

السنة الدراسية : 2022 / 2021

التاريخ: 19 / 04 / 2022

المستوى : 9 أساسى

المدرسة الإعدادية

سوغرطة الكاف

الأستاذ : إبراهيم الرحالي

فرض مراقبة عدد 2  
علوم فيزيائية

الإسم: ..... اللقب: ..... العدد الرتبى: ..... القسم: .....

العدد المسند و الملاحظات :

20

تمرين عدد 1 : ( 9 نقاط )

I – اكمل الفراغات بما يناسب من الكلمات التالية : أكثر دقة – المتعادل – مقدار عددي – تتنخفض - ترتفع – تركيز – قيمة  $\text{d}\text{H}_\text{p}$  – أربعة عشرة – الحامضي

- $\text{H}_\text{p}$  محلول مائي هو ..... يتراوح بين 0 و ..... في درجة حرارة تساوي  $25^\circ\text{C}$  .
- يرتفع ..... محلول مائي حامضي بإرتفاع درجة حموضة محلول حامضي .
- يتميز محلول ..... بـ  $\text{H}_\text{p} < 7$  في درجة حرارة  $25^\circ\text{C}$  .
- عندما تتنخفض درجة قلوية محلول مائي قلوي ..... قيمة  $\text{H}_\text{p}$  محلول .
- محلول ..... هو كل محلول شاردي له  $\text{H}_\text{p}$  يساوي  $\text{H}_\text{p}$  الماء النقي في نفس درجة الحرارة .

II – رتب مراحل قيس  $\text{d}\text{H}_\text{p}$  بواسطة جهاز  $\text{d}\text{H}_\text{p}$  متر :

غمس المسير في محلول المائي - غسل المسير بالماء النقي و تجفيفه بورق الترشيح -  
معاييره جهاز  $\text{d}\text{H}_\text{p}$  متر - تسجيل قيمة  $\text{d}\text{H}_\text{p}$  - غمس المسير في محلول المائي دون لمس قاع كأس الإختبار

- ..... - 2 ..... - 1
- ..... - 4 ..... - 3

college.9raya.tn

III – يتضمن الجدول الموالي قيمات  $\text{d}\text{H}_\text{p}$  بعض المحاليل المائية في درجة حرارة  $25^\circ\text{C}$  :

← أكمل الجدول بنوع كل محلول .

المحلول المائي	ماء الجفال	عصير الليمون	محلول الصودا	عصير الطماطم	محلول مائي لملح الطعام	عصير البرتقال
$\text{H}_\text{p}$	11.2	2.7	12.6	4.1	7	3.4
نوع محلول	.....	.....	.....	.....	.....	.....

يملأ الجدول المعايير  $H_p$  بعض المحاليل الغلوكوزية والحامضية في درجة حرارة تساوي  $25^\circ\text{C}$ .

المحلول المائي	ماء الجافال	عصير الليمون	محلول الصودا	حامض الكلورهديريك	عصير الطماطم	محلول مائي لملح الطعام
Hp في 25°C	11.2	2.3	13	1	2.4	7

## ١ - عرف : - محلول الحامضي : .

## - المحلول القلوي :

2 - من خلال الجدول ماهي

- المحاليل القلوية :
  - المحاليل الحامضية
  - المحاليل المتعادلة :

3- ما هو المحلول الحامضي الأكثر حموضة؟ علل إجابتك.

٤ - ما هو محلول القلوي الأكثر قلوية؟ علل إجابتك.

5 - قسمنا ماء الجفال بصفة متساوية على ثلاث كؤوس اختبار ثم أضفنا لكل كأس كمية من الماء

كأس رقم	حجم كمية الماء : V(mL)	1	2	3
700	300	100		

فتحصلنا على قيم الـ  $H_p$  التالية :

أ - فسر اختلاف قيم الـ  $H_p$  المتحصل عليها.

ب - أرسن لكل كأس اختبار قيمة الـ  $H_p$  المناسبة .

**الكأس الأول ..... Hp= / الكأس الثاني ..... Hp= / الكأس الثالث ..... Hp=**

# لَامْوَفَةٌ