موقع مراجعة اعدادي
COLLEGE.MOURAJAA.COM

تمرين عدد 2

يمثل الجدول الموالي pH بعض المحاليل القلوية و الحامضية في درجة حرارة تساوي 25^{oc} .

المحلول المائي	ماء الجافال	عصير الليمون	محلول الصودا	حامض الكلورهدريك	عصير الطماطم	محلول مائي لملح الطعام
قيمة الـ pH في 25^{oc}	11.2	2.3	13	1	2.4	7

1- عرف : - المحلول الحامضي :.....

.....

- المحلول القلوي :.....

.....

2 – من خلال الجدول تبين :

- المحاليل القلوية :.....
- المحاليل الحامضية :.....
- المحاليل المتعادلة :.....

3 – ماهو المحلول الحامضي الأكثر حموضة ؟علل إجابتك .

.....

4 – ماهو المحلول القلوي الأكثر قلوية ؟علل إجابتك .

.....

.....

5 – قسمنا ماء الجافال بصفة متساوية على ثلاث كؤوس إختبارثم أضفنا لكل كأس كمية من الماء

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

فتحصلنا على قيم الـ pH الغير مرتبة التالية : 10 - 11- 9.5

أ – فسر إختلاف قيم الـ pH المتحصل عليها .

.....

.....

ب – أسند لكل كأس إختبار قيمة الـ pH المناسبة .

الكأس الأول ..... =pH / الكأس الثاني ..... =pH / الكأس الثالث ..... =pH

عملا موفقا

موقع مراجعة اعدادي
COLLEGE.MOURAJAA.COM
COLLEGE.MOURAJAA.COM

موقع مراجعة اعدادي
COLLEGE.MOURAJAA.COM

العلوم الفيزيائية | فـــرض مراقبـــة عـــدد 03 | التميز في الفيزياء

9 الاسم ..... اللقب ..... القسم 9

تمرين عدد 1

كل الشكر للأستاذ ابراهيم الرحالي

I – اكمل الفراغات بما يناسب من الكلمات التالية : أكثر دقة – المتعادل – مقدار عددي – تنخفض - ترتفع – تركيز – قيمة الـ pH – أربعة عشرة – الحامضي

- pH محلول مائي هو .....مقدار عددي.....يتراوح بين 0 و .....أربعة عشرة... في درجة حرارة تساوي 25°c .
- يرتفع .....تركيز.....محلول مائي حامضي بإرتفاع درجة حموضة محلول حامضي .
- يتميز المحلول .....الحامضي.....بـ pH< 7 في درجة حرارة 25°c.
- عندما تنخفض درجة قلوية محلول مائي قلوي .....تنخفض.....قيمة pH المحلول .
- المحلول ...المتعادل.....هو كل محلول شاردي له pH يساوي pH الماء النقي في نفس درجة الحرارة .

II – رتب مراحل قيس الـ pH بواسطة جهاز الـ pH متر :

غسل المسبر بالماء النقي و تجفيفه بورق الترشيح - معايرة جهاز الـ pH متر – تسجيل قيمة الـ pH - غمس المسبر في المحلول المائي دون لمس قاع كأس الإختبار

1- .....معايرة جهاز الـ pH متر..... 2 - .غمس المسبر في المحلول المائي دون لمس قاع كأس الاختبار.

3 - .....تسجيل قيمة الـ pH..... 4 - .غسل المسبر بالماء النقي و تجفيفه بورق التوشيح.....

III – يتضمن الجدول الموالي قيما لـ pH بعض المحاليل المائية في درجة حرارة 25°c :

أكمل الجدول بنوع كل محلول .

المحلول المائي	ماء الجافال	عصير الليمون	محلول الصودا	عصير الطماطم	محلول مائي لملح الطعام	عصير البرتقال
قيمة الـ pH	11.2	2.7	12.6	4.1	7	3.4
نوع المحلول	...قلوي...	....حامضي...	.....قلوي....	....حامضي ...	...متعادل...	.....حامضي..

تاسعة أساسي | الأستاذ بشير ظاهري | التميز في الفيزياء

موقع مراجعة اعدادي
COLLEGE.MOURAJAA.COM
COLLEGE.MOURAJAA.COM

موقع مراجعة اعدادي
COLLEGE.MOURAJAA.COM

العلوم الفيزيائية — فـــرض مراقبـة عـــدد 03 — التميز في الفيزياء

9 الاسم ..... اللقب ..... القسم 9

تمرين عدد 1

كل الشكر للأستاذ ابراهيم الرحالي

I – اكمل الفراغات بما يناسب من الكلمات التالية : أكثر دقة – المتعادل – مقدار عددي – تنخفض - ترتفع – تركيز – قيمة الـ pH – أربعة عشرة – الحامضي

- pH محلول مائي هو .....يتراوح بين 0 و ..... في درجة حرارة تساوي 25°c .
- يرتفع .....محلول مائي حامضي بإرتفاع درجة حموضة محلول حامضي .
- يتميز المحلول .....بـ pH< 7 في درجة حرارة 25°c.
- عندما تنخفض درجة قلوية محلول مائي قلوي .....قيمة pH المحلول .
- المحلول .....هو كل محلول شاردي له pH يساوي pH الماء النقي في نفس درجة الحرارة .

