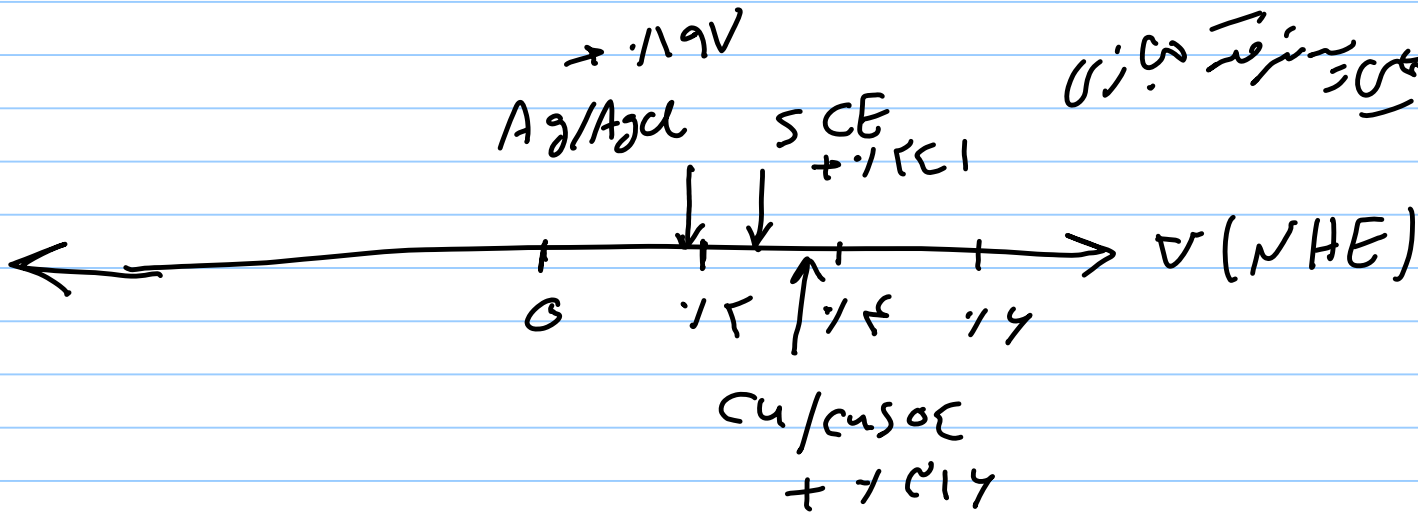
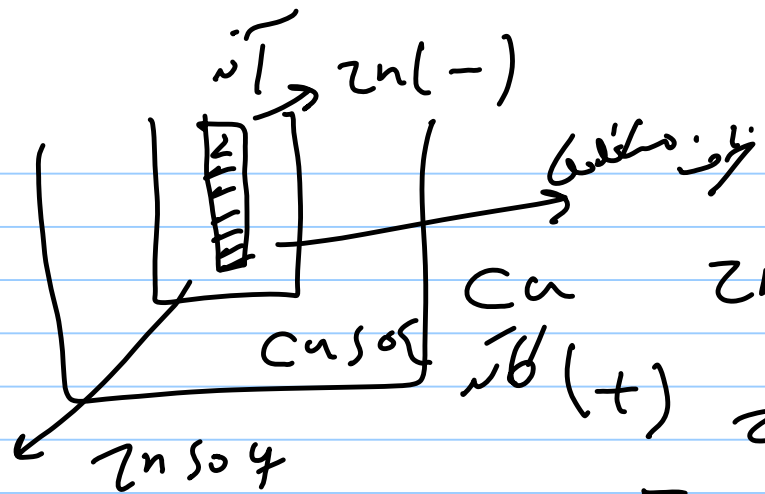


~ ناهذا

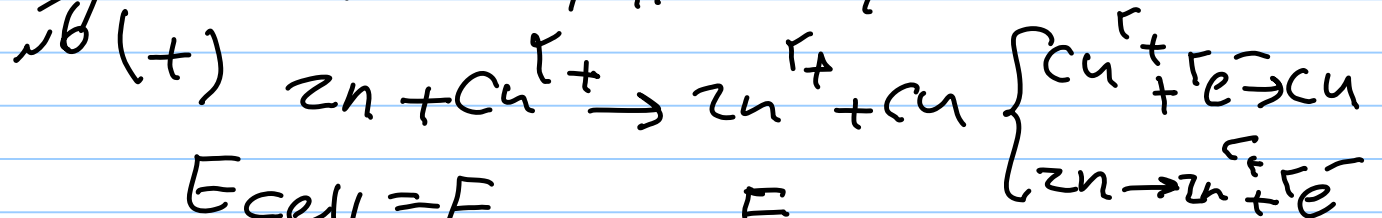
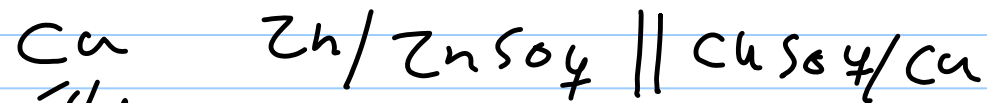
طوله دویم الکتروکیمیاستری به سزفده جازى



