ورقة عمل

نسبة المردود المئوية

الكيمياء 2 — الصف الثاني الثانوي — الحاسبات الكيميائية

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

1. نسبة المردود المئوية تساوي:

أ) المردود النظري ÷ المردود الفعلي × 100 ب) المردود الفعلي ÷ المردود النظري × 100

ج) المردود الفعلي × المردود النظري د) المردود الفعلي − المردود النظري

2. يمكن أن يكون المردود الفعلي أكبر من المردود النظري في الظروف الطبيعية.

( ) صح ( ) خطأ

3. المردود _____ هو الكمية التي تُحسب من المعادلة الموزونة باستخدام المتفاعل المحدد.

4. اذكر سببين لانخفاض نسبة المردود المئوية عن 100 بالمائة.

5. إذا كان المردود النظري 25 غرامًا والمردود الفعلي 20 غرامًا فإن نسبة المردود المئوية تساوي:

أ) 80 بالمائة ب) 125 بالمائة

ج) 20 بالمائة د) 45 بالمائة

6. المردود النظري يُقاس في المختبر بالميزان.

( ) صح ( ) خطأ

7. عند حساب المردود النظري يجب استخدام كمية _____ في المعادلة.

8. تفاعل 10 غرامات من الحديد مع الكبريت وأنتج 14 غرامًا من كبريتيد الحديد، إذا كان المردود النظري 16 غرامًا، احسب نسبة المردود المئوية.

9. أي العبارات التالية صحيحة؟

أ) المردود الفعلي دائمًا يساوي المردود النظري ب) المردود الفعلي يُحسب نظريًا من المعادلة فقط

ج) نسبة المردود المئوية مقياس لكفاءة التفاعل د) المتفاعل الزائد هو الذي يحدد كمية الناتج

10. علّل: لماذا تحرص المصانع الكيميائية في المملكة مثل مصانع الأسمدة على رفع نسبة المردود المئوية؟