II – رتب مراحل قيس الـ pH بواسطة جهاز الـ pH متر :

غسل المسبر بالماء النقي و تجفيفه بورق الترشيح - معايرة جهاز الـ pH متر – تسجيل قيمة الـ pH - غمس المسبر في المحلول المائي دون لمس قاع كأس الإختبار

1- ..... 2 - .....

3 - ..... 4 - .....

III – يتضمن الجدول الموالي قيما لـ pH بعض المحاليل المائية في درجة حرارة 25°c :

أكمل الجدول بنوع كل محلول .

المحلول المائي	ماء الجافال	عصير الليمون	محلول الصودا	عصير الطماطم	محلول مائي لملح الطعام	عصير البرتقال
قيمة الـ pH	11.2	2.7	12.6	4.1	7	3.4
نوع المحلول	.....	.....	.....	.....	.....	.....

تاسعة أساسي — الأستاذ بشير ظاهري — التميز في الفيزياء

موقع مراجعة اعدادي
COLLEGE.MOURAJAA.COM
COLLEGE.MOURAJAA.COM

موقع مراجعة اعدادي
COLLEGE.MOURAJAA.COM

تمرين عدد 2

يمثل الجدول الموالي pH بعض المحاليل القلوية و الحامضية في درجة حرارة تساوي 25^{oc} .

المحلول المائي	ماء الجافال	عصير الليمون	محلول الصودا	حامض الكلورهدريك	عصير الطماطم	محلول مائي لملح الطعام
قيمة الـ pH في 25^{oc}	11.2	2.3	13	1	2.4	7

1- عرف : - المحلول الحامضي المحلول الحامضي هو كل محلول مائي شاردي قيمة الـ pH لديه أقل من قيمة pH الماء النقي في نفس درجة الحرارة.....

- المحلول القلوي :...المحلول القلوي هو كل محلول مائي شاردي قيمة الـ pH لديه أكبر من قيمة pH الماء النقي في نفس درجة الحرارة.....

2 – من خلال الجدول تبين :

- المحاليل القلوية :.....ماء الجافال ، محلول الصودا.....
- المحاليل الحامضية :...عصير الليمون ، حامض الكلورهدريك ، عصير الطماطم.....
- المحاليل المتعادلة :...محلول مائي لملح الطعام.....

3 – ماهو المحلول الحامضي الأكثر حموضة ؟علل إجابتك .

حامض الكلورهدريك هو الأكثر حموضة لأن قيمة الـ pH لديه هي الأقل من بين المحاليل الحامضية المذكورة

4 – ماهو المحلول القلوي الأكثر قلوية ؟علل إجابتك .

نحن نعلم أنه عندما تزداد درجة قلويّة محلول مائي شاردي ترتفع قيمة الـ pH لديه و بالتالي المحلول الأكثر قلويّة هو محلول الصودا.....

5 – قسمنا ماء الجافال بصفة متساوية على ثلاث كؤوس إختبارثم أضفنا لكل كأس كمية من الماء

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

فتحصلنا على قيم الـ pH الغير مرتبة التالية : 10 - 11 - 9.5

أ – فسر إختلاف قيم الـ pH المتحصل عليها .

تتغير قيمة pH محلول مائي قلوي بتغير تركيز المحلول حيث كلما ازداد تركيز محلول مائي قلوي إلا و ازدادت قلويّته و كذلك تزداد قيمة الـ pH لديه.....

ب – أسند لكل كأس إختبار قيمة الـ pH المناسبة .

الكأس الأول pH= 11 / الكأس الثاني pH= 10 / الكأس الثالث pH= 9.5

عملا موفقا

موقع مراجعة اعدادي
COLLEGE.MOURAJAA.COM
COLLEGE.MOURAJAA.COM

مرحبا بكم على منصة مراجعة

موقع مراجعة
mourajaa.com

موقع مراجعة سنوات الاعدادي

COLLEGE.MOURAJAA.COM

أخبار التعليم في تونس

NEWS.MOURAJAA.COM