مفتاح الإجابة – للمعلم

تركيز المحلول

---

1. وحدة قياس المولارية هي:
الإجابة: مول/لتر

2. عملية التخفيف تزيد من كمية المذاب في المحلول
الإجابة: خطأ

3. رمز المولارية في المعادلات الكيميائية هو _____
الإجابة: M

4. محلول يحتوي على 0.2 مول من مادة مذابة في 0.4 لتر، ما مولاريته؟
الإجابة: 0.5 مول/لتر

5. إذا أذيب 15 غرام سكر في 135 غرام ماء، فإن النسبة المئوية الوزنية للسكر تساوي _____ %
الإجابة: 10

6. احسب النسبة المئوية الوزنية لمحلول يحتوي على 25 غرام ملح مذاب في كتلة محلول كلية مقدارها 250 غرام
الإجابة: 25 ÷ 250 × 100 = 10 بالمئة

7. تركيز الفلورايد في عينة ماء هو 2 ملغ لكل لتر، هذا يعادل تقريبًا:
الإجابة: 2 ppm

8. لديك 200 مل من محلول تركيزه 3 مول/لتر وتريد تخفيفه إلى 0.6 مول/لتر، احسب الحجم النهائي للمحلول المخفف
الإجابة: باستخدام M1V1=M2V2: 3×200=0.6×V2 ⇒ V2=1000 مل

9. عند تخفيف محلول بإضافة الماء إليه، فإن عدد مولات المذاب:
الإجابة: يبقى ثابتًا

10. مزارع يريد تحضير 10 لتر من محلول أسمدة تركيزه 5 بالمئة وزن/حجم، احسب كتلة السماد اللازمة بالغرام علمًا أن الحجم بالمليلتر 10000
الإجابة: 5 بالمئة = كتلة السماد ÷ 10000 × 100 ⇒ كتلة السماد = 500 غرام