مطوية الفصل الثاني الخواص والتغيرات

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثاني الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 19-11-2025 19:34:56	
المزيد من مادة كيمياء:	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 الثاني الثانوي					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	ملخص شامل لدروس كيمياء 2 للفصل الأول 1447ه
2	كراسة الملاحظات التفاعلية كيمياء 2
3	أوراق عمل شاملة لمقرر كيمياء 2 للفصل الأول 1447ه
4	نماذج اختبارات الفترة الأولى مرفقة بنماذج الإجابات مسارات
5	نماذج اختبار كيمياء 2 محلولة

الخواص والتغيرات

الدرس 2-1: خواص المادة

خواص المادة هي الصفات التي تميز كل مادة عن غيرها. تنقسم إلى خواص فيزيائية مثل اللون، الكثافة، نقطة الانصهار والغليان، والحالة الفيزيائية. وهناك خواص كيميائية تتعلق بقدرة المادة على التفاعل مع مواد أخرى لتكوين مواد جديدة. يمكن تصنيف الخواص أيضًا إلى خواص مطلقة لا تعتمد على كمية المادة، وخواص شاملة تعتمد عليها مثل الكتلة والحجم.

الدرس 2-2: تغيرات المادة

التغيرات التي تحدث للمادة إما فيزيائية أو كيميائية. التغير الفيزيائي لا يؤثر على تركيب المادة مثل التغير في الحالة أو الشكل. أما التغير الكيميائي فينتج عنه مواد جديدة بخصائص مختلفة. من دلائل التغير الكيميائي تغير اللون، تصاعد غاز، تكوّن راسب، أو انطلاق حرارة أو ضوء. لا يمكن استرجاع المادة الأصلية بسهولة بعد التغير الكيميائي.

الدرس 2-3: المخاليط

المخلوط يتكوّن من مادتين أو أكثر تختلط دون أن تتفاعل كيميائيًا. ينقسم إلى مخلوط متجانس يكون مكوناته موزعة بالتساوي مثل الماء والملح، ومخلوط غير متجانس مثل الرمل والماء. يمكن فصل مكونات المخاليط بطرق فيزيائية مثل الترشيح، التبخير، والتقطير. المخاليط مهمة في حياتنا اليومية مثل الهواء والمشروبات.

الدرس 2-4: العناصر والمركبات

العنصر مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط بطرق فيزيائية أو كيميائية. لكل عنصر رمز كيميائي مميز. المركب يتكوّن من اتحاد عنصرين أو أكثر بنسبة ثابتة وله خصائص مختلفة عن عناصره المكوّنة. يمكن تحليل المركب إلى عناصره بواسطة تفاعل كيميائي فقط. الجدول الدوري يُستخدم لتنظيم العناصر حسب خصائصها.