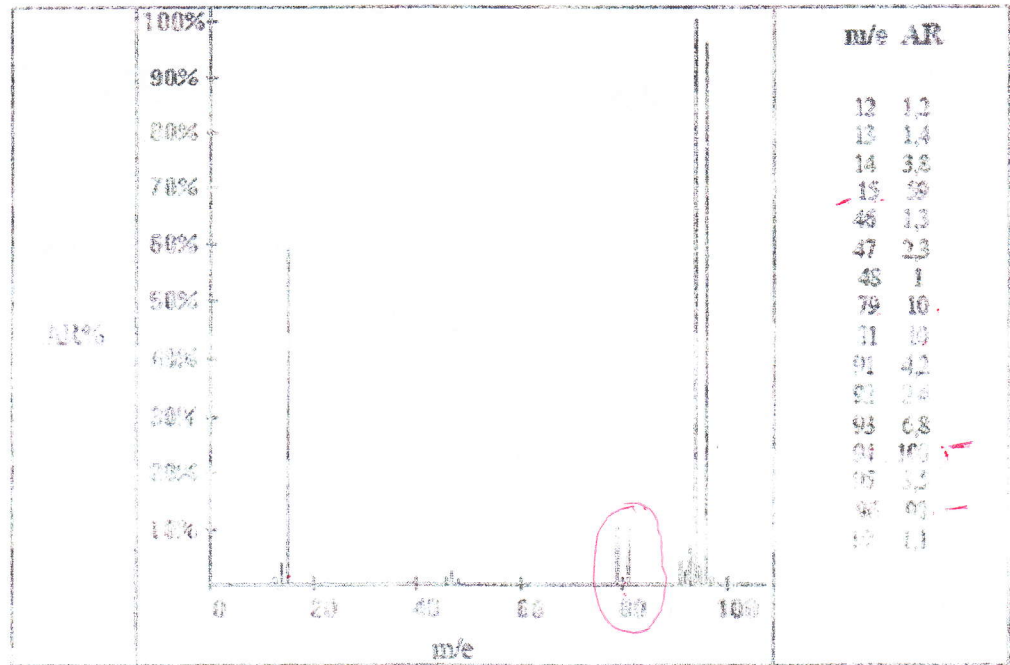


المدرسة العليا لاساتذة التعليم التكنولوجي - عزابة -

الامتحان الثالث في المقياس المسنة الثالثة هندسة الممرات

اجب بنعم أو لا مع التعليل ان وجب:

- 1- في حالة البيل تتجه الالكترونات من الكاثود الى الانود.
- 2- تهاجر الايونات الموجبة باتجاه الكاثود والايونات السالبة باتجاه الانود.
- 3- المعدن العازل يتكون أثناء "التفريغ" "discharge".
- 4- في معاريف الممرات لا يوجد فرق جهد بين الممرتين بواسطة الجسم العازل المعدني على الممرتين.
- 5- يتشكل معدن الكاثود دائما في الأرواح الالكتروكيميائية.
- 6- تكون القدرة المشحونة الكهر بتيمة للبول دائما موجبة.
- 7- كل ما قيل عن بول يتحقق في حالة التحليل الكهر يائي.
- 8- تنبهت التيار المستعمل مكتوب.
- 9- منحنيات تيار جهد $(I = f(E))$ تكتسب بواسطة الكرومين.
- 10- تمثل الامتداد تيار مثلي.
- 11- كانت اكسدة مستحالة على الكروم من البلاتون في محلول ما قلته مستحالة على جزيء الممرات.
- 12- ان قوى الجهد "tension" هي في الأصل الامساس خاص للمعادن المشحونة كهر يائي على سطح المعدن.
- 13- الكروم البلاتين هي الاكثر استعمالا كالكثود معاكس.
- 14- يناسب محمل الانتشار (palier de diffusion) حدية التيار.
- 15- يسمح تركيب ثلاث الكثودات تحديد خصائص تيار فراداي للظلام ما.
- 16- ندرج شرحا وفيرا الملحق التالي:



17- ماذا يمثل هذا المخطط.



بالقارب.

استفادة المادة علوي امل.

