مفتاح الإجابة – للمعلم

التفاعلات في المحاليل المائية

1. أي المحاليل التالية يوصل التيار الكهربائي؟
الإجابة: محلول ملح الطعام

2. السكر عند ذوبانه في الماء يتفكك إلى أيونات
الإجابة: خطأ

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

4. عرف المحلول الإلكتروليتي القوي مع مثال
الإجابة: محلول يتفكك فيه المذاب كليًا إلى أيونات مثل كلوريد الصوديوم NaCl

5. ما ناتج تفاعل حمض مع قاعدة في محلول مائي؟
الإجابة: ملح وماء

6. جميع أملاح النترات ذائبة في الماء
الإجابة: صح

7. عند تفاعل AgNO3 مع NaCl يتكون راسب صيغته ____
الإجابة: AgCl

8. ما المعادلة الأيونية الصافية لتفاعل التعادل القياسي؟
الإجابة: H+(aq) + OH-(aq) → H2O(l)

9. اكتب المعادلة الأيونية الصافية لتفاعل BaCl2 مع Na2SO4 علمًا بأن BaSO4 راسب
الإجابة: Ba2+(aq) + SO4^2-(aq) → BaSO4(s)

10. فسر لماذا لا يضيء المصباح عند غمس أقطاب الدائرة في الماء المقطر
الإجابة: لأن الماء المقطر لا يحتوي على أيونات حرة الحركة تكفي لنقل التيار الكهربائي