

أسئلة مراجعة الدرس الثاني

السؤال الأول:

المفردات: تُسمى المادة التي يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة **الكاشف**.

السؤال الثاني:

أستنتج. لماذا تُعدّ القواعد منظفاتٍ جيدة؟

إرشادات النص	الاستنتاجات
القواعد تتفاعل مع الدهون والزيوت وتفككها	القواعد مواد جيدة للتنظيف

السؤال الثالث:

التفكير الناقد. أوضح لماذا لا توجد الفلزات القلوية منفردة في الطبيعة.

تتفاعل القلويات بشدة، لذلك من السهل تفاعلها مع عناصر أخرى وتكوين مركبات جديدة.

السؤال الرابع:

أختار الإجابة الصحيحة. أيّ الخيارات الآتية صحيح عندما يوضع الحمض والقاعدة معاً؟

أ- لا يتفاعلان.

ب- يُنتجان ملحاً وماء.

ج- يصبح الحمض أقوى.

د- تصبح القاعدة أقوى.

السؤال الخامس:

أختار الإجابة الصحيحة. أين تقع المواد المتعادلة ومنها الماء المقطر على مقياس الرقم الهيدروجيني؟ عند الرقم:

أ- صفر.

ب- 2

ج- 7

د- 14

السؤال السادس:

السؤال الأساسي. ما الخصائص التي تحدد كيف تتفاعل المواد معاً؟
تسمى الخصائص التي تحدد كيف تتفاعل المواد معاً بالخصائص الكيميائية.

العلوم والكتابة**كتابة توضيحية**

أوضح كيف يمكن أن اتعرف محتويات علبة تحتوي على بلورات الملح أو بلورات سكر دون تذوق البلورات.

يمكن التمييز بينهما عملياً من خلال توصيل محلول كل منهما للتيار الكهربائي، فمحلول الملح موصل للتيار الكهربائي، بينما محلول السكر لا يوصل التيار.