ملزمة مراجعة الاختبار الثاني



تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين

موقع المناهج ⇦ مناهج مملكة البحرين ⇦ الصف الخامس ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ اختبارات ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-11-11 23:53:58

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: جعفر مبارك

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس

صفحة مناهج مملكة البحرين على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الأول

1	ملزمة مراجعة الاختبار الثاني
2	المراجعة الشاملة للوقفة التقويمية الثانية – نموذج الإجابة
3	الأنشطة الإثرائية للاختبار الثاني
4	نشاط تعليمي في تصنيف الحيوانات وتكيفها
5	مذكرة الفصل الأول في العلوم

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية	
تطبيق المناهج على Store App (آبل)	تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

مملكة البحرين
وزارة التربية والتعليم
مدرسة باربار الابتدائية للبنين



ملزمة مراجعة إختبار 2 لمادة العلوم الصف الخامس العام الدراسي 2026-2027م



إعداد : أ. جعفر مبارك

almanahj.com/bh
موقع المناهج البحرينية

س1: اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات :

1- عدد ذرات الهيدروجين H في مركب الماء H_2O هو:

أ) 2 ب) 4 ج) 6 د) 10

2- تحول المادة من السائل إلى الصلب بفقد الحرارة :

أ) التبخير ب) التكثيف ج) التسامي د) التجميد

3- تحول المادة من الصلب إلى الغاز دون المرور بالمرجلة السائلة :

أ) التبخير ب) التكثيف ج) التسامي د) التجميد

4- تحول المادة من الغاز إلى السائل :

أ) التبخير ب) التكثيف ج) التسامي د) التجميد

5- مادة نقية تتكوّن من اتحاد عنصرين أو أكثر :

أ) المركب ب) العنصر ج) المادة

6- يحدث عندما ترتبط الذرات معا لتكون مواد جديدة تختلف في صفاتها عن المواد الأصلية :

أ) التغير الفيزيائي ب) التغير الكيميائي ج) الرقم الهيدروجيني

7- من أمثلة التفاعل الكيميائي في جسم الإنسان :

أ) السعال ب) هضم الطعام ج) النوم

almanahj.com/bh 2026 2025 موقع المناهج البحرينية

س2: صل التغيّرات الآتية بما يناسبها في الجدول الذي أمامك .

1- تبخرمياه الانهار	الانصهار
2- تحوّل الماء إلى ثلج	التكثّف
3- ذوبان المثلجات	التبخّر
4- تكