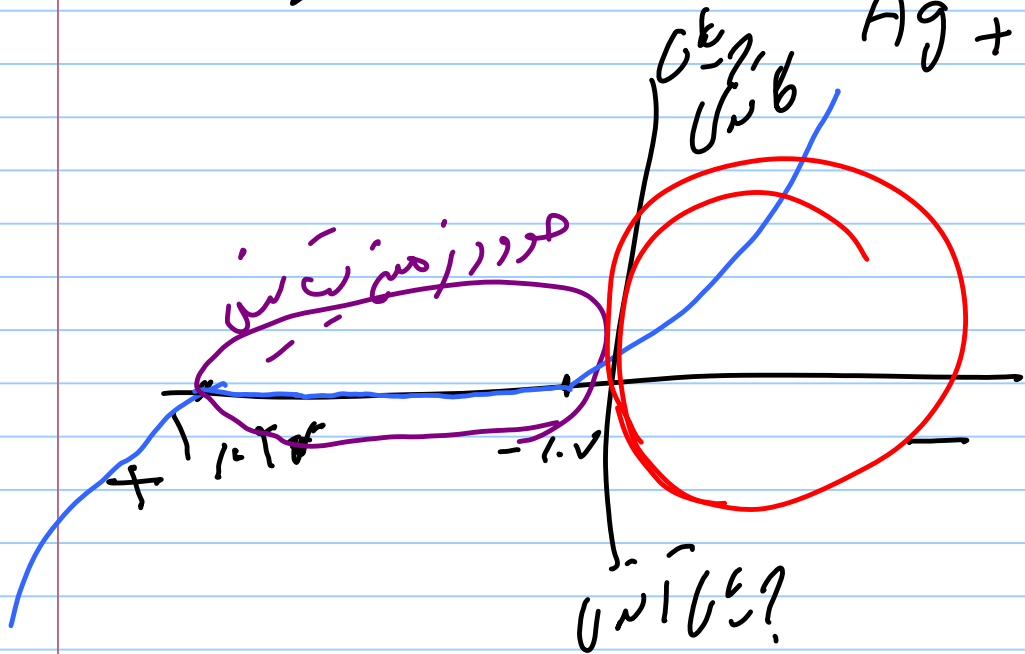
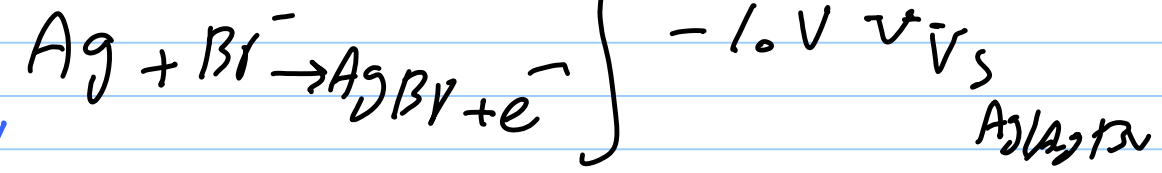
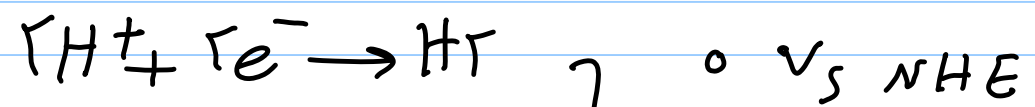


