مفتاح الإجابة – للمعلم

نسبة المردود المئوية

---

1. نسبة المردود المئوية تساوي:
الإجابة: المردود الفعلي ÷ المردود النظري × 100

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

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

4. اذكر سببين لانخفاض نسبة المردود المئوية عن 100 بالمائة.
الإجابة: حدوث تفاعلات جانبية، وفقد جزء من الناتج أثناء الفصل أو التنقية أو عدم اكتمال التفاعل

5. إذا كان المردود النظري 25 غرامًا والمردود الفعلي 20 غرامًا فإن نسبة المردود المئوية تساوي:
الإجابة: 80 بالمائة

6. المردود النظري يُقاس في المختبر بالميزان.
الإجابة: خطأ

7. عند حساب المردود النظري يجب استخدام كمية _____ في المعادلة.
الإجابة: المتفاعل المحدد

8. تفاعل 10 غرامات من الحديد مع الكبريت وأنتج 14 غرامًا من كبريتيد الحديد، إذا كان المردود النظري 16 غرامًا، احسب نسبة المردود المئوية.
الإجابة: (14 ÷ 16) × 100 = 87.5 بالمائة

9. أي العبارات التالية صحيحة؟
الإجابة: نسبة المردود المئوية مقياس لكفاءة التفاعل

10. علّل: لماذا تحرص المصانع الكيميائية في المملكة مثل مصانع الأسمدة على رفع نسبة المردود المئوية؟
الإجابة: لأن رفع نسبة المردود يقلل الفاقد من المواد الخام ويزيد كفاءة الإنتاج ويخفض التكلفة ويزيد الربحية