ورقة عمل

مولات المركبات

الكيمياء 1 — الصف الأول الثانوي — المول

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

1. ما وحدة قياس الكتلة المولية؟

أ) جرام ب) مول

ج) جرام/مول د) لتر/مول

2. الكتلة المولية لماء H2O تساوي 18 g/mol.

( ) صح ( ) خطأ

3. عدد أفوجادرو يساوي ____ جسيم لكل مول.

4. الكتلة المولية لثاني أكسيد الكربون CO2 هي:

أ) 28 g/mol ب) 32 g/mol

ج) 44 g/mol د) 16 g/mol

5. اكتب العلاقة الرياضية بين عدد المولات n والكتلة m والكتلة المولية M.

6. كلوريد الصوديوم مركب جزيئي لذلك نسمي جسيماته جزيئات.

( ) صح ( ) خطأ

7. إذا كانت الكتلة المولية لمركب تساوي 58.5 g/mol فإن كتلة 2 مول منه تساوي ____ جرام.

8. احسب عدد مولات 36 g من الماء علمًا بأن M = 18 g/mol.

9. عدد الجزيئات في 2 مول من مادة ما يساوي:

أ) 6.022×10^23 ب) 1.2044×10^24

ج) 3.011×10^23 د) 12.044×10^22

10. احسب الكتلة المولية لكبريتات الصوديوم Na2SO4 علمًا أن الكتل الذرية: Na=23, S=32, O=16.