

ملخص و مراجعة الاختبار الثاني علوم



تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين

موقع المناهج ← مناهج مملكة البحرين ← الصف الخامس ← علوم ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-12-04 17:02:32

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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 للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس



صفحة مناهج مملكة
البحرين على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثاني

الساعة الذهبية للامتحان النهائي	1
مراجعة الاختبار الثالث	2
مذكرة مراجعة مادة العلوم	3
مذكرة مراجعة الاختبار الثالث علوم	4
إجابة مذكرة مراجعة الاختبار الثالث في مادة العلوم	5

ملخص الاختبار الثاني في مادة العلوم للفيف الخامس الابتدائي



عزيزتي الطالبة ، سيكون موعد اختبار العلوم الثاني يوم الأحد الموافق 2024-11-24 م

الدروس المطلوبة: (1) الفلزات والالفلزات و أشباه الفلزات (2) تغيرات حالة المادة (3) المركبات و التغيرات الكيميائية

الدرس الأول : الفلزات والالفلزات و أشباه الفلزات

وجه المقارنة	الفلزات	الالفلزات
اللمعان	لامعة	غير لامعة
قابلية الطرق والسحب	قابلة	غير قابلة
توصيل الكهرباء والحرارة	توصل	لا توصل
الحالة	معظم الفلزات في الحالة الصلبة	توجد في الحالة الصلبة و السائلة والغازية

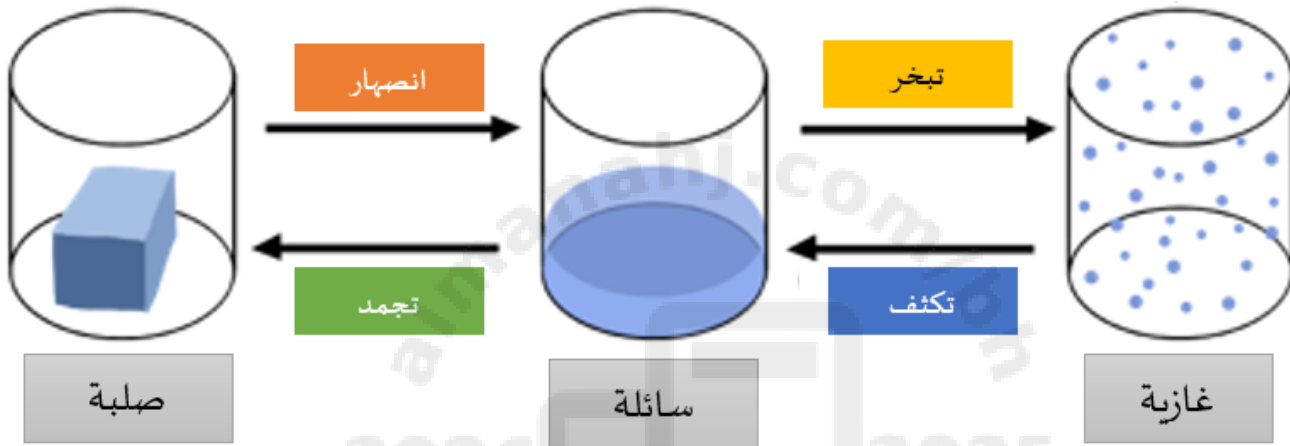
السليكون من أمثلة أشباه الفلزات

أمثلة على استخدامات العناصر	
الألمنيوم	في صناعة أواني الطبخ
النحاس	في صناعة أسلاك الكهرباء
الكور	في تعقيم مياه البرك

الدرس الثاني : تغيرات حالات المادة :

- بعض المواد قادرة على التحول من الحالة الصلبة إلى الغازية مباشرة دون المرور

بالحالة السائلة : عملية التسامي



تحويل المادة من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة (تبريد)	التكثف
تحويل المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة (تبريد)	التجمد
تحويل المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية (تسخين)	التبخر
تحويل المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة (تسخين)	الانصهار

- مهم انتباه الطالبة إلى اتجاه السهم لتحديد العملية بشكل صحيح ، عند اتجاه السهم

من الحالة الصلبة ← للسائلة .. فالمقصود هنا عملية الانصهار.. و عند عكس الاتجاه تكون العملية هي تجمد حيث تتحول المادة من الحالة السائلة ← الصلبة

الدرس الرابع : المركبات والتغيرات الكيميائية :

المركب ينتج من اتحاد عنصرين أو أكثر

مثال : الماء يعتبر مركب لأن يتكون من عنصرين الهيدروجين والأكسجين

أمثلة على المركبات	أمثلة على العناصر
الماء - السكر - ملح الطعام - الصدا - ثاني أكسيد الكربون	الأكسجين - الهيدروجين - النيتروجين - النحاس - الألمنيوم - الكربون - الذهب - الفضة

التغيرات الكيميائية	
مثال	دلائل التغيرات الكيميائية
- فقدان الفضة بريقها - صدأ الحديد	1. إزالة البريق
- الألعاب النارية (طاقة ضوئية و صوتية) - اشتعال الشمعة (طاقة ضوئية و حرارية)	2. تحرير طاقة
- تفاعل مسحوق الخبز مع الخل - تفاعل القرص الفوار مع الماء	3. تصاعد غاز
- احتراق الورق و تحوله إلى رماد	4. تكون مادة جديدة