

الاسم:-

السؤال الأول :- عرف ثلاثة فقط مما يلي:-

( النسبة الحجمية الحجمية 7%v/v، سعة محلول المنظم، المولارية، الحمض القوي )

السؤال الثاني:- محلول تركيزه  $M_2$  وسمك الخلية له  $1\text{ cm}$  ، كانت نسبة الضوء المنتقل خلاه  $50\%$  ، أوجد نسبة الضوء المنتقل عندما يتغير تركيز محلول ليصبح  $M_4$  ؟

السؤال الثالث:- مبتدئاً من محلول هيدروكسيد البوتاسيوم KOH والذي تركيزه  $M_0.2$  قم بتحضير محلول مخفف من الحمض معامل التخفيف له  $1:10$  مره وحجمه النهائي  $250\text{ ml}$  ومن ثم صنف عملية التحضير؟

السؤال الرابع:- إذا كان معامل الامتصاص للحمض الأميني سيستين عند طول الموجة  $450\text{ nm}$  يساوي  $0.30$  احسب تركيز هذا الحمض الأميني إذا كان سمك خلية العينة  $1\text{ cm}$  وكانت كمية الامتصاص  $0.4$  ؟

السؤال الخامس:- احسب عدد الجرامات من  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  الموجودة في محلول من كربونات الصوديوم حجمه نصف لتر وتركيزه  $2.5 \text{ M}$  ، علما بأن الوزن الجزيئي لكرbones الصوديوم يساوي  $104 \text{ g/mol}$

السؤال السادس:- - بالنسبة لحمض الهيدروكلوريك  $\text{HCl}$  الذي تركيزه  $0.03 \text{ M}$  أحسب كلا من التالي:-

- ١- تركيز أيون الهيدروجين  $\text{H}^+$
- ٢- قيمة  $\text{pH}$
- ٣- قيمة  $\text{POH}$

السؤال السابع:- مبتدئا بمحلول حمض الخليك Acetic Acid والذي تركيزه  $0.1 \text{ M}$  وبخلاط الصوديوم Sodium Acetate الصلب، وكانت  $\text{pKa}=4.76$  وكان الوزن الجزيئي لخلات الصوديوم  $\text{MW}=82$  ، قم بتحضير ربع لتر من محلول الأستيت المنظم Acetate Buffer والذي تركيزه  $0.3 \text{ M}$  والأس الهيدروجيني له  $\text{pH}=5$