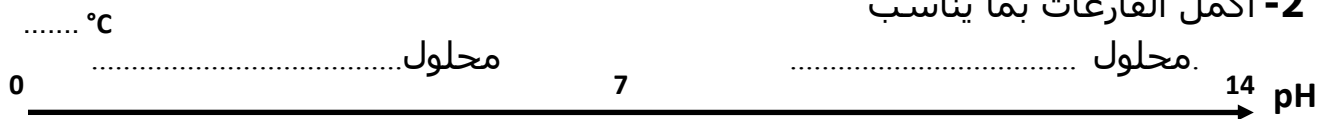


تمرين عدد 1 :

1- اختر الإجابة الصحيحة

- نظيف المحلول الحامضي للماء	- لتخفيف محلول مائي حامضي مركز
- نظيف الماء للمحلول الحامضي	
- قيمة pH تزداد	- تنخفض درجة حموضة محلول حامضي عندما
- قيمة pH تنخفض	نلاحظ
- قيمة pH تزداد	- تنخفض درجة قلوية محلول قلوي عندما نلاحظ
- قيمة pH تنخفض	
- ماء نقي	- على قارورة محلول مكتوب $pH=3.5$ ما هو هذا
- محلول الخل	المحلول :
- محلول الصودا	
- ماء نقي	- على قارورة محلول مكتوب $pH=13$ ما هو
- محلول الخل	هذا المحلول :
- محلول الصودا	
الناضج	- العنب الأكثر حموضة
قبل النضج	
$pH=7$	- المحلول المتعادل تكون في كل الحالات
النقي ماء $pH = pH$	
قيمة pH تتغير	- محلول حامضي نقوم بتسخينه قليلا و يبقى
قيمة pH لا تتغير	تركيزه ثابت
الحموضة تتغير	- محلول حامضي نقوم بتسخينه قليلا و يبقى
الحموضة لا تتغير	تركيزه ثابت

2- أكمل الفراغات بما يناسب



..... قيمة
تنقص .درجة
تركيز المحلول.....

..... قيمة
تنقص .درجة
تركيز المحلول.....

..... قيمة
ترتفع .درجة
تركيز المحلول.....

..... قيمة
ترتفع .درجة
تركيز المحلول.....

تمرين عدد 2

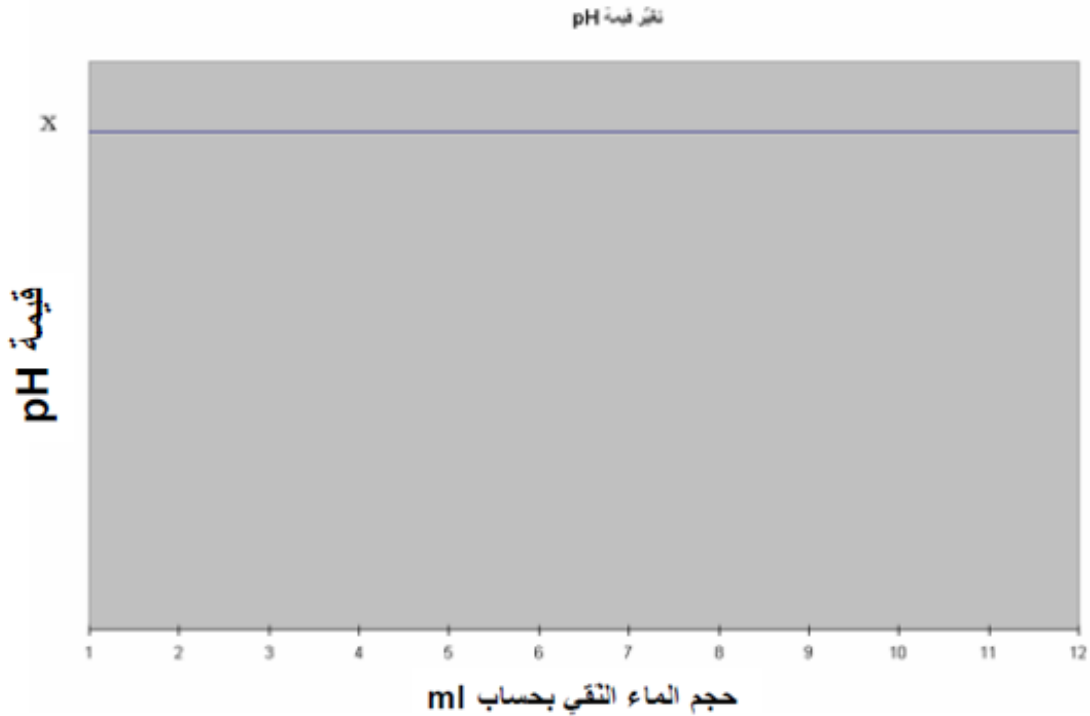
نعتبر 4 كؤوس اختبار على نفس الحجم من محاليل شاردية مختلفة **D / C / B / A**

$$pH_A < pH_D < pH_B < pH_C$$

1- هل يمكن تحديد طبيعة المحاليل **علل جوابك**

.....
.....
.....