تصحيح لا مستحان:

①

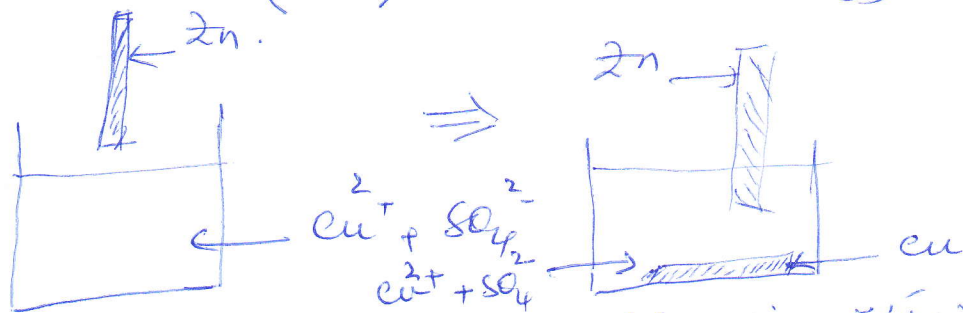
① - خطأ: نتجه e^- من الأنود نحو الكاثود؛ لأن الأُسدة هي عبارة عن فقدان e^- وهذا يتناقض على الجهة الناقلة لـ e^- وبالتالي تكون إشارة سالبة للأنود وبالتالي يكون سريان التيار من الأنود إلى الكاثود وهذه الظاهرة تكون محظورة في أي إفتقار في الناقل الإلكتروني وبالتالي الإشارة الموجبة.

①

② - نعم: وهذا ما أدى تاريخياً إلى اسم $Anode$ و $Cathode$.
- في الكاثود، الأرجاع يُمارس إفتقار في السوار Cu^{2+} من المحلول.
لا احترام الحيادية الكهربائية للمحلول، يجب أن تدعم المحلول سواراً موجبة السوار الموجبة للجسيم الملقى (للتصريف الآخر من السيل) تفاجر باتجاه الكاثود والعكس بالنسبة للسوار السالبة.

③ - خطأ: الإحتكاك والغلق الكهربائي للدارة يحدث لمختبر حوامل السحجات المتواجدة في المحلول والمستقلة في الأيونات المذوب وهذه لا يسمح إذا بمرور التيار.

④ - خطأ: في حالة بيل دانيال تحدث نفس التفاعل بإدخال صفيحة من الزنك في محلول سوار النحاس (Cu^{2+}) .



⑤

في هذه الحالة، نتج Zn^{2+} تركيز الخامس أسفل البشير، ونتج سوار الزنك (Zn^{2+}) في الإلكترونات ليست. والفرد الوحيد وهنا يكون التدفق الإلكتروني غير مسترجع ولا يسمح بفعل كهربائي. وبالتالي تكون طاقة السيل ضائعة.

①

⑤ - خطأ: يمكن تعريف الإلكترود بمعادن غير قابل للتفاعل (inert) مثل البلاتين والذي يسمح بنقل e^- المتبادلة بين الأقطاب الأرواح المتواجدة في المحلول مثل H_2O أو O_2 .

⑥ - خطأ: المحلول مثل H_2O أو O_2 يكون مثل H_2O أو O_2 .

الأنود (الأكسدة) (+) : المحركة هي لغنيها: الشحونات الموجبة باتجاه الكاثود والأيونات السالبة باتجاه الأنود.

خطأ: ①

خطأ: يجب القوة على كيميائى المحرك والسيار في نفس الوقت. في حين الحصول على جهد ثابت، لا يستطيع الحصول على سريان السيار في

الإلكترود المرجع. وبالتالي التركيب ذو ثلاث الكسودات ضروري.

خطأ: ①

①. يقلل الأمر la Surlensim و مجال عدم قلبية المذيب للتفاعل (Inertie du solvant). الموجة (الأنودية) (vague anodique) لا يمكن الوصول إليها بواسطة زوج مذيب الكترول، ويمكن أن يحدث ذلك باستبدال أحد الطرفين أو كلاهما. ①

②. نعم: تعكس قوة الجهد (la Surlensim) التفاعل الحادث بين المعدن والعناصر المنظمة كهربائياً في المحلول، هذه التفاعلات من أصل فيزيائي أو كيميائي وأهمها الإدمصاص على سطح المعدن. ①

نعم: ①

نعم: ①

نعم: ①

③

pic parent = pic de base = 94 100%.

Br ⑤ 101+2 94 → 96 100% → 98% CH₃Br.

45 10 78 m/e ⇒ Br ⑤ 94-78 = m/e = 15
45 10 81 m/e

✓ مكنى الحصول على نقطة التكافؤ في نظام سريع

عند $i < 0$ ، $i > 0$. $E = f(V)$

②