مراجعة درس الماء والمخاليط

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف السادس ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-01-29 17:39:59	
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
	إعداد: ظافر الشهري

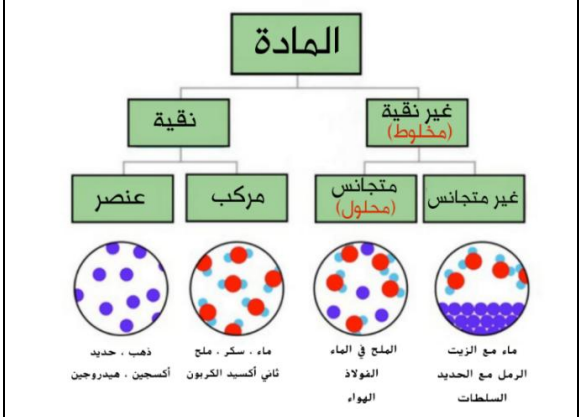
التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	مراجعة درس الخصائص الفيزيائية للمادة
2	مراجعة درس النجوم والمجرات
3	مهمة أدائية لدرس الماء
4	خطة الفصل الدراسي للتجارب العملية 1447ه
5	ملف شامل عن الفضاء والنظام الشمسي والنجوم

الصف السادس الابتدائي الفصل الدراسي الثالث ١٤٤٦	مراجعة درس ٢- الماء والمخاليط	معلم المادة: ظافر الشهري

	المصطلح العلمي	التعريف
١	المخلوط	مزج مادتين أو أكثر بحيث تحافظ كل مادة على خصائصها الأصلية
٢	المُعلق	مخلوط غير متجانس تنفصل مكوناته مع مرور الوقت
٣	الغروي	مخلوط غير متجانس تبقى مكوناته منتشرة دون انفصال
٤	المحلول	مخلوط متجانس يتكون من مذيب و مذاب
٥	المذيب	المادة التي يذوب فيها المذاب وتكون محلول
٦	المذاب	المادة التي تذوب في المذيب لتكون محلول
٧	السبيكة	محلول صلب يتكون من عدة فلزات
٨	الذائبية	أكبر كمية من المذاب تذوب في كمية محددة من المذيب عند درجة حرارة معينة
٩	التبخير	طريقة لفصل المكونات الصلبة في المحلول باستخدام عملية التبخر
	التقطير	طريقة لفصل المكونات السائلة في المحلول باستخدام عملية التبخر والتكثف

- المخاليط هي مواد غير نقية تتكون من مزج عناصر أو مركبات وتحافظ على خصائصها الفيزيائية بدون تغير كيميائي
- تقسم المخاليط إلى: **متجانسة**: لا يمكن تمييز مكوناتها وتسمى (محلول). **غير متجانسة**: يمكن تمييز مكوناتها.
- عند إعداد المخاليط فإن كتلة المواد قبل المزج تساوي كتلتها بعد المزج وهذا يحقق **قانون حفظ الكتلة**
- **المعلق** مخلوط غير متجانس مكوناته مرئية وتنفصل بدون التحريك. مثل **الزيت في الماء ، التراب في الماء ، الصلصات ..**
- **الغروي** مخلوط غير متجانس مكوناته صغيرة ومنتشرة وتعيق مرور الضوء. مثل **الحليب ، الدم ، الضباب ، الجلاتين ..**
- المخاليط المتجانسة (**المحاليل**) : تتكون من **مذيب** (الأكثر ويحدد نوع المحلول) **ومذاب** ينتشر في المذيب
- أنواع المحاليل : **صلبة** مثل البرونز والفولاذ (سبائك). **سائلة** مثل الملح في الماء. **وغازي** مثل الهواء.
- الذائبية مقياس يحدد كمية المذاب التي تذوب في كمية محددة من المذيب .
- عندما تقل كمية المذاب في المحلول يكون المحلول **مخففاً** ، وعندما تزيد كمية المذاب يكون المحلول **مركزاً** .
- يكون المحلول **مشبعاً** عندما لا يمكن إضافة المزيد من المذاب فيه عند درجة حرارة معينة .
- يمكن تسريع معدل الذوبان عن طريق : التحريك / التسخين / تحويل المذاب إلى مسحوق
- زيادة درجة الحرارة تزيد الذائبية في محاليل (سائل-صلب) وتقلل الذائبية في محاليل (سائل-غاز)
- يمكن فصل مكونات المخلوط حسب خصائصها الفيزيائية مثل الشكل والحجم واللون والكثافة ودرجة الغليان وقد نحتاج إلى أدوات لفصل المكونات ومن هذه الطرق : المغناطيسية ، النَّخل ، الترشيح ، الطفو ، التبخر ، التقطير
- يجب الحذر وقراءة التعليمات عند التعامل مع بعض أنواع المحاليل وعدم مزجها حتى تتفاعل وتكون مواد سامة



مكونات المخلوط المتجانس (المحلول)