2- نضيف للمحلول **D** في $25^{\circ}C$ أحجام مختلفة من الماء و نقوم في كل مرة بقياس قيمة **pH** فتتحصل على الرسم البياني التالي



فسر عدم تغير قيمة **pH** حسب الرسم البياني

.....
.....
.....

3- أوجد قيمة تقريبية للعدد **x** **علل جوابك**

.....
.....
.....

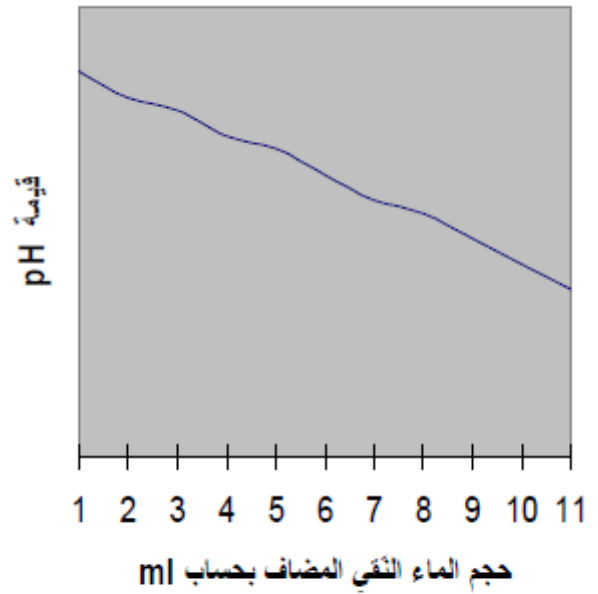
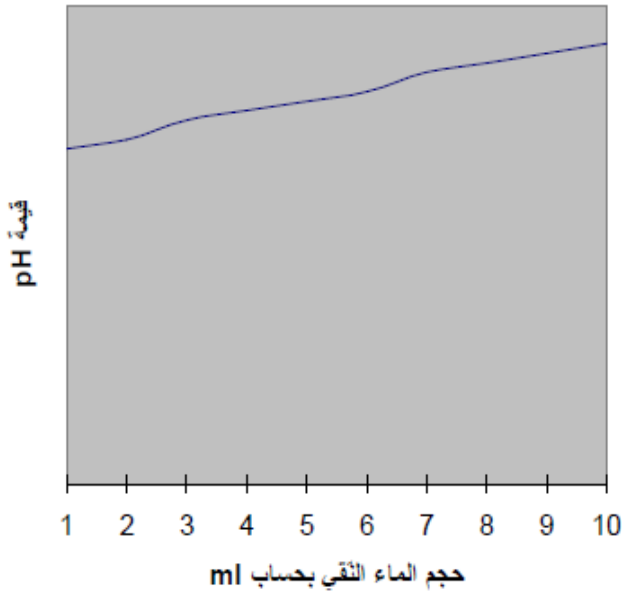
4- استنتج إذا طبيعة المحاليل **D / C / B / A** **علل جوابك**

.....
.....
.....

5- قارن بين درجة حموضة أو قلوية المحاليل **B** و **C** **علل جوابك**

.....
.....
.....

6- نضيف للمحلولين **A** و **B** أحجام مختلفة من الماء النقي و نقيس كل مرة قيمة **pH** فتتصل على الرسمين البيانيين التاليين



7- فسر تغير قيمة **pH** حسب الرسمين البيانيين

.....
.....
.....
.....

8- حدد الرسم البياني الذي يخص المحلول **A** معلا جوابك

.....
.....
.....
.....

9- حدد الرسم البياني الذي يخص المحلول **B** معلا جوابك

.....
.....
.....
.....

"التعليم هو ليس تعلم الحقائق، إنما هو تدريب العقل على التفكير"
ألبرت آينشتاين.

