ورقة عمل

التفاعلات و المعادلات

الكيمياء 1 — الصف الأول الثانوي — التفاعلات الكيميائية

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

1. ما الرمز الذي يدل على الحالة الغازية في المعادلة الكيميائية؟

أ) s ب) l

ج) g د) aq

2. تكتب المتفاعلات في المعادلة الكيميائية على يمين السهم.

( ) صح ( ) خطأ

3. في المعادلة الكيميائية يسمى الرقم الذي يوضع قبل الصيغة لموازنة المعادلة _____.

4. اذكر دليلين يدلان على حدوث تفاعل كيميائي.

5. وفق قانون حفظ الكتلة فإن كتلة المتفاعلات:

أ) أكبر من كتلة النواتج ب) أصغر من كتلة النواتج

ج) تساوي كتلة النواتج د) لا علاقة لها بالنواتج

6. يمكن تغيير الأرقام السفلية داخل الصيغة الكيميائية لموازنة المعادلة.

( ) صح ( ) خطأ

7. رمز الحالة الفيزيائية للمحلول المائي هو _____.

8. عند موازنة المعادلة H2 + O2 → H2O فإن المعادلة الموزونة الصحيحة هي:

أ) H2 + O2 → H2O ب) 2H2 + O2 → 2H2O

ج) H2 + 2O2 → H2O د) 2H2 + 2O2 → 2H2O

9. وازن المعادلة التالية: N2 + H2 → NH3 واكتب خطوات التفكير.

10. فسر لماذا تبدو كتلة قطعة الخشب المحترقة أقل من كتلتها الأصلية رغم صحة قانون حفظ الكتلة.