هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

Groupe scolaire

مادة الفيزياء و الكيمياء

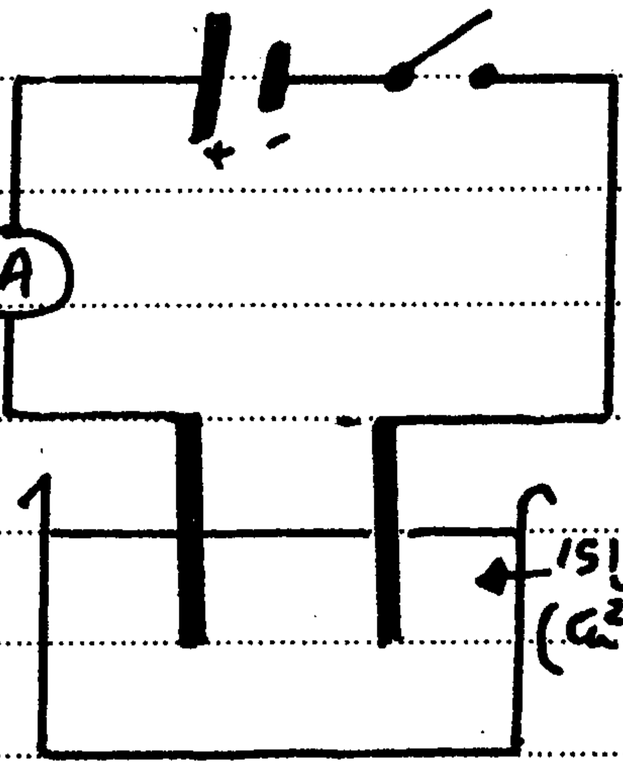
المراقبة المستمرة رقم 3.

السنة الدراسية : 2013 - 2014

المستوى : الجذع المشترك العلمي.
بتاريخ : 05 - 05 - 2014.
مدة الإنجاز: ساعتان.

التمرين 1 : (3,5 ن)

نعتبر التركيب الكهربائي جانبه.



1. عند غلق قاطع التيار الكهربائي (K) لمدة زمنية $\Delta t = 3 min$ نلاحظ توضع فلز النحاس عند الكاثود وتصاعد غاز ثنائي الكلور Cl_2 عند الأنود.

1.1 حدد على التركيب الكاثود والأنود. (0,5 ن)

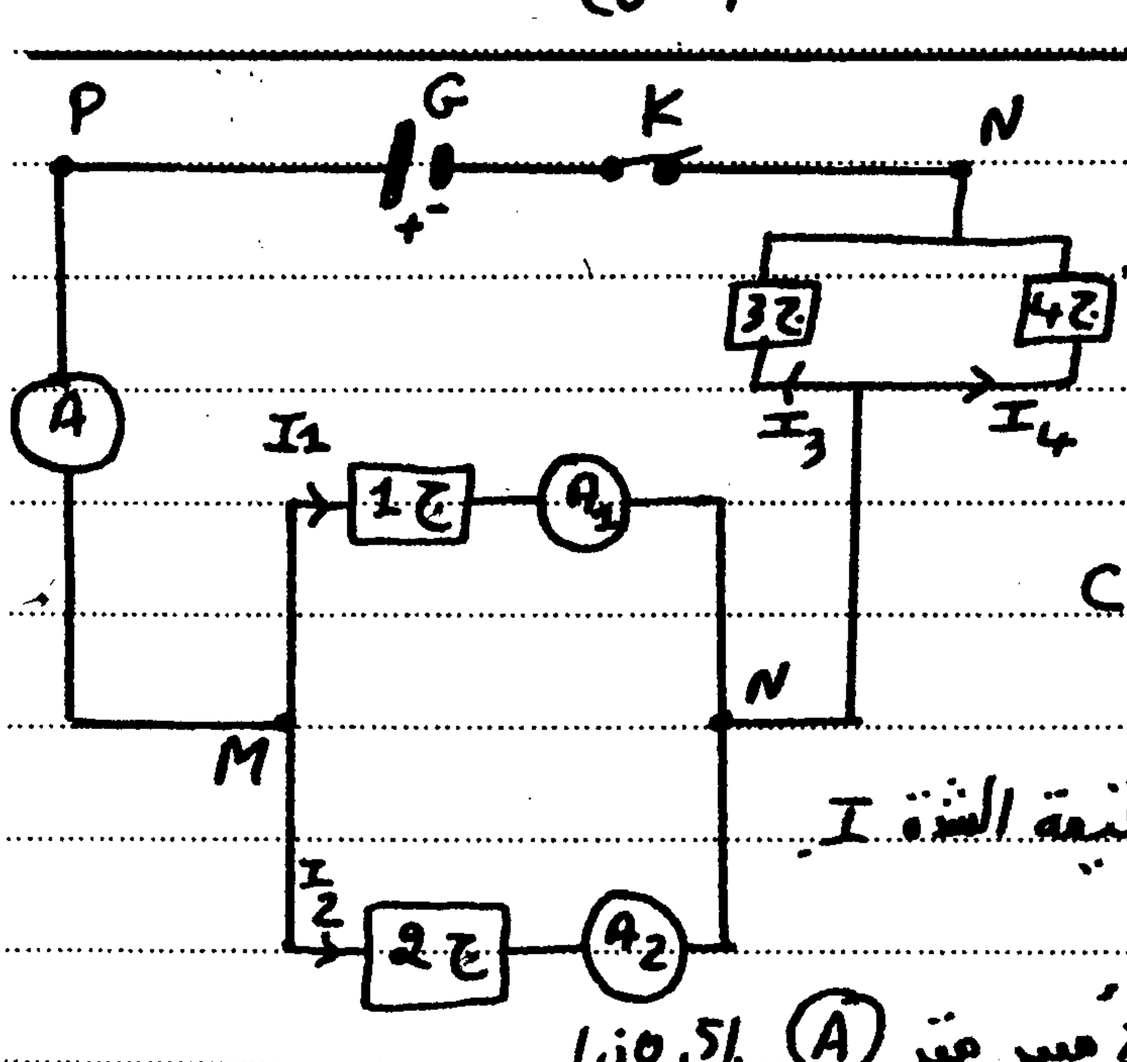
2.1 اكتب المعادلة الكهربائية التي تحدث بجوار كل إلكترود. (1 ن)

