مفتاح الإجابة – للمعلم

مقدمة في الاحماض و القواعد

1. أي المواد التالية تعد حمضًا حسب خصائصها المذاقية؟
الإجابة: عصير الليمون

2. تغيّر الأحماض لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى الأحمر
الإجابة: صح

3. وفق نظرية أرهينيوس، القاعدة هي مادة تطلق أيونات ____ عند ذوبانها في الماء
الإجابة: الهيدروكسيد OH-

4. ما قيمة pH للمحلول المتعادل؟
الإجابة: 7

5. كلما زادت قيمة pH عن 7 دل ذلك على زيادة حموضة المحلول
الإجابة: خطأ

6. اذكر مثالين على مواد قاعدية موجودة في المنزل
الإجابة: الصابون ومنظفات الفرن أو الصودا الكاوية

7. حسب نظرية برونستد-لوري، الحمض هو مادة ____ للبروتون
الإجابة: مانحة

8. ناتج تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم هو:
الإجابة: ملح وماء

9. فسّر لماذا تعد نظرية برونستد-لوري أشمل من نظرية أرهينيوس
الإجابة: لأنها لا تشترط وجود الماء وتفسر تفاعلات انتقال البروتون في أوساط أخرى غير مائية

10. محلول قيمة pH له تساوي 3، كيف تصنفه؟
الإجابة: حمض قوي نسبيًا