



1 يتعادل (80 mL) من محلول NaOH تركيزه (0.2 M) مع (50 mL) من محلول HCl ، وعليه فإن تركيز HCl بوحدة (M) يساوي:

- أ 32
ب 3.2
ج 0.32
د 0.032

2 عند معايرة حمض وقاعدة قويين تكون قيمة pH عند نقطة التكافؤ:

- أ 5
ب 9
ج 1
د 7

3 حجم محلول KOH تركيزه (0.1 M) اللازم للتعادل تماماً مع (100 mL) من محلول HCl تركيزه (0.2 M):

- أ 5 mL
ب 20 mL
ج 50 mL
د 200 mL

4 يتعادل (200 mL) من محلول HBr تركيزه (0.01 M) مع (100 mL) من محلول القاعدة NaOH ، فإن تركيز NaOH (M) يساوي:

- أ 0.01 ب 0.02
ج 0.1 د 0.2

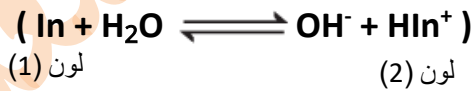
5 يتأين الكاشف الحمضي HIn حسب المعادلة:



وعند إضافة هذا الكاشف لمحلول قاعدي فإنه:

- أ يسود في المحلول اللون (2) ب يسود في المحلول اللون (1)
ج يقل تركيز In^- د يزداد تركيز HIn

6 يتأين الكاشف القاعدي In حسب المعادلة:



وعند إضافة هذا الكاشف لمحلول قاعدي فإنه:

- أ يسود في المحلول اللون (2) ب يسود في المحلول اللون (1)
ج يقل تركيز In د يزداد تركيز HIn^+

إجابات الأسئلة

		6	5	4	3	2	1	الفقرة
		ب	أ	ب	د	د	ج	رمز الإجابة

منهاجي
متعة التعليم الهادف



شبكة منهاجي التعليمية