

4 5 التعادل

اقرأ، في كتابك، حول التعادل والمُعَايرة.

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

العمود B

- a. كاشف الأحماض والقواعد
- b. نقطة النهاية
- c. نقطة التكافؤ
- d. التعادل
- e. الملح
- f. المحلول القياسي
- g. المُعَايرة

العمود A

- 1. صبغة كيميائية يتأثر لونها استنادًا إلى قيم الرقم الهيدروجيني pH للمحلول.
- 2. طريقة تستعمل تفاعل التعادل لتحديد تركيز محلول ما.
- 3. تفاعل محلول حمض مع محلول قاعدة لإنتاج ملح وماء.
- 4. محلول المُعَايرة المعلوم التركيز.
- 5. مركب أيوني؛ أيون موجب من قاعدة، وأيون سالب من حمض.
- 6. النقطة التي يتغير لون الكاشف عندها في أثناء المُعَايرة.
- 7. النقطة التي يتساوى عندها عدد مولات H^+ من الحمض مع عدد

من القاعدة  LIVEWORKSHEETS