مفتاح الإجابة – للمعلم

تسمية الجزيئات

1. البادئة الدالة على وجود أربع ذرات من عنصر في المركب هي:
الإجابة: رباعي

2. تُستخدم البادئات اليونانية في تسمية المركبات الأيونية مثل كلوريد الصوديوم.
الإجابة: خطأ

3. اسم المركب CO هو ..... أكسيد الكربون.
الإجابة: أول

4. اسم المركب CO_2 هو ..... أكسيد الكربون.
الإجابة: ثاني

5. الصيغة الكيميائية لمركب ثالث أكسيد الكبريت هي:
الإجابة: SO_3

6. بادئة أحادي تُحذف دائمًا مع العنصر الأول في اسم المركب التساهمي الثنائي.
الإجابة: صح

7. اكتب اسم المركب N_2O_4 باستخدام البادئات اليونانية.
الإجابة: رباعي أكسيد ثنائي النيتروجين

8. اكتب الصيغة الكيميائية لمركب خماسي أكسيد ثنائي الفوسفور.
الإجابة: P_2O_5

9. أي العبارات التالية صحيحة بخصوص المقطع يد؟
الإجابة: يضاف لاسم العنصر الثاني في المركب التساهمي

10. فسر لماذا نحتاج إلى بادئات عددية في تسمية CO وCO_2 بينما لا نحتاجها في تسمية NaCl.
الإجابة: لأن الفلز والعنصر اللافلزي في المركب الأيوني لهما نسبة ثابتة تحددها الشحنات، بينما قد يرتبط عنصران لافلزيان بأكثر من نسبة مختلفة في مركبات تساهمية متعددة، فتحتاج البادئات لتمييز كل مركب عن غيره