E vs SCE
 vs Ag/AgCl



دانیل (Daniell) باتری

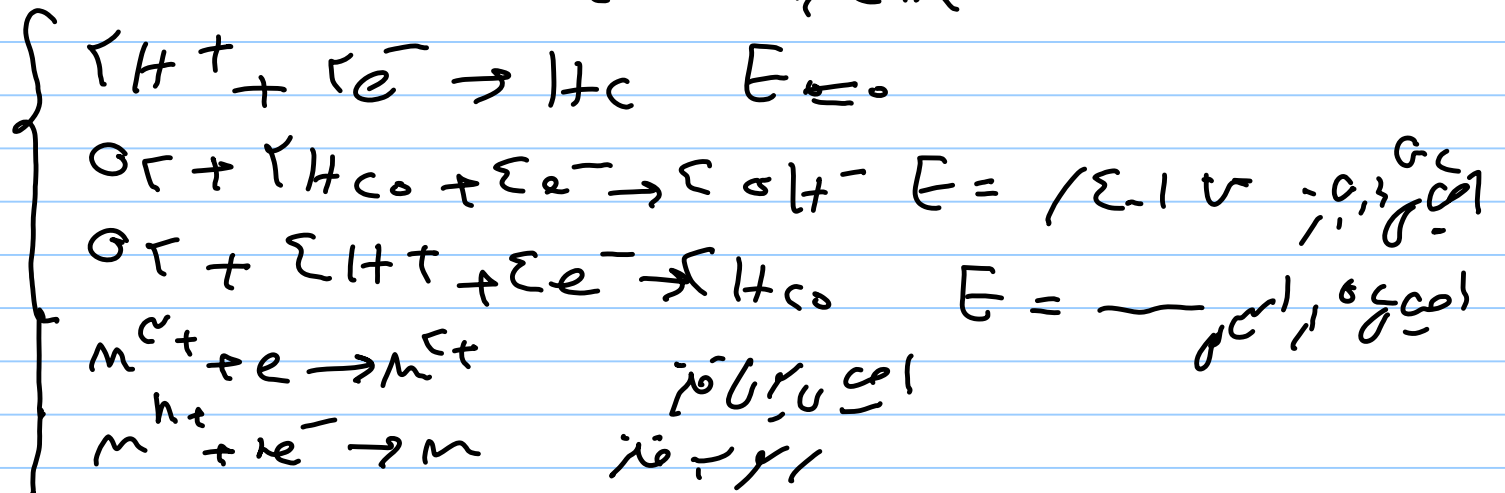
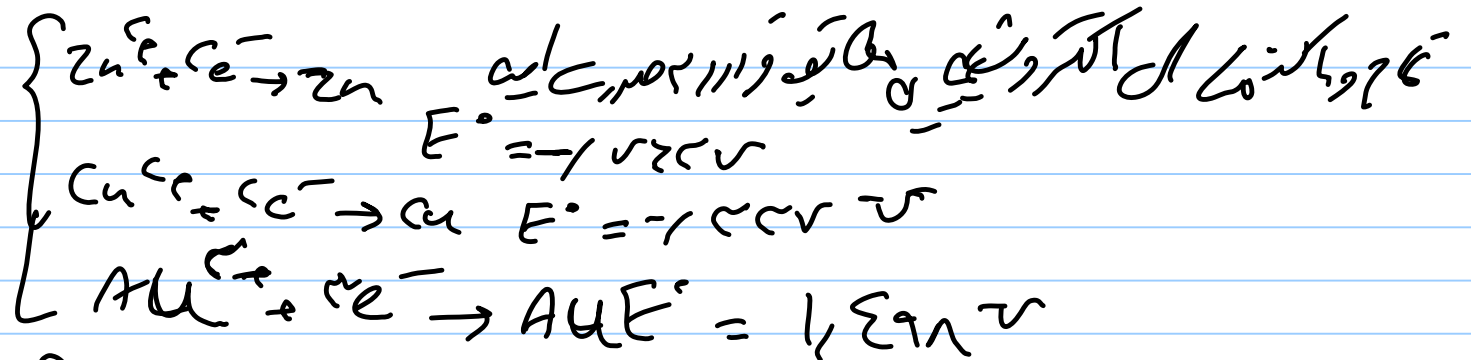


