ورقة عمل

تركيز المحلول

الكيمياء 3 — الصف الثالث الثانوي — المخاليط والمحاليل

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

1. وحدة قياس المولارية هي:

أ) غرام/لتر ب) مول/لتر

ج) مول/غرام د) لتر/مول

2. عملية التخفيف تزيد من كمية المذاب في المحلول

( ) صح ( ) خطأ

3. رمز المولارية في المعادلات الكيميائية هو _____

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

أ) 0.2 مول/لتر ب) 0.5 مول/لتر

ج) 0.8 مول/لتر د) 2 مول/لتر

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

6. احسب النسبة المئوية الوزنية لمحلول يحتوي على 25 غرام ملح مذاب في كتلة محلول كلية مقدارها 250 غرام

---

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

أ) 0.2 ppm ب) 2 ppm

ج) 20 ppm د) 200 ppm

8. لديك 200 مل من محلول تركيزه 3 مول/لتر وتريد تخفيفه إلى 0.6 مول/لتر، احسب الحجم النهائي للمحلول المخفف

---

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

أ) يزداد ب) يقل

ج) يبقى ثابتًا د) يتضاعف

10. مزارع يريد تحضير 10 لتر من محلول أسمدة تركيزه 5 بالمئة وزن/حجم، احسب كتلة السماد اللازمة بالغرام علمًا أن الحجم بالمليلتر 10000
