ورقة عمل

المخاليط

الكيمياء 1 — الصف الأول الثانوي — المادة - الخواص والتغيرات

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

1. أي مما يلي يُعد مخلوطًا متجانسًا؟

أ) خليط الزيت والماء ب) محلول السكر في الماء

ج) خليط الرمل والحصى د) السلطة الخضراء

2. يمكن فصل مكونات المخلوط بطرق فيزيائية دون تفاعل كيميائي

( ) صح ( ) خطأ

3. يسمى المكون الأكبر كمية في المحلول .....

4. يُستخدم ..... لفصل مادة صلبة غير ذائبة عن سائل

5. ماء البحر الأحمر يُصنَّف بأنه:

أ) مخلوط غير متجانس ب) عنصر نقي

ج) مخلوط متجانس د) مركب كيميائي

6. في المحلول، تكون كمية المذاب أكبر عادة من كمية المذيب

( ) صح ( ) خطأ

7. اذكر طريقتين لفصل سائلين مختلفين في درجة الغليان ضمن مخلوط واحد مع ذكر اسم إحداهما

---

8. عند تبخير محلول ملحي حتى يجف تمامًا، فإن الناتج النهائي هو:

أ) بخار ماء فقط ب) مخلوط رمل وملح

ج) بلورات ملح صلبة د) محلول مخفف

9. فسّر لماذا لا يمكن فصل محلول السكر في الماء باستخدام ورق الترشيح

---

10. محطات تحلية مياه البحر في المملكة تعتمد غالبًا على مبدأ:

أ) الترشيح فقط ب) الفرز المغناطيسي

ج) التقطير وفصل الأملاح عن الماء د) التجميد السريع فقط