

مهمة تشخيصية: تفاعل معايرة-ماذا يعابر؟



في ثلاثة كؤوس منفصلة A، B، و C خلطوا أحجاماً مختلفة من محلول حامضي ومحلول قاعدي كما هو معطى في الجدول.

1. أكمل الجدول:

مجال ال pH للمحلول بعد الخلط (حامضي، قاعدي، متعادل)	صيغة التفاعل الصافي الحاصل	محلول NaOH 1M	محلول HCl 1M	رمز الكاس
		100 مل	100 مل	A
		100 مل	50 مل	B
		50 مل	100 مل	C

معطاة اربع صور توضيحية : أ ، ب ، ج ، د . ثلات منها تصف بصورة تخطيطية الجزيئات الموجودة في الكؤوس A-C, بعد الخلط.

2. لائم لكل كأس من الكؤوس A-C احدى الصور التوضيحية أ - د.

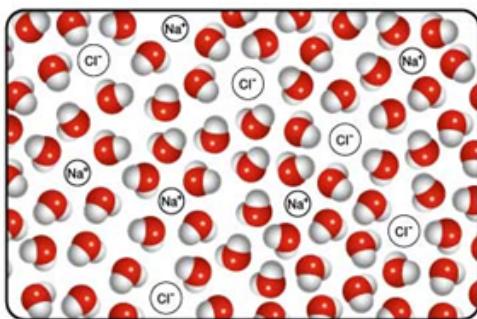
لأكأس A الصورة التوضيحية الملائمة

لأكأس B الصورة التوضيحية الملائمة

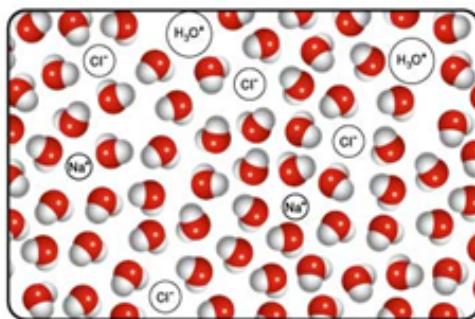
لأكأس C الصورة التوضيحية الملائمة

3. اكتب تعليلاً لواحدة من الملائمات:

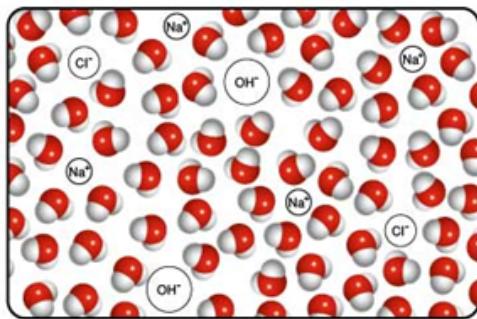
صورة ب



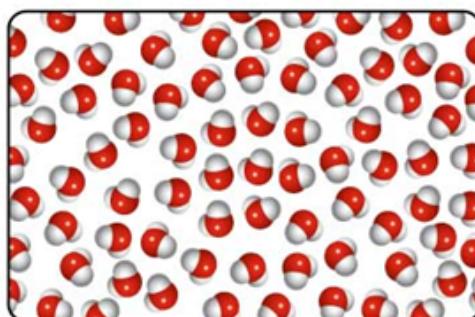
صورة أ



صورة د



صورة ج

**انتبه!**

في الصور التوضيحية تمثيل لعينة صغيرة من الجزيئات.

4. ضع اشارة ✓ لوصف كيف تعاملت مع المهمة:

	1	2	3	4	5	
كان صعبا						كان سهلا

عملا ممتعا!