3.1 يصل إلى الكاثود 10^{12} أيون النحاس. احسب كمية الكهرباء التي تعبر الدارة. (1 ن)

4.1 ما عدد الأيونات Cl^- التي تصل إلى الأنود. نعطي: $e = 1,6 \cdot 10^{-19} C$ (1 ن)

التمرين 2 : (4 ن)

نعتبر الدارة الكهربائية جانبه.



الأمبيرمتر (A) من فئة 1,5 ويتوفر على مبناوه على 100 تدريجة.

1. العيار المستعمل لقياس الشدة I هو: $C = 1 A$

1.1 أحسب الارتياب المطلق ΔI. (0,5 ن)

2.1 علما أن دقة القياس هي 1,875% أحسب قيمة الشدة I ثم أعط تأطيرا للشدة I. (1 ن)

3.1 أحسب عدد التدريجات التي تنحرف إبرة الأمبيرمتر (A). (0,5 ن)

4.1 أحسب عدد الإلكترونات التي تجتاز المقطع PM خلال المدة الزمنية $\Delta t = 10 min$. (1 ن)

2. أعط العلاقة بين I و I_1 و I_2. (0,5 ن)

3. علما أن $I_2 = 3 I_1$ أحسب قيمة I_1 ثم استنتج قيمة I_2. (1 ن)

