



الفصل الدراسي
الثاني
٢٠٢٣/٢٠٢٢

الدروس
الثالث والرابع

الوحدة ١١
تغيرات المادة

الصف
السابع

المادة
العلوم



السؤال الأول اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

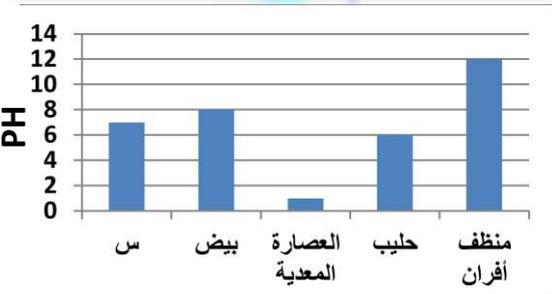
- ١- الرقم الهيدروجيني لمادة متعادلة، هو:
أ- pH8 ب- pH10 ج- pH7 د- pH13
- ٢- الذي يوضح درجة حامضية أو قلوية المادة، هو:
أ- الكاشف العام ب- ورق تباع الشمس ج- الملفوف الأحمر د- جذور البنجر
- ٣- أداة مخبرية خاصة تستخدم لمعادلة محلول قلوي بدقة كبيرة:
أ- المخبار المدرج ب- السحاحة ج- الحقنة د- القمع
- ٤- عندما تتفاعل الأحماض والقلويات معًا، يعادل كل منهما الآخر.
أ- العبارة صحيحة ب- العبارة خاطئة
- ٥- المادة برقم هيدروجيني (pH) أكبر من ٧ تُعتبر حمضية.
أ- العبارة صحيحة ب- العبارة خاطئة

السؤال الثاني أدرس الجدول الآتي الذي يوضح الرقم الهيدروجيني لبعض المحاليل، ثم أجب عن الأسئلة التالية:

المحلول	A	B	C	D	E	F	G
الرقم الهيدروجيني	1	7	9	13	5	11	3

- ١- صنّف المحاليل إلى محاليل حمضية أو قاعدية أو متعادلة.
٢- رتب المحاليل الحمضية تنازليًا حسب قوتها.
٣- ما لون المحاليل A, B, D.

السؤال الثالث ادرس الشكل الآتي الذي يوضح مقياس الرقم الهيدروجيني لمجموعة من المواد:



- ١- ما المادة الأكثر قلوية؟
٢- أيهما أكثر حموضة: (العصارة المعدية أو الحليب)؟
٣- المادة س يمكن أن تكون (صابون أو ماء)؟
٤- ماذا نسمي التفاعل الناتج من إضافة حمض إلى قاعدة؟

السؤال الرابع تأمل الصورة الآتية ثم أجب عن الأسئلة التالية:



- ١- المادة المختلفة بين (الموز، العنب، البيض)؟
٢- أقوى حمض في الصورة؟
٣- أقوى قاعدة في الصورة؟
٤- المادة التي لون الكاشف العام فيها أصفر؟





الفصل الدراسي
الثاني
٢٠٢٣/٢٠٢٢

الدروس
الثالث والرابع

الوحدة ١١
تغيرات المادة

الصف
السابع

المادة
العلوم



السؤال الأول اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

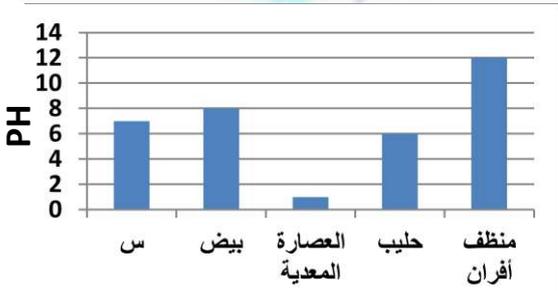
- ١- الرقم الهيدروجيني لمادة متعادلة، هو:
أ- pH8 ب- pH10 ج- pH7 د- pH13
- ٢- الذي يوضّح درجة حامضية أو قلوية المادة، هو:
أ- الكاشف العام ب- ورق تبّاع الشمس ج- الملفوف الأحمر د- جذور البنجر
- ٣- أداة مخبرية خاصّة تستخدم لمعادلة محلول قلويّ بدقة كبيرة:
أ- المخبر المدرّج ب- السخّاحة ج- الحقنة د- القمع
- ٤- عندما تتفاعل الأحماض والقلويّات معاً، يعادل كلّ منهما الآخر.
أ- العبارة صحيحة ب- العبارة خاطئة
- ٥- المادّة برقم هيدروجينيّ (pH) أكبر من ٧ تُعتبر حمضيّة.
أ- العبارة صحيحة ب- العبارة خاطئة

السؤال الثاني أدرس الجدول الآتي الذي يوضّح الرقم الهيدروجيني لبعض المحاليل، ثم أجب عن الأسئلة التالية:

المحلول	A	B	C	D	E	F	G
الرقم الهيدروجيني	1	7	9	13	5	11	3

- ١- صنّف المحاليل إلى محاليل حمضية أو قاعدية أو متعادلة.
٢- رتبّ المحاليل الحمضية تنازلياً حسب قوتها. **E, G, A**
٣- ما لون المحاليل **A, B, D**. **A: أحمر، B: أخضر، D: بنفسجي**
- | محاليل حمضية | محاليل قاعدية | محاليل متعادلة |
|----------------|----------------|----------------|
| G, E, A | F, D, C | B |

السؤال الثالث أدرس الشكل الآتي الذي يوضّح مقياس الرقم الهيدروجيني لمجموعة من المواد:



- ١- ما المادة الأكثر قلوية؟ **منظف أفران**
٢- أيهما أكثر حموضة: (العصارة المعدية أو الحليب)؟ **العصارة المعدية**
٣- المادة س يمكن أن تكون (صابون أو ماء)؟ **ماء: pH=7**
٤- ماذا نسمّي التفاعل الناتج من إضافة حمض إلى قاعدة؟ **تبادل**

السؤال الرابع تأمل الصورة الآتية ثم أجب عن الأسئلة التالية:



- ١- المادة المختلفة بين (الموز، العنب، البيض)؟ **البيض**
٢- أقوى حمض في الصورة؟ **عصارة المعدة**
٣- أقوى قاعدة في الصورة؟ **منظف أفران**
٤- المادة التي لون الكاشف العام فيها أصفر؟ **طماطم**

