ورقة عمل

التفاعلات في المحاليل المائية

الكيمياء 1 — الصف الأول الثانوي — التفاعلات الكيميائية

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

1. أي المحاليل التالية يوصل التيار الكهربائي؟

أ) محلول السكر ب) محلول ملح الطعام

ج) الماء المقطر د) محلول الكحول

2. السكر عند ذوبانه في الماء يتفكك إلى أيونات

( ) صح ( ) خطأ

3. يسمى الأيون الذي يظهر في طرفي المعادلة دون تغيير بالأيون ____

4. عرف المحلول الإلكتروليتي القوي مع مثال

5. ما ناتج تفاعل حمض مع قاعدة في محلول مائي؟

أ) غاز وماء فقط ب) ملح وماء

ج) راسب فقط د) لا يحدث تفاعل

6. جميع أملاح النترات ذائبة في الماء

( ) صح ( ) خطأ

7. عند تفاعل AgNO3 مع NaCl يتكون راسب صيغته ____

8. ما المعادلة الأيونية الصافية لتفاعل التعادل القياسي؟

أ) Na+ + Cl- → NaCl ب) H+(aq) + OH-(aq) → H2O(l)

ج) Ag+ + Cl- → AgCl د) H2 + O2 → H2O

9. اكتب المعادلة الأيونية الصافية لتفاعل BaCl2 مع Na2SO4 علمًا بأن BaSO4 راسب

10. فسر لماذا لا يضيء المصباح عند غمس أقطاب الدائرة في الماء المقطر