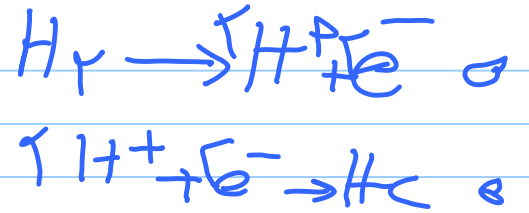
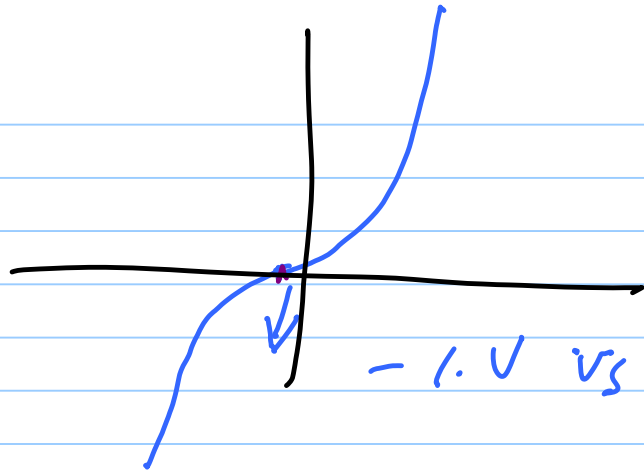
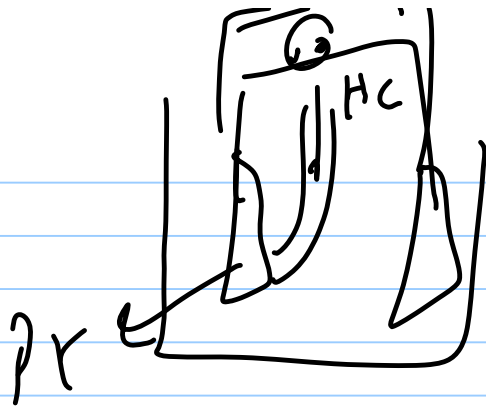
$$\frac{621 \text{ C}}{96500 \frac{\text{C}}{\text{mol}}} \times \frac{1 \text{ mol } Ag}{1 \text{ mol } e^-} = 6.44 \text{ g } Ag$$



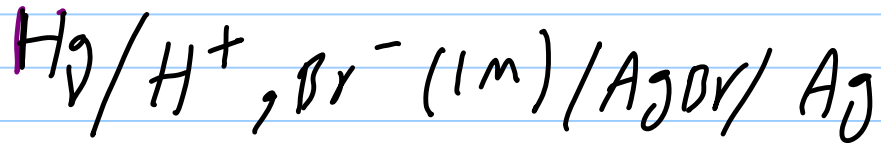


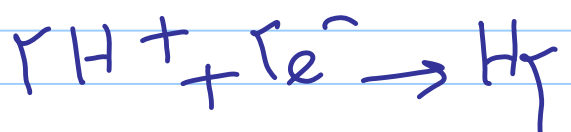
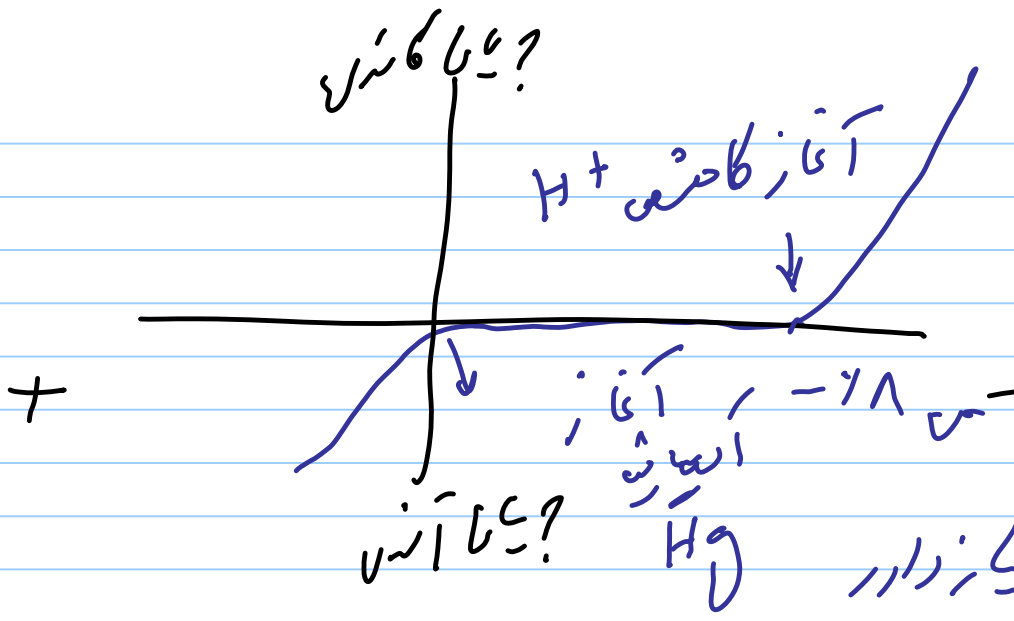
در این الکترود Pt و Ag/AgBr میزنیم





-1.0 V vs Ag/AgCl





برای اندازه گیری پتانسیل استاندارد برای

صیقل یابی پتانسیل استاندارد برای

میکردند