مفتاح الإجابة – للمعلم

# الصيغ والمعادلات الكيميائية

**1.** ماذا يمثل الدليل السفلي في الصيغة الكيميائية H2O؟
**الإجابة:** عدد ذرات العنصر

**2.** في المعادلة الكيميائية توضع النواتج في:
**الإجابة:** يمين السهم

**3.** يُسمح بتغيير الدليل السفلي عند موازنة المعادلة الكيميائية
**الإجابة:** خطأ

**4.** ينص قانون حفظ الكتلة على أن الذرات لا تفنى ولا تستحدث في التفاعل الكيميائي
**الإجابة:** صح

**5.** في المعادلة 2H2O ← 2H2 + O2 يسمى الرقم 2 الموضوع قبل الصيغة باسم ____
**الإجابة:** المعامل

**6.** يحتوي المركب CO2 على ذرة كربون واحدة و____ ذرة أكسجين
**الإجابة:** ذرتين

**7.** عدد ذرات كل عنصر في الصيغة Fe2O3
**الإجابة:** ذرتا حديد وثلاث ذرات أكسجين

**8.** فسّر لماذا يجب موازنة المعادلات الكيميائية
**الإجابة:** لتحقيق قانون حفظ الكتلة بحيث يتساوى عدد ذرات كل عنصر في المتفاعلات والنواتج

**9.** ما المعادلة الموزونة الصحيحة لتفاعل N2 + H2 ← NH3؟
**الإجابة:** N2 + 3H2 ← 2NH3

**10.** وازن المعادلة التالية: Fe + O2 ← Fe2O3
**الإجابة:** 4Fe + 3O2 ← 2Fe2O3