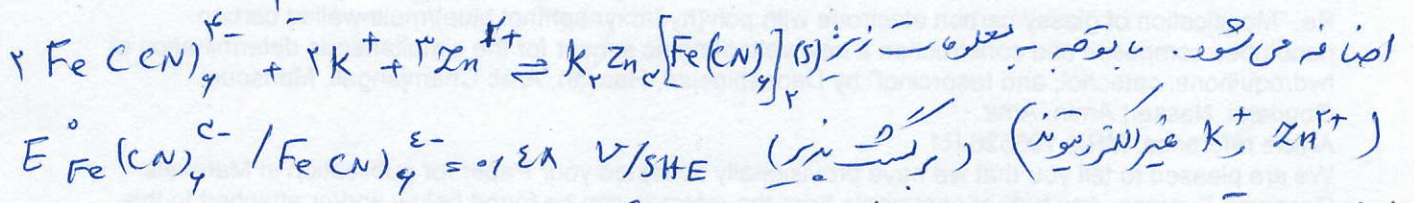
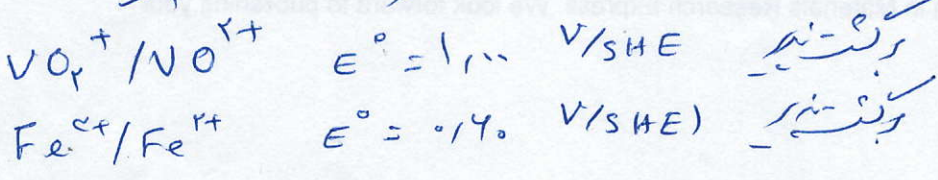


۱- برای اندازه گیری Zn^{2+} از محلول سنجیده فروید با پوریتاسیم در محیط اسیدی استفاده می شود.
 برای تشخیص نقطه پایان به روش آمپرومتري اندکی از ظرفی ساینوریتاسیم $(2 \times 10^{-5} M)$ به محوطه



الف) محسوس I-E را در سطح الکترودر Pt رسم کنید.
 ب) امکان استفاده از روش آمپرومتري را با ذکر شرایط ویژه روش و پتانسیل انتخابی بررسی و مشخصات تیراکیون را رسم کنید. (آمپرومتري و بی آمپرومتري)

۲- آیا می توان از روش آمپرومتري به یک الکتروکاتود پلاتین یک الکتروکاتود SCE برای تشخیص Fe^{2+} بین اندازه گیری محلول از وانادات (VO_2^+) به محلول استاندارد استفاده کرد؟ ویژگی های روش را نوشته و محسوس تیراکیون را رسم کنید.



با محاسبی هدایت الکتریکی محلول در لحظات آغاز، ۰.۲۵، ۰.۷۵، ۱.۷۵، نقطه پایان، ۱.۲۵، ۱.۵، مشخصات تیراکیون هدایت سنجی را برای محلول های زیر به دست آورید. لذت تغییر حجم در طی تیراکیون هر متفر کنید، هدایت معادل یون را از جدول کتاب به دست آورید.

- اندازه گیری محلول آب آهک $[Ca(OH)_2]$ محلول استنادی $HClO_4$
 - اندازه گیری محلول حاوی $HClO_4$ ، $HOAc$ ، محلول استنادی رسور

راه های نوشتن معادله یون و اکسیداسیون هدایت محلول: $\sum c_i z_i \lambda_i$

۴ - ۶ - ۷ - ۹ - ۱۰ - ۱۱ - ۱۳ - ۱۴

تمرینات فصل ۱۸: ۱۴ - ۱۶ - ۱۸ - ۱۹ - ۲۴ - ۲۶ - ۲۷ - ۳۱

۳۲ - ۳۴ - ۳۵

تحویل تا روز امتحان