ملخص دروس المخاليط

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف السادس ⇦ علوم ⇦ الفصل الثالث ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-06-04 05:20:23
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 السادس					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثالث	
1	مراجعة علوم للاختبار المركزي
2	أسئلة احتبار نافس النموذج الأول صباحي
3	اختبار نافس فصل الخصائص الفيزيائية
4	إجابة اختبار نافس لفصل الخصائص الفيزيائية
5	المراجعة العامة الختامية غير محلولة

المخلوط :مادتان مختلفتان او أكثر تختلطان مع بعضها مع احتفاظ كل مادة بخواصها الاصلية.

أمثلة على المخاليط :السلطة ,الضباب.

ملاحظة:

عند خلط برادة الحديد مع الكبريت فإن كلاهم يحتفظ بخصائصه .كيف نفصل برادة الحديد عن الكبريت؟

اذا تم تسخين برادة الحديد مع الكبريت ,يتكون مركب كبريتيد الحديد ,ولهذا المركب خصائص فيزيائية تختلف عن كل من الحديد والكبريت.

المخاليط الغير متجانسة:

هي مخاليط تحتوي على مواد يمكن تمييز بعضها من بعض .وقد يحتوي المخلوط غير المتجانس على مواد مختلفة بكميات مختلفة.

الحليب يعتبر مخلوط غير متجانس، حيث تتكون على سطحه طبقة من الدهون. لماذا؟

قانون حفظ الكتلة:

الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخاليط.

اذا اضفنا ٥٠ جم من الملح الى ١٠٠ جم من الرمل، فإن كتلة المخلوط ١٥٠ جم.

أنواع المخاليط غير المتجانسة

١. **المعلق**: تنفصل اجزاءه عن بعضها مع مرور الوقت. مثل: الماء والرمل. هل قرأت عبارة "رج قبل الاستعمال" في بعض المنتجات؟

٢. **الغروي**: هو خليط يحتوي على جزيئات صغيرة جدًا تبقى منتشرة في السائل ولا تنفصل بسهولة. مثل: الضباب، الدخان، والحليب. (الغروي يبدوا متجانساً ولكنه ليس كذلك).

أ. ياسر العيساوي

المحلول: هو مخلوط من مادة تذوب في مادة أخرى. وتكون خصائص جميع أجزاء المحلول متشابهة.

مثل: ذوبان الملح في الماء.

المذاب: هو المادة التي تذوب (ملح).

المذيب: هو المادة التي يذوب فيها المذاب (ماء).

هل جميع المحاليل سائلة؟

لا. فقد تكون صلبة من السبائك. **السبيكة** مخلوط مكون من فلز أو اكثر ممزوج مع مواد صلبة.

أمثلة على السبائك:

- الفولاذ = حديد + كربون
- ستانلس ستيل = كروم + حديد + كربون + فلزات أخرى.
- البرونز = نحاس + قصدير

الذائبية في المحاليل:

هل يمكن إذابة أي كمية من السكر في الماء؟

عند إضافة كمية قليلة من السكر في الماء فإنه يذوب. عند الاستمرار في الإضافة فإن السكر لن يذوب حتى مع استمرار التحريك. ويوصف المحلول في هذه الحالة بالمحلول **المشبع.** وتسمى أكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول **بالذائبية.**

عوامل تؤثر على الذائبية:

- ❑ تحريك المحلول.
- ❑ تفتيت المذاب.
- ❑ الحرارة

أ. ياسر العيساوي

طرق فصل المخاليط

هنالك طرق فيزيائية تستخدم لفصل المخاليط:

- المغناطيسية: باستخدام المغناطيس.
- الفصل بالغربال (النخلُ)
- الطفو: صب السائل فتطفو الأشياء الأقل كثافة وتنغمر الأشياء الأعلى كثافة.
- الترشيح: استخدام ورق الترشيح.
- التبخر: تسخين المحلول، فيتبخر المذيب ويبقى المذاب.

تحذير

المحاليل والسلامة:

بعض المحاليل سامة، كما ان مزج بعض المحاليل المنزلية قد ينتج عنه مواد سامة. فيجب الحذر.

أ. ياسر العيساوي