بسه مِاللَّهِ الرَّهَن الرَّحِيمِ





اختبار لمادّة العلوم _ الصّف السّادس

الوحدة 6: المخاليط وطرائق فصلها

عزيزي قائد الغدّ: بعد الاستعانة بالله أجب عن الأسئلة التالية وعددها (6).

(3 علامات)	ب في الفراغ :	(<mark>السؤال الأول</mark> : ضع المفهوم المناس
	لمادّة المذابة إلى حجم المذيب .	• (): نسبة كتلة ال
ص كيميائيّة لا تتغيّر .	ة لها تركيب محدّد وثابت ، وخصائه	• () : مادّة كيميائيّا
حصول على بلّورات صغيرة أو كبيرة .	ل مادّة صلبة من محلول مُشبع ؛ لك	• (): طريقة لفصا
(علامتان)		َ

- ◄ يسهل تمييز مكوّنات المخلوط غير المتجانس .
- تترسب الأملاح على شاطئ البحر الميّت بشكل أكثر من شاطئ البحر الأحمر.

(3 علامات)



Baraa Tariq

المعلمت براءة طارق اللحاويت

السؤال الثالث : اذكر مثالًا واحدًا على كلّ من :

- محلول (صلب _ سائل) :
- محلول (سائل _ سائل) :
- محلول (غاز _ سائل):

السؤال الرابع: ما الخاصية الفيزيائية الّتي يعتمد عليها استخدام طريقة التقطير لفصل بعض المخاليط ؟
 المخاليط ؟



: وغير متجانسة ، وغير متجانسة كلال الجدول إلى مخاليط متجانسة ، وغير متجانسة كالسؤال الخامس : صنّف المخاليط الآتية من خلال الجدول إلى مخاليط (4 علامات)

(الشَّاي ، المكسّرات ، عصير التفاح ، الماء المالح ، سلطة الخضار ، الحصى والرمل ، القهوة العربية ، الهواء)

مخاليط غير متجانسة	مخاليط متجانسة

(7 علامات)

السؤال السادس: اختر الإجابة الصّحيحة من بين الأقواس:

- يتم فصل مكونات مخلوط الفواكه المجففة بطريقة: (الغربلة ، الفصل باليدّ ، الترشيح)
 - محلول يحتوي على كميّة قليلة من المذاب ، ويمكن إذابة المزيد من المادّة المذابة فيه :
 (محلول مشبع ، محلول غير مشبع)
 - المادّة السائلة التي تذيب المواد المختلفة: (المذاب ، المذيب ، المحلول)
 - من طرق فصل المخاليط المتجانسة: (التبخير ، الترشيح ، المغناطيس)
- الطريقة المناسبة لتحلية مياه البحر لكي تصبح صالحة للشرب: (التقطير ، التبلور ، التبخير)
 - عندما يُخلط الملح بالماء ، فإنّه يذوب .

ما الطريقة التي يُمكن أن نستخدمها لفصل الملح عن الماء ؟ (الغربلة ، الترشيح ، التبخير)

كيف يمكنك فصل مكونات وعاء يحتوي على مشابك الورق والكرات .
 (التبخير ، الترشيح ، بالمغناطيس)



أرجو لكم التوفيق