ورقة عمل

الصيغة الأولية و الصيغة الجزيئية

الكيمياء 2 — الصف الثاني الثانوي — الحاسبات الكيميائية

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

1. الصيغة الأولية لمركب هي

أ) العدد الحقيقي لذرات كل عنصر في الجزيء
ب) أبسط نسبة عددية صحيحة بين ذرات العناصر
ج) كتلة المركب بالغرام
د) عدد مولات المركب

2. الصيغة الجزيئية تساوي دائماً الصيغة الأولية نفسها دون تغيير

( ) صح ( ) خطأ

3. العلاقة بين الصيغتين تكتب على الصورة: الصيغة الجزيئية = ... × الصيغة الأولية

4. إذا كانت الصيغة الأولية لمركب هي CH2O وكتلته المولية الحقيقية 180 غرام/مول، فإن قيمة n تساوي

أ) 2
ب) 4
ج) 6
د) 8

5. اذكر الخطوة الأولى في إيجاد الصيغة الأولية من النسب المئوية

---

6. الكتلة المولية لصيغة CH2O تساوي ..... غرام/مول

7. يمكن أن يكون n أكبر من 1 أو يساوي 1

( ) صح ( ) خطأ

8. مركب يحتوي 40 بالمئة كربون و 6.7 بالمئة هيدروجين و 53.3 بالمئة أكسجين، صيغته الأولية هي

أ) CH2O
ب) C2H4O2
ج) CHO
د) C3H6O3

9. فسّر لماذا تكون الصيغة الجزيئية لغاز الإيثين C2H4 بينما صيغته الأولية CH2

---

10. إذا كانت الصيغة الأولية C2H5 وكتلتها المولية 29 غرام/مول وكانت الكتلة المولية الحقيقية للمركب 58 غرام/مول، فإن الصيغة الجزيئية هي .....