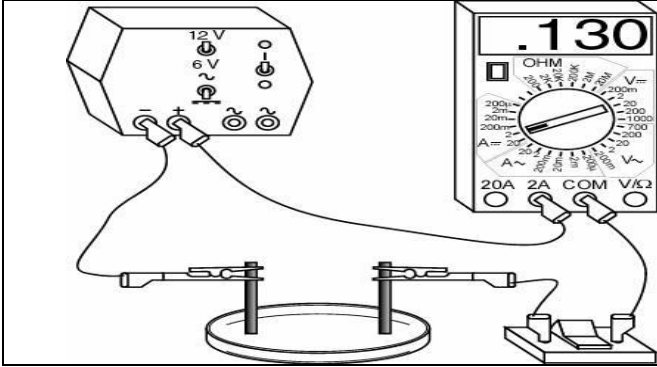
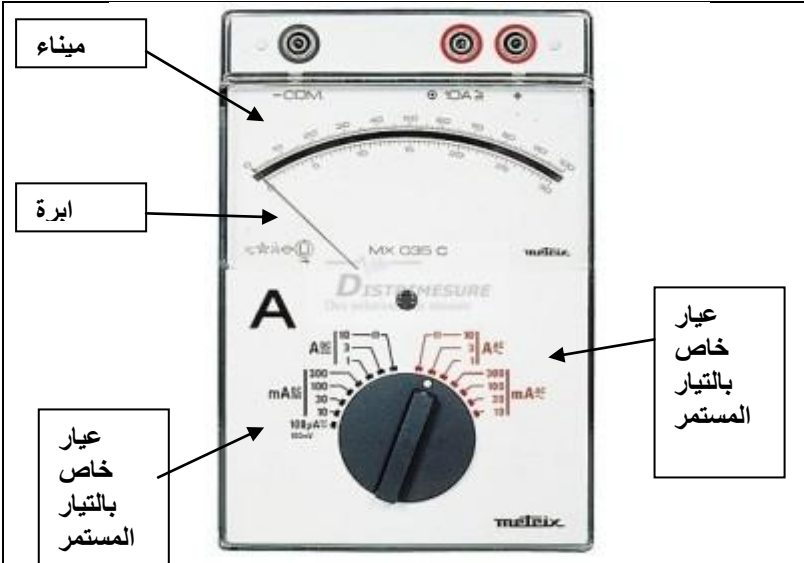


التيار الكهربائي في الإلكتروليتات



- العدة التجريبية: * أنبوب شكل U. او ورق النسخ
- * (S₁) محلول مائي لكبريتات النحاس II.
- * (S₂) محلول مائي لثنائي كرومات البوتاسيوم.
- * مولد كهربائي للتوتر المستمر.
- التركيب التجريبي: أنظر الشكل المقابل.
- 1- ما اللون المميز لكل من أيونات النحاس II Cu^{2+} و أيونات ثنائي كرومات $Cr_2O_7^{2-}$ في محلول مائي
- 2- حدد النوع الكيميائي الذي انتقل نحو الكاثود ، و النوع الكيميائي الذي انتقل نحو الأنود
- 3- استنتج طبيعة التيار الكهربائي في الإلكتروليتات.

أجهزة قياس شدة التيار : الأمبيرمتر



يركب الجهاز على التوالي مع احترام الاستقطاب الموجب بالموجب يضبط الجهاز على أكبر عيار مع اختيار نوع التيار (متناوب ~ باللون الأحمر او مستمر = باللون الأسود)
يتم اختيار والذي يعطي انحراف مهم للابرة
في حالة استعمال عيار يحتوي على عدد 1 فالقراءة تتم على الميناء 0-100
في حالة استعمال عيار يحتوي على عدد 3 فالقراءة تتم على الميناء 0-30

يركب الجهاز على التوالي يضبط الجهاز على المنطقة المدرجة بالوحدة او مبير A القطب السالب يميزه الرمز COM القطب الموجب و استخدام الجهاز كأمبيرمتر يميزه الرمز A

خاصية شدة التيار الكهربائي

نشاط 3- (تجريبي) نعتبر التركيب اسفله :

- 1- نسمي كلا من النقطتين N و N' عقدة nœud. ما هي العقدة؟
- 2- حدد شدات التيار I و I₁ و I₂ التي تشير إليها الأمبيرمترات A و A₁ و A₂.
- 3- قارن هذه الشدات .
- 4- استنتج :

نشاط 2- (تجريبي) -

- 1- أنجز التركيب التجريبي اسفله .
- 2- بعد غلق الدارة ، حدد شدة التيار التي يشير إليها كل أمبيرمتر .
- 3- قارن شدات التيار I و I₁ و I₂ .
- 4- استنتج .