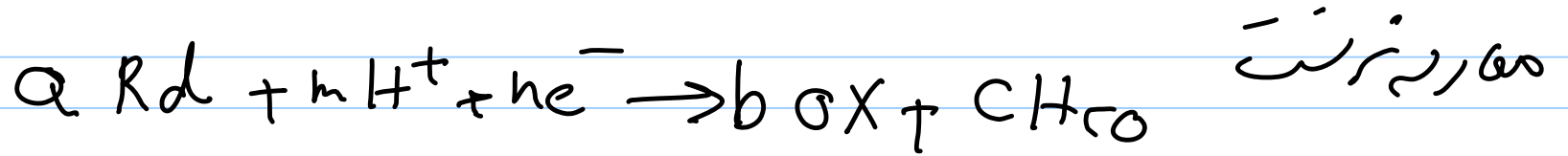
$$E_{\text{cell}} = E_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}} - E_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}}$$

$$E_{\text{cell}} = 1.10 \text{ V} - (-0.76 \text{ V}) = 1.86 \text{ V}$$

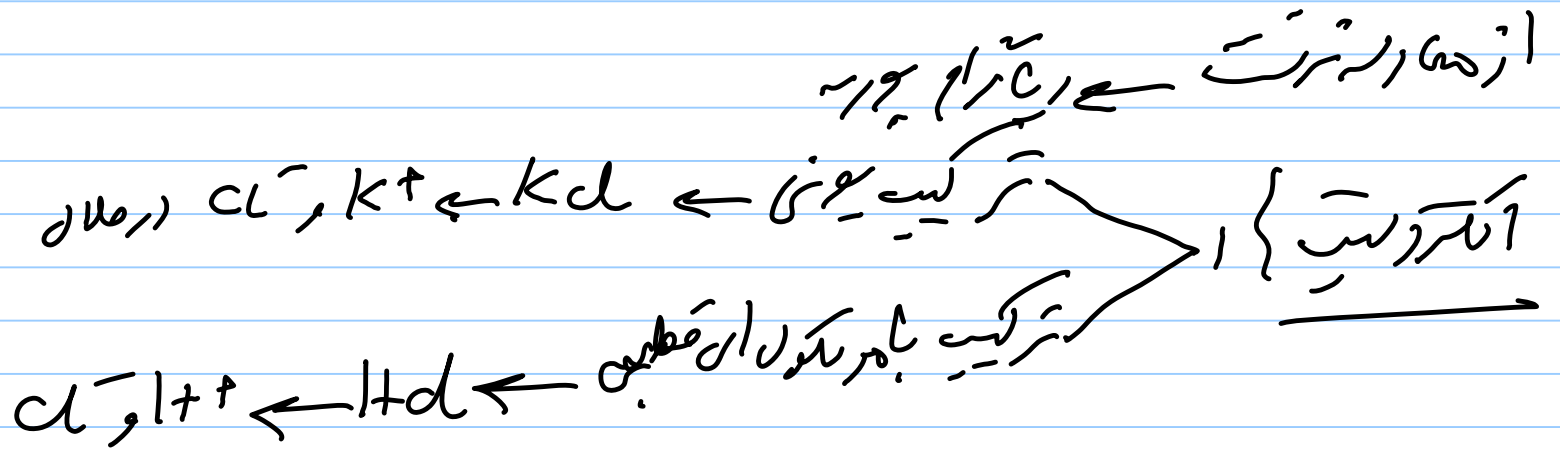
$$\Delta G = -nFE$$

دانیل باتری





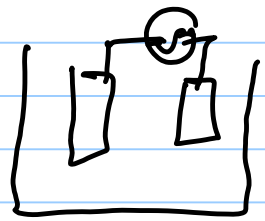
$$E = E_0 - \frac{RT}{nf} \ln \frac{[O_x]^b [H_2O]^c}{[R_d]^a [H^+]^m}$$



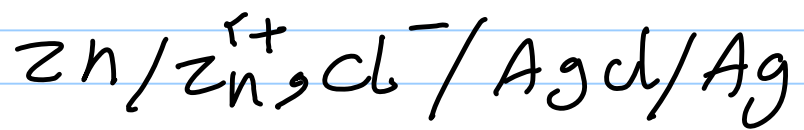
این فرمول بیانگر این است که واکنش از آن جهت می آید که

