ورقة عمل

حسابات المعادلات الكيميائية

الكيمياء 2 — الصف الثاني الثانوي — الحاسبات الكيميائية

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

1. في المعادلة الموزونة 2H2O ← 2H2 + O2، ما نسبة مولات H2 إلى O2؟

أ) 1 إلى 1 ب) 2 إلى 1

ج) 1 إلى 2 د) 2 إلى 2

2. يمكن إجراء الحسابات الستوكيومترية على معادلة غير موزونة إذا كانت الصيغ صحيحة

( ) صح ( ) خطأ

3. الكتلة المولية = الكتلة بالجرام ÷ _____

4. اذكر الخطوة الأولى الضرورية قبل أي حساب ستوكيومتري

---

5. كم عدد مولات NH3 الناتجة من 9 مول H2 في المعادلة N2 + 3H2 ← 2NH3؟

أ) 3 مول ب) 4 مول

ج) 6 مول د) 9 مول

6. المعاملات في المعادلة الموزونة تمثل النسب المولية بين المواد

( ) صح ( ) خطأ

7. عدد مولات المادة = الكتلة بالجرام ÷ _____

8. احسب كتلة الماء H2O الناتجة من تفاعل 4 مول H2 كاملة مع الأكسجين (الكتلة المولية للماء 18 جرام/مول)

---

9. ما الكتلة المولية التقريبية لغاز ثاني أكسيد الكربون CO2؟

أ) 28 جرام/مول ب) 32 جرام/مول

ج) 44 جرام/مول د) 18 جرام/مول

10. في المعادلة C3H8 + 5O2 ← 3CO2 + 4H2O، احسب عدد مولات CO2 الناتجة من 2 مول بروبان
