ملخص تقويم تكويني في المخاليط

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الرابع ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 12-04-2026 12:38:42	
المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الرابع					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الرابع والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	بوربوينت درس هل تتغير المادة الجزء الثاني
2	بوربوينت درس هل تتغير المادة الجزء الأول
3	انفوجرافيك درس التغيرات الفيزيائية والكيميائية
4	ملخص تقويم تكويني كيف تتغير المادة
5	انفوجرافيك درس كيف تتغير المادة

تقويم تكويني: درس المخاليط

بيانات الطالب

اسم الطالب: _____ الصف: _____ الفصل: _____

أسئلة الاختيار من متعدد

السؤال الثالث:
تُعرف السبيكة بأنها مخلوط يتكون من:

(أ) سائلين مختلفين (ب) مادة صلبة وسائلة
(ج) فلز على الأقل مع مواد أخرى

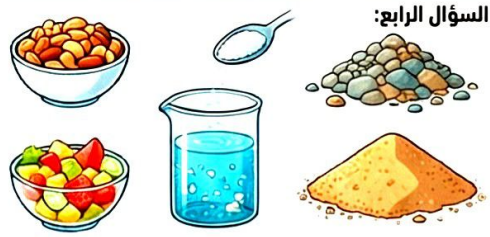
السؤال الثاني:
ما هي الطريقة الأنسب لفصل الرمل العالق في الماء؟

(أ) التبخير (أ) التقطير
(ج) الترشيح (د) الترسيب

السؤال الأول:
أي مما يلي يحافظ على خصائصه الأصلية عند الخلط؟

(ب) المخلوط (ج) السبيكة المنصهرة
(د) المحلول المشبع تماماً

السؤال الرابع:



أي من هذه الأمثلة يُعد "محلولاً"؟

(أ) طبق المكسرات (ب) مياه البحر (ملح وماء)
(ج) السبيكة الأقل هو معدنورة (ج) سلطة الفواكه
(د) غازات متفاعلة (د) الحصى والرمل

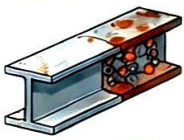
السؤال الخامس:
عملية التقطير تعتمد في فصل السوائل على الاختلاف في:

(ب) الحجم (ج) درجات الغليان
(د) الشكل (د) الشكل

أسئلة صح أم خطأ

العبارة الأولى:
تفقد المواد في المخلوط خصائصها الكيميائية بمجرد خلطها.

العبارة الثانية:
يعتبر الفولاذ نوعاً من أنواع السبائك التي تتميز بالقوة ومقاومة الصدأ.



العبارة الثالثة:
الترسيب هو انفصال أجزاء المخلوط نتيجة اختلاف كثافتها.

العبارة الرابعة:
لا يمكن رؤية المادة المذابة في المحلول بسهولة لأنها تذوب تماماً.

العبارة الخامسة:
يُستخدم التبخير لاستعادة الماء النقي من المحلول الملحي وتكثيفه مرة أخرى.

سؤال التفكير الناقد: "كل محلول هو مخلوط، ولكن ليس كل مخلوط هو محلول". فسر هذه العبارة بناءً على ما درست عن خصائص المادة.

almanahj.com/sa
موقع المناهج السعودية
2026 2025
NotebookLM