در صورت وجود میدان الکتریکی یون حرکت منظمی است الکترود

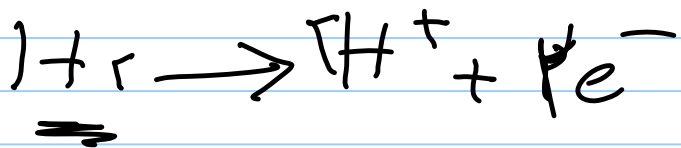
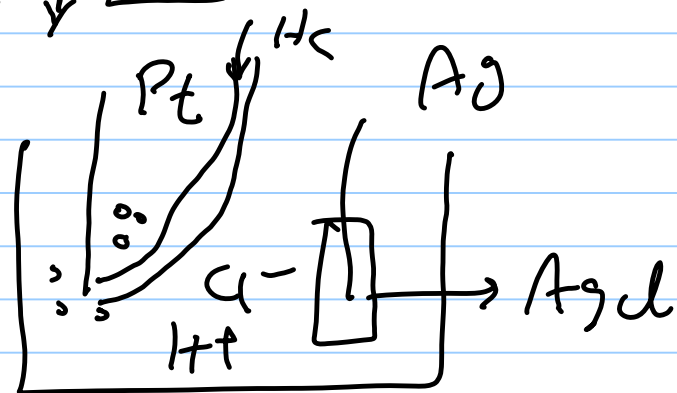
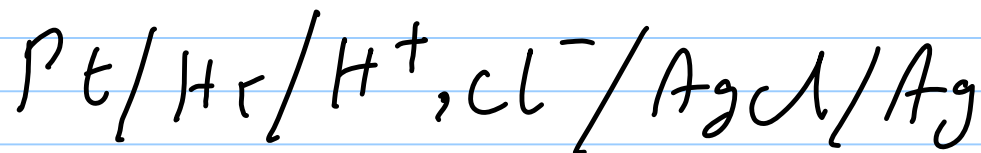
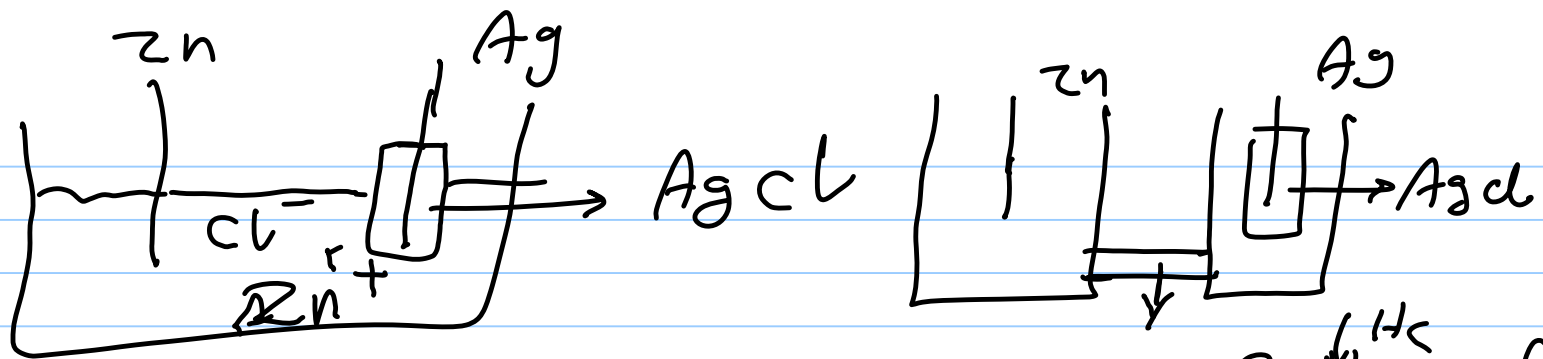
را تأثیر الکتریکی در الکترولیت حرکت منظم یونها در جهت و منتهی است الکترود



