مفتاح الإجابة – للمعلم

مولات المركبات

1. ما وحدة قياس الكتلة المولية؟
الإجابة: جرام/مول

2. الكتلة المولية لماء H2O تساوي 18 g/mol.
الإجابة: صح

3. عدد أفوجادرو يساوي ____ جسيم لكل مول.
الإجابة: 23^10×6.022

4. الكتلة المولية لثاني أكسيد الكربون CO2 هي:
الإجابة: 44 g/mol

5. اكتب العلاقة الرياضية بين عدد المولات n والكتلة m والكتلة المولية M.
الإجابة: n = m ÷ M

6. كلوريد الصوديوم مركب جزيئي لذلك نسمي جسيماته جزيئات.
الإجابة: خطأ

7. إذا كانت الكتلة المولية لمركب تساوي 58.5 g/mol فإن كتلة 2 مول منه تساوي ____ جرام.
الإجابة: 117 جرام

8. احسب عدد مولات 36 g من الماء علمًا بأن M = 18 g/mol.
الإجابة: n = 36 ÷ 18 = 2 mol

9. عدد الجزيئات في 2 مول من مادة ما يساوي:
الإجابة: 24^10×1.2044

10. احسب الكتلة المولية لكبريتات الصوديوم Na2SO4 علمًا أن الكتل الذرية: Na=23, S=32, O=16.
الإجابة: M = (2×23) + 32 + (4×16) = 46+32+64 = 142 g/mol