ورقة عمل

مقدمة في الاحماض و القواعد

الكيمياء 3 — الصف الثالث الثانوي — الأحماض والقواعد

الاسم: ..... الفصل: ..... التاريخ: .....

1. أي المواد التالية تعد حمضًا حسب خصائصها المذاقية؟

أ) الصابون ب) عصير الليمون

ج) منظف الفرن د) محلول الصودا الكاوية

2. تغيّر الأحماض لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى الأحمر

( ) صح ( ) خطأ

3. وفق نظرية أرهينيوس، القاعدة هي مادة تطلق أيونات _____ عند ذوبانها في الماء

4. ما قيمة pH للمحلول المتعادل؟

أ) صفر ب) 5

ج) 7 د) 14

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

( ) صح ( ) خطأ

6. اذكر مثالين على مواد قاعدية موجودة في المنزل

7. حسب نظرية برونستد-لوري، الحمض هو مادة _____ للبروتون

8. ناتج تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم هو:

أ) غاز الهيدروجين فقط ب) ملح وماء

ج) حمض جديد د) لا يحدث تفاعل

9. فسّر لماذا تعد نظرية برونستد-لوري أشمل من نظرية أرهينيوس

10. محلول قيمة pH له تساوي 3، كيف تصنفه؟

أ) حمض قوي نسبيًا ب) قاعدة ضعيفة

ج) متعادل تمامًا د) قاعدة قوية