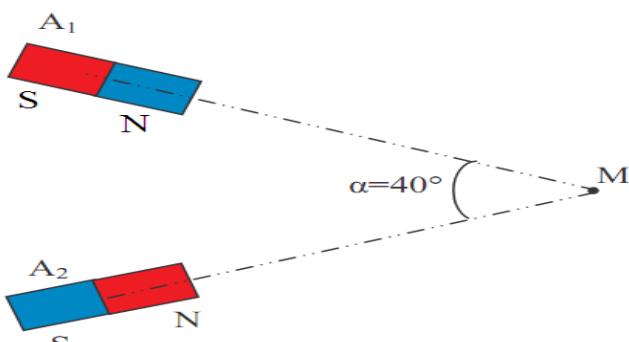


تمرين 1

- I- نضيف إلى حجم L = 0,4 V من محلول مائي لكبريتات النحاس II تركيزه C = 0,10 mol/L كتلة m = 1,29 g من الزنك الفلز. بعد مرور مدة زمنية معينة نلاحظ توضع مادة ذات لون أحمر أحوري ، و بالإضافة إلى الخليط المتكون فنلاحظ تكون راسب أبيض.
1. عين النوعين الكيميائيين المتفاعلين.
 2. بين أن التفاعل الحاصل تفاعل أكسدة و اختزال محدوداً المذودجين المتخلطين في التفاعل.
 3. اكتب معادلة التفاعل الحاصل.
 4. أنشئ الجدول الوصفي للتحول ثم استنتج الحصيلة الكيميائية للتفاعل.
 5. احسب تركيز الأيونات الفلزية الموجودة في محلول خل تجاري نحضر محلولاً مخففاً 100 مل. نأخذ حجماً mL 10,0 من هذا محلول المخفف. و نعيشه بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم (OH⁻ + Na⁺) ذي تركيز مولي C₁ = 10⁻² mol.L⁻¹ . يساوي حجم المتفاعل المعاير المضاف عند التكافؤ 9,7 mL .
- II- لتحديد التركيز المولي C₀ لحمض الإيثانويك CH₃COOH الموجود في محلول خل تجاري نحضر محلولاً مخففاً 100 مل. نأخذ حجماً mL 10,0 من هذا محلول المخفف. و نعيشه بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم (OH⁻ + Na⁺) ذي تركيز مولي C₂ = 10⁻² mol.L⁻¹ .
1. حدد المذودجين حمض - قاعدة الداخلتين في التفاعل الذي يحدث خلال هذه المعايرة . و اكتب المعادلة الكيميائية الحصيلة .
 2. فسر لماذا يكون من الضروري إضافة كافش ملون في الخليط .
 3. أنجز جدول التقدم للمجموعة الكيميائية عند التكافؤ ، ثم حدد كمية مادة حمض الإيثانويك المعاير .
 4. استنتاج التركيز C₀ لحمض الإيثانويك الموجود في الخل التجاري .

تمرين 2

نعتبر مغناطيسين متماثلين A₁ و A₂ . موضوعين كما يوضح الشكل أسفله. كل مغناطيسي يحدث مجالاً مغناطيسياً بالنقطة M .

$$B_1 = 2,5 \cdot 10^{-3} T$$


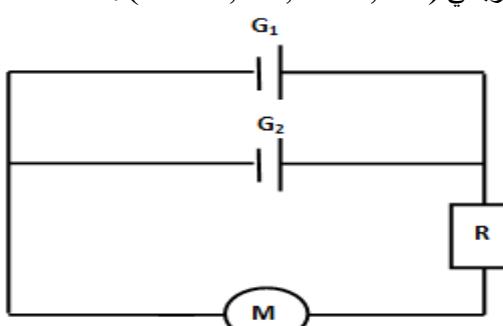
1. اعتمدك على سلم $T \rightarrow 1,25 \cdot 10^{-3}$ cm → 1 cm ، مثل في الشكل جانبه متوجهى المجال المغناطيسى B_1 و B_2 ثم المتوجه $B = B_1 + B_2$.
2. استنتاج مبيانا شدة المجال المغناطيسى الكلى \bar{B}
3. أوجد حسابيا النتيجة السابقة.
4. نحتفظ بالمغناطيس A₁ في مكانه وندير المغناطيس A₂ بزاوية β حول النقطة M وفي المنحى المعاكس لدوران عقارب الساعة، مع الاحتفاظ بنفس المسافة بينه والنقطة M . ما قيمة الزاوية β لتكون شدة المجال المغناطيسى الكلى B تساوي $4,33 \cdot 10^{-3} T$.

تمرين 3

نعتبر دارة كهربائية مكونة من العناصر التالية:

- مولدين مماثلين: G₁ و G₂ ($E = 4,5V$; $r = 2\Omega$) .

- موصل أومي: R = 10,8Ω ، و محرك كهربائي (E' = 2,4V; r' = 1,6Ω)



1. بإنجازك حصيلة الطاقة للدارة استنتاج شدة التيار المار في الموصل الأومي .
2. احسب القدرة الكلية P الممنوعة من طرف المولدين .
3. احسب القدرة الكهربائية الكلية الممنوعة للدارة من المولدين ثم استنتاج مردودهما .
4. احسب كل من القدرة المكتسبة P' من طرف المحرك ، و القدرة النافعة الممنوعة من طرف المحرك ثم استنتاج مردوده .
5. احسب مردود الدارة .