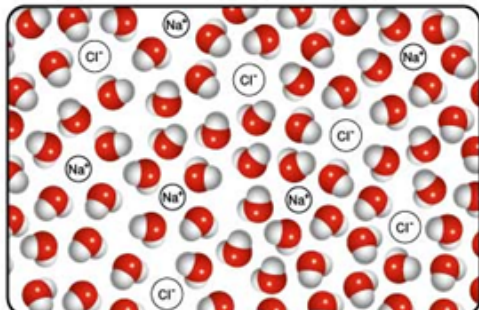


מهمة تقييم-تفاعل معايرة-ماذا يعاير؟



1. معطى الرسم التوضيحي التالي الذي يصف بصورة ميكروسكوبية محلول مائي A

أ. هل مجال ال pH للمحلول A هو حامضي، قاعدي او متعادل؟ علل.

ب. ما هو التعبير الرياضي الملائم لمجال ال pH للمحلول A؟

pH>7, pH<7, pH=0, pH=7

خلطوا محلول حامض ملحي $\text{HCl}_{(aq)}$ مع محلول هيدروكسيد الصوديوم $\text{NaOH}_{(aq)}$.
لكلا المحلولين نفس التركيز. تكونت محاليل جديدة.

ج. أي من عمليات الخلط (1-5) ملائمة لتكوين محلول A الظاهر في الرسم التوضيحي؟ علل .

خلط	حجم (مل) محلول حامض ملحي $\text{HCl}_{(aq)}$	حجم (مل) محلول هيدروكسيد الصوديوم $\text{NaOH}_{(aq)}$
1	50	50
2	80	50
3	120	100
4	120	120
5	50	80

د. خلطوا محلول حامض النتريك $\text{HNO}_{3(aq)}$ مع محلول هيدروكسيد البوتاسيوم $\text{KOH}_{(aq)}$.

ما هو القول الصحيح من بين الأقاويل 1-4؟

(1) ال pH للمحلول الناتج أكبر من 7.

(2) ال pH للمحلول الناتج أصغر من 7.

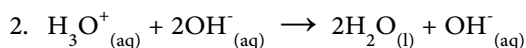
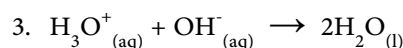
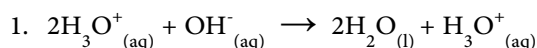
(3) ال pH للمحلول الناتج مساو ل 7.

(4) لا يمكن تحديد ال pH للمحلول الناتج.

ه. خلطوا محلول حامض النتريك $\text{HNO}_{3(aq)}$ مع محلول هيدروكسيد البوتاسيوم $\text{KOH}_{(aq)}$.

تم الحصول على محلول بدرجة pH أكبر من 7.

أي من الصيغ التالية ملائمة للتفاعل الذي حصل اثناء الخلط؟



2. ضع اشارة-✓ لوصف كيف تعاملت مع المهمة:

	1	2	3	4	5	
كان سهلا						كان صعبا

عملا ممتعا!