

المدرسة الإعدادية عين جلولة
الأستاذ: زهير الهمادي

فرض تألفي رقم 2م في مادة العلوم
الفيزيائية
2023/2022

المستوى: 9 أساسي 1-2-3
مدة الفرض: 60دق
التاريخ: 17 مارس 2023

الإسم و اللقب: القسم: 9 أساسي الرقم:

*التمرين رقم 1م: (4,5 ن)
اختر الإجابة الصحيحة باستعمال علامة (X)

- لتخفيف محلول مائي حامضي مركز	- نظيف أحامضي للماء
- تنخفض درجة حموضة محلول حامضي عندما نلاحظ	- نظيف الماء للمحلول الحامض
- تنخفض درجة قلوية محلول قلوي عندما نلاحظ	- قيمة pH تزداد
- على قارورة محلول مكتوب $pH=3,5$ ما هو هذا المحلول	- قيمة pH تنخفض
- على قارورة محلول مكتوب $pH=13$ ما هو هذا المحلول	- قيمة pH تزداد
- العنب الأكثر حموضة	- قيمة pH تنخفض
- المحلول المتعادل تكون في كل الحالات	- ماء نقي
- محلول حامضي نقوم بتسخينه قليلا ويبقى تركيزه ثابت	- محلول الخل
- محلول حامضي نقوم بتسخينه قليلا ويبقى تركيزه ثابت	- محلول الصودا
	- محلول الخل
	- محلول الصودا
	- ماء نقي
	- الناضج
	- قبل النضج
	- $pH=7$
	- $pH=pH$ الماء النقي
	- قيمة pH لا تتغير
	- قيمة pH تتغير
	- الحموضة لا تتغير
	- الحموضة تتغير

*التمرين رقم 2 م: (7,5 نقاط)

سكبنا على ليفة من ورق الترشيح مبللة قطرات من المحاليل الشارديّة :

A : قطرة من محلول شاردي لكبريتات الحديد ($4FeSO$) فلاحظنا انتشار اللون الأخضر نحو الالكترود السالب.

B : قطرة من محلول شاردي لبيكرومات البوتاسيوم ($7O_2Cr_2K$) فانتشر اللون البرتقالي نحو الالكترود الموجب.

0,5 1/* أ حدد اسم الالكترود الموجب للموّد

0,5 ب حدد اسم الالكترود السالب للموّد

0,5 2/* أ بيّن نوع الشوارد التي تنتشر نحو الالكترود الموجب (كاتيونات أو أنيونات)

0,5 ب بيّن نوع الشوارد التي تنتشر نحو الالكترود السالب (كاتيونات أو أنيونات)

3/* أكمل الفراغات بما يناسب :



1,5 علامة الشاردة
 (كاتيون/انيون)
 لون الشاردة

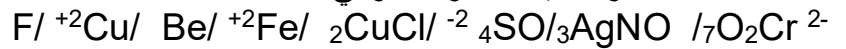


1,5 علامة الشاردة
 (كاتيون/انيون)
 لون الشاردة

4/* ما هو الدور الذي تقوم به الشوارد الموجودة في المحلول الشاردي ؟

1,5

5/* صنّف العناصر التّالية بالجدول الموالي :



كاتيونات	انيونات	هباءة	ذرّة
*	*	*	*
*	*	*	*

1

التمرين رقم 3 م : 8 نقاط

في درجة حرارة تساوي : $T=25^{\circ}\text{C}$ لدينا في المطبخ ثلاثة أنواع من الغلال. الفراولة, الرمان و البرتقال ونريد صنع عصير ليقدم للأطفال , من المستحسن أن يكون من النوع الأقل خطورة أي أن يكون قليل الحموضة بحيث يمكن اعتباره محلولاً متعادلاً. في المرة الأولى عند تحضير العصير الخاص بكل نوع , تحصلنا على النتائج التالية:

العصير	عصير الفراولة	عصير الرمان	عصير البرتقال
pH	3,5	3	2,6

1) هذه المحاليل تعتبر حامضية لماذا؟ { 0,5 ن }

إذا أضفنا الماء لكل عصير. ضع علامة \times أمام الإجابة الصحيحة: { 1,5 ن }

المقدار الفيزيائي	يرتفع	ينخفض
التركيز		
pH		
الحموضة		

2) في المرة الثانية عند تحضير العصير الخاص بكل نوع تحصلنا على النتائج التالية:

العصير	عصير الفراولة	عصير الرمان	عصير البرتقال
pH	3	3	3

3) إذا اعتبرنا أن كل هذه الأنواع من العصائر لها نفس التركيز ثم نضيف الماء النقي حسب الجدول التالي:

العصير	عصير الفراولة	عصير الرمان	عصير البرتقال
الماء النقي المضاف	100mL	50mL	150mL

بعد إضافة الماء النقي

أ - قارن بين تركيز المحاليل التي تحصلنا عليها ؟ مغللاً جوابك ؟ { 1,5 ن }

ب - قارن بين pH المحاليل التي ستحصل عليها ؟ مغللاً جوابك ؟ { 1,5 ن }

ج - قارن بين حموضة المحاليل التي تحصلنا عليها ؟ مغللاً جوابك ؟ { 1,5 ن }

د - ما هو العصير الأنسب الذي يمكن تقديمه للأطفال ؟ ولماذا؟ { 1,5 ن }