ورقة عمل

المحاليل والذائبية

العلوم — الصف الثاني المتوسط — المخاليط والمحاليل

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

1. المحلول هو:

أ) مخلوط غير متجانس

ب) مخلوط متجانس من مذيب ومذاب

ج) مادة نقية واحدة

د) عنصر كيميائي

2. الماء يُعد مذيبًا جيدًا للعديد من المواد.

( ) صح

( ) خطأ

3. المادة الموجودة بكمية أقل في المحلول وتذوب فيه تسمى .....

4. أي العوامل التالية يزيد عادة من ذائبية المواد الصلبة في الماء؟

أ) خفض درجة الحرارة

ب) رفع درجة الحرارة

ج) تكبير حجم الجسيمات

د) التوقف عن التحريك

5. اذكر الفرق بين المحلول المشبع والمحلول غير المشبع.

6. التحريك يزيد من الحد الأقصى لكمية الذائبية.

( ) صح

( ) خطأ

7. محلول يحتوي على كمية كبيرة من المادة المذابة يسمى محلولًا .....

8. ملوحة مياه البحر الأحمر مثال على مذاب هو:

أ) الأكسجين

ب) الأملاح

ج) الماء

د) الرمل

9. فسر لماذا يذوب السكر المطحون أسرع من مكعب السكر الكبير.

10. عند رسم منحنى الذائبية يمثل المحور الرأسي عادة:

أ) الزمن

ب) درجة الحرارة

ج) كمية المادة الذائبة

د) حجم الإناء