ورقة عمل

صيغ الأملاح المائية

الكيمياء 2 — الصف الثاني الثانوي — الحاسبات الكيميائية

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

1. الملح المائي هو ملح يحتوي على:

أ) أيونات موجبة فقط
ب) عدد ثابت من جزيئات الماء في تركيبه البلوري
ج) ماء غير مرتبط كيميائيًا
د) كربون في تركيبه

2. عند تسخين الملح المائي حتى ثبات الكتلة يتبقى الملح اللامائي فقط

( ) صح ( ) خطأ

3. الرمز n في الصيغة $MX \cdot nH_2O$ يمثل عدد _____ لكل مول من الملح

4. اذكر مثالًا واحدًا لملح مائي مع كتابة صيغته الكيميائية

---

5. كتلة ملح مائي 8 جرام، وبعد التسخين أصبحت 6.5 جرام، فكتلة الماء المفقودة تساوي:

أ) 8 جرام
ب) 6.5 جرام
ج) 1.5 جرام
د) 14.5 جرام

6. لا يمكن معرفة عدد جزيئات الماء في الملح المائي عمليًا

( ) صح ( ) خطأ

7. الكتلة المولية للماء تساوي _____ جرام لكل مول

8. اكتب الخطوات الأساسية الثلاث لإيجاد قيمة n في ملح مائي عمليًا

---

9. ملح مائي كتلته 7.1 جرام يحتوي على 1.08 جرام ماء، إذا كانت الكتلة المولية للملح اللامائي 142 جرام/مول، فإن عدد مولات الملح اللامائي يساوي تقريبًا:

أ) 0.01 مول
ب) 0.042 مول
ج) 0.5 مول
د) 1 مول

10. احسب النسبة المئوية لكتلة الماء في الملح $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ علمًا أن الكتلة المولية لـ Na_2CO_3 تساوي 106 جرام/مول