$$V, nV \quad \frac{J}{C} = 1V$$



(✓) لغت مشترک یا هم‌گانه (✓) دو جنس در فازی (1) جنس با جنس
 ۱۳ این یک سبک

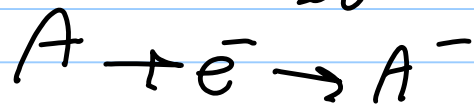
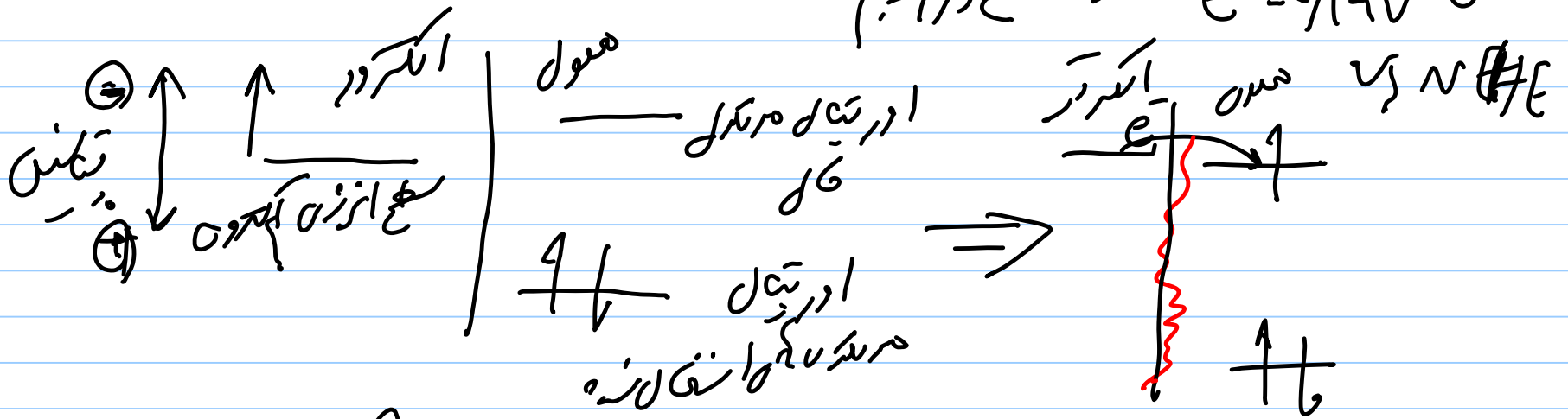


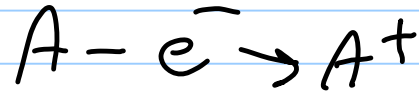
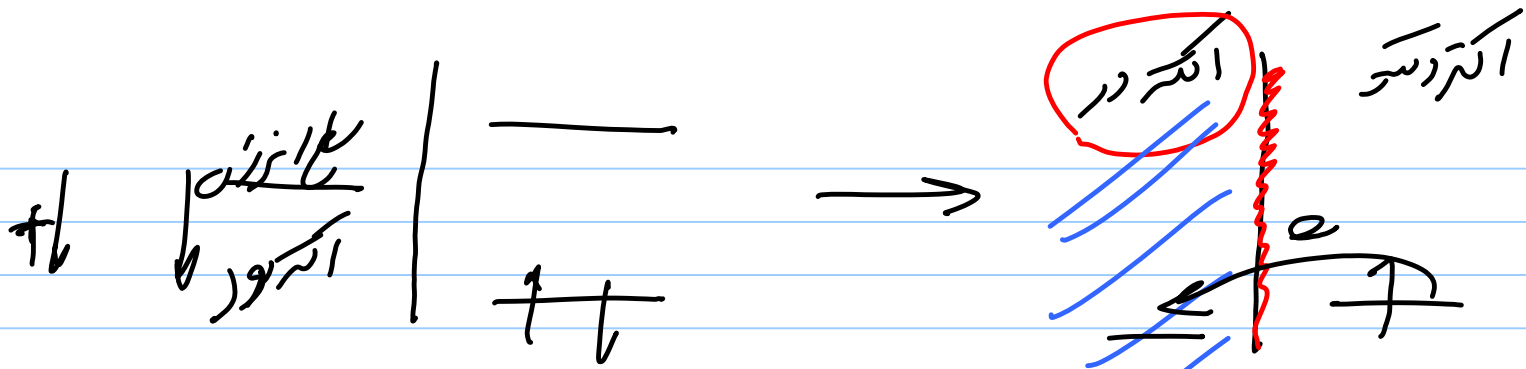
$$\text{SHE} = \text{NHE} \Rightarrow \text{Pt} / \text{H}_2 (a=1) / \text{H}^+ (a=1, \text{aq}) \quad E=0$$

SCE $Hg/Hg_2Cl_2/KCl$ (اشبه رادی) $E = E^0_{SCE} - \frac{RT}{2F} \ln v$

$v_{S, NHE}$

$Ag/AgCl \Rightarrow Ag/AgCl/KCl$ (اشبه رادی) $E = -1.97 - \frac{RT}{F} \ln v_{S, NHE}$





آیون

