التعادل ج

اقرأ، في كتابك، حول التعادل والمُعايرة.

اكتب عن يمين كلّ جملة في العمود A رمز المصطلح المناسب لها من العمود B فيما يلي:

العمود A	العمود B
..... 1. صبغة كيميائية يتأثّر لونها استنادًا إلى قيم الرقم الهيدروجيني pH للمحلول.	a. كاشف الأحماض والقواعد
..... 2. طريقة تَستعمِل تفاعل التعادل لتحديد تركيز محلول ما.	b. نقطة النهاية
..... 3. تفاعل محلول حمض مع محلول قاعدة لإنتاج ملح وماء.	c. نقطة التكافؤ
..... 4. محلول المُعايرة المعلوم التركيز.	d. التعادل
..... 5. مركّب أيوني؛ أيون موجب من قاعدة، وأيون سالب من حمض.	e. الملح
..... 6. النقطة التي يتغيّر لون الكاشف عندها في أثناء المُعايرة.	f. المحلول القياسي
..... 7. النقطة التي يتساوى عندها عدد مولات H^+ من الحمض مع عدد مولات OH^- من القاعدة	g. المُعايرة

LIVEWORKSHEETS