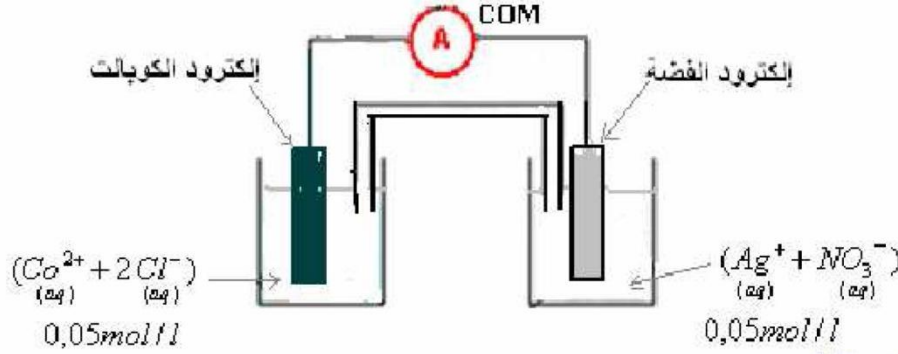


التمرين 1:

ننجز العمود الممثل أسفله:



- يشير الأمبيرمتر إلى شدة تيار سالبة .
1- أعط التبيانة الاصطلاحية للعمود .
2- اكتب معادلتي التفاعلين الذين يحدثان على مستوى الإلكترودين.
3- ما هو دور القنطرة الأيونية؟
4 احسب قيمة خارج التفاعل في الحالة البدنية.
5 كيف يتطور خارج التفاعل أثناء اشتغال العمود؟

التمرين 2:

نحصل على عمود بوصل نصفه بواسطة محلول مختلر لكلورور البوتاسيوم $(K^+ + Cl^-)$.
يتكون نصفه الأول من صفيحة من القصدير مغمورة في محلول كلورور القصدير $(Sn^{2+} + 2Cl^-)$ تركيزه $[Sn^{2+}] = 0,1 mol / L$
والنصف الآخر من صفيحة من النيكل مغمورة في محلول كلورور النيكل $(Ni^{2+} + 2Cl^-)$ تركيزه $10^{-2} mol / L$.
نركب هذا العمود بين مربيطي موصل أومي . علما أن ثابتة التوازن عند درجة الحرارة $25^\circ C$ المقرونة بالتفاعل الممنذج بالمعادلة التالية:



$$K = 8,8 \times 10^{-4} \text{ هي}$$

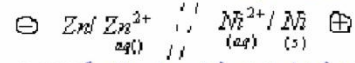
- 1) توقع منحي تطور التحول التلقائي للمجموعة المكونة للعمود.
2) ما هو التفاعل الذي يحدث :
1-2) عند إلكترود النيكل؟
2-2) عند إلكترود القصدير؟
3) ارسم تبيانة لهذا العمود وعين منحي حركة مختلف حملات الشحنة الكهربائية.
4) استنتج قطبية هذا العمود وتبياناته الاصطلاحية.

التمرين 3:

نصل بواسطة قنطرة أيونية مكونة من محلول مختلر لكلورور البوتاسيوم نصفى العمود التاليين :
صفيحة من النيكل مغمورة في 50mL من محلول كبريتات النيكل تركيزه c .
سلك من الفضة مغمور في 50mL من محلول نترات الفضة تركيزه c .
نلاحظ أثناء اشتغال العمود اختزال أيونات الفضة Ag^+ عند إلكترود الفضة وأكسدة النيكل إلى Ni^{2+} عند إلكترود النيكل .
يشغل العمود لمدة ثلاث ساعات ، مولدا تيارا كهربائيا شدته $I = 10mA$.
1) احسب تغير كتلة إلكترود النيكل خلال هذه المدة .
2) احسب تغير تركيز الأيونات Ag^+ في نصف العمود الموافق خلال نفس المدة .
نعطي : $M(Ni) = 58,7 g \cdot mol^{-1}$ ، $F = 9,65 \times 10^4 C \cdot mol^{-1}$

التمرين 4:

نعتبر العمود زنك-نيكل التالي:



نركب بين مربيته فولطميترًا ، فيشير إلى القيمة $U = 0,53V$

(1) في أي قطب، ركب المربط "COM" للفولطميتر؟

(2) هل التفاعل الذي يحدث عند القطب الموجب أكسدة أو اختزال؟

(3) استنتج معادلة التحول التلقائي الذي يحدث في العمود زنك-نيكل.

(4)

(1-4) ماذا يحدث إذا غمرنا صفيحة من الزنك في محلول يحتوي على أيونات النيكل؟

(2-4) ماذا يحدث إذا غمرنا صفيحة من النيكل في محلول يحتوي على أيونات الزنك؟