

## 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: 17:02:32 2025-12-04

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات احلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل  
منهج انجليزي | مذكرة وتقدير | مذكرة وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة  
علوم:

### التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس



الرياضيات



اللغة الانجليزية



اللغة العربية



التربية الاسلامية



المواد على Telegram

صفحة مناهج مملكة  
البحرين على  
فيسبوك

### المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثاني

الساعة الذهبية لامتحان 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

## للصف الخامس الابتدائي



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

**الدروس المطلوبة:** (1) الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات (2) تغيرات حالة المادة (3) المركبات والتغييرات الكيميائية

### الدرس الأول : الفلزات واللافلزات وآشباه الفلزات

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

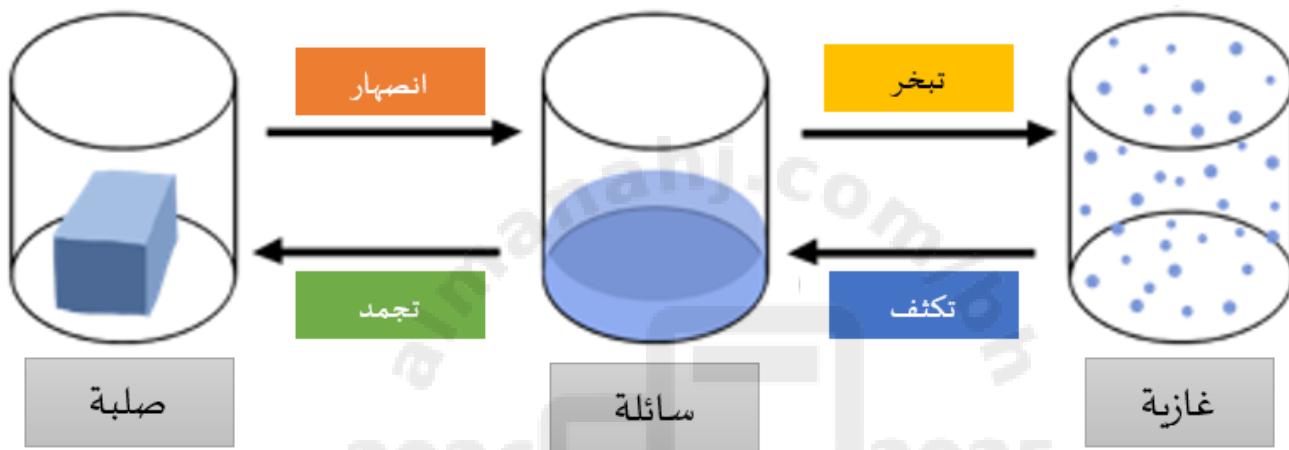
السيليكون من أمثلة آشباه الفلزات

أمثلة على استخدامات العناصر	
في صناعة أواني الطبخ	الألمنيوم
في صناعة اسلاك الكهرباء	النحاس
في تعقيم مياه البرك	الكلور

## الدرس الثاني : تغيرات حالات المادة :

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

بالحالة السائلة : عملية التسامي



▪ تحول المادة من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة (تبريد)	التكتف
▪ تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة (تبريد)	التجمد
▪ تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية (تسخين)	التبخر
▪ تحول 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  $\leftarrow$  للسائلة .. فالمقصود هنا عملية الانصهار .. و عند عكس الاتجاه تكون العملية هي تجمد حيث تتحول المادة من الحالة السائلة  $\leftarrow$  الصلبة

## الدرس الرابع : المركبات والتغيرات الكيميائية :

المركب ينبع 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 - الصدأ - ثاني أكسجين - اكسيد الكربون	الهيدروجين - النيتروجين - النحاس - الالمنيوم - الكربون - الذهب - الفضة

التغيرات الكيميائية	
مثال	دلائل التغيرات الكيميائية
- فقدان الفضة بريقها - صدأ الحديد	1. ازالة البريق
- اللعب الناري (طاقة ضوئية و صوتية) - اشتعال الشموعة (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