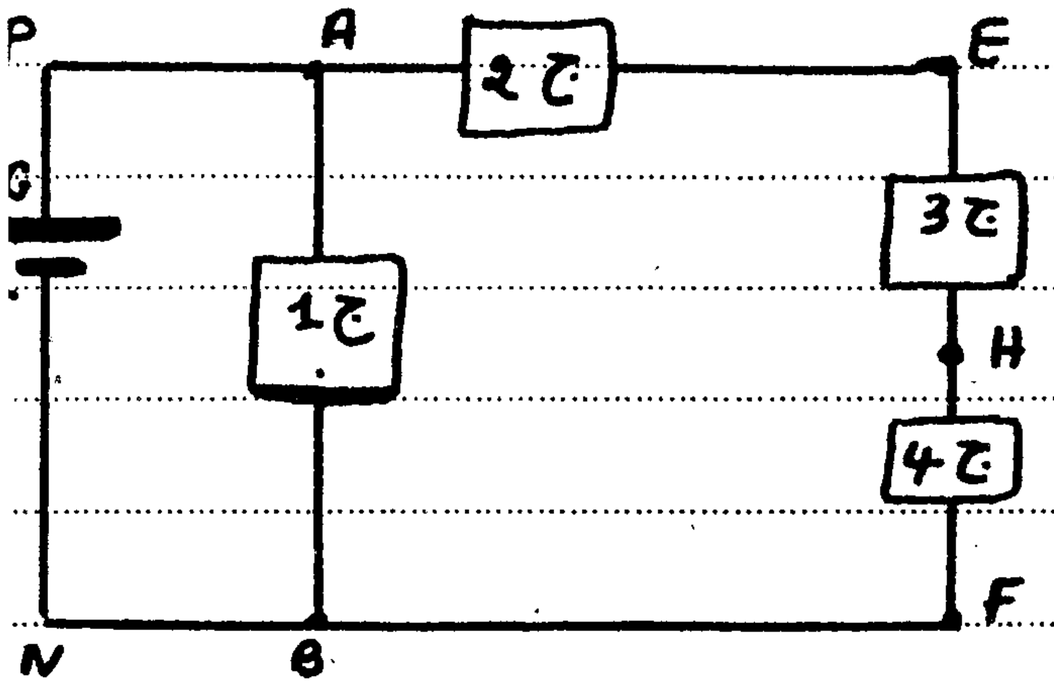
4. الجهازان (3) و (4) مماثلان. أحسب على التوالي كل من I_3 و I_4. (1 ن)

5. أرسم على ورقة التحرير الدارة الكهربائية، ثم حدد مربطا كل أمبيرمتر. (0,5 ن)

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

التمرين 3 : (3 ن)



نعتبر الدارة الكهربائية جانبه .

1. أنقل الدارة الكهربائية على ورقة التحرير ثم مثل التوترات التالية U_{EF} , U_{AE} , U_{AB} , U_{PN} و U_{EH} U_{HF} (1 ن)

2. لقياس التوتر U_{AB} بين مربطي الجهاز (1) نستعمل فولطمتر (V) .

2.1 كيف يركب جهاز الفولطمتر في الدارة الكهربائية . (0,5 ن)

2.2 عند استعمال العيار $C = 15V$ تنشير إبرة الفولطمتر إلى الدرجة 60 على السلم 150 أحسب U_{AB} ثم استنتج U_{PN} مع تعليل الجواب . (0,5 ن)

2.3 أحسب الارتياب المطلق ΔU_{AB} علما أن الفولطمتر (V) من فئة 2 (0,5 ن)

2.4 أعط تأطيرا للتوتر U_{AB} . (0,25 ن)

3 لقياس التوتر U_{AE} نستعمل كاشف التذبذب .

3.1 بين كيفية ربط كاشف التذبذب لقياس هذا التوتر. (0,5 ن)

3.2 عند استعمال الحساسية $S_V = 2V/cm$ تنتقل البقعة الضوئية نحو الأعلى بمسافة 1cm . أحسب U_{AE} (0,5 ن)

3.3 أحسب التوتر U_{EF} (0,5 ن)

4.3 أكتب العلاقة بين U_{EF} , U_{EH} , U_{HF} ثم أحسب U_{EH} علما أن $U_{HF} = 1V$ (0,75 ن)

كيمياء (7 نقط)

I. الكولسترول الصيغة الإجمالية التالية $C_{27}H_{46}O$

1 أحسب الكتلة المولية الجزيئية للكولسترول . (1 ن)

2. ما العناصر الكيميائية المكونة للكولسترول . (1 ن)

3 أحسب النسب المئوية الكتلية لمختلف العناصر المكونة للكولسترول . (2 ن)

II. أحسب كمية المادة باستعمال العلاقة المناسبة.

1. كمية المادة الموجودة في $0,27g$ من فلز الألومينيوم (Al) (1 ن)

2. كمية المادة الموجودة في $V = 0,24L$ من غاز كلورور الهيدروجين (HCl) (1 ن)

3. كمية المادة الموجودة في $V = 15mL$ من حمض النتريك السائل (HNO_3) (1 ن)

معطيات :

$M(H) = 1 g.mol^{-1}$ $M(C) = 12 g.mol^{-1}$ $M(N) = 14 g.mol^{-1}$ $M(O) = 16 g.mol^{-1}$

$M(Al) = 27 g.mol^{-1}$ $V_m = 24 L.mol^{-1}$

الكتلة الحجمية للحمض النتريك $\rho_{HNO_3} = 1,5$

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma