

الهوية نسبة : ذائبة، اصادق مخلوط

السوية : علوم تجريبية

ع. السارة - وسوية  
المدة : 1 ساعة

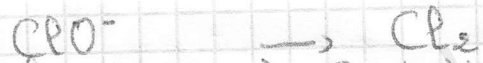
الفرع : الكيمياء التحليلية الثالث من مادة

العلوم، لين يامية

- الموضوع A -

الفرع الاول

(I) طرف المعادلات التالية مع كتابة الشايات (مجموع / مؤكسد)



(II) لتحديد التركيز المولي C محلول البرومات في الماء الكبريتي  $H_2O_2$  سبع الحرقين

الثالث

الضوية  $0.01$ ، فأخذ حرجما  $V = 14 \text{ mL}$  من الماء الكبريتي  $H_2O_2$  وعاير في

وسه حمض محلول برمنجات البوتاسيوم  $(K^+ + MnO_4^-)$  ذو التركيز المولي  $C_1 = 0.01 \text{ mol/L}$

فيكون الحجم اللازم للتفاعل  $V_1 = 8 \text{ mL}$

(1) لماذا عاير في وسه حمض

(2) اذا كانت الشايات  $(OX/NO_2)$  الاختان في التفاعل هما  $(MnO_4^-/Mn^{2+})$  و

(3) اكتب معادلة التفاعل الحاد

(3) احسب التركيز المولي للماء الكبريتي

الضوية  $0.02$ ، فخرج حرجما  $V = 250 \text{ mL}$  من الماء الكبريتي ذو التركيز المولي C

مع حرجم  $V = 200 \text{ mL}$  من محلول برمنجات البوتاسيوم ذو التركيز المولي  $C_1 = 0.01 \text{ mol/L}$

في وسه حمض فيكون حرجم غاز الكبريت المنطلق في نهاية التفاعل

هو  $V(O_2) = 2 \text{ L}$  في لتر حرجم البنطامين  $V_M = 22.4 \text{ L/mol}$

1. احسب كمية المادة المذابة لسامدة البرمنجات  $MnO_4^-$

2. اخرج حرجم التفاعل

3. اميت ان  $179 \text{ g}$  و حدد التفاعل الحاد

4. اميت C التركيز المولي  $H_2O_2$  وقام به مع النتيجة السابقة

5. او حدد : في تركيب المخرج في الحالة النهائية (ع) تركيز  $[MnO_4^-]$  و  $[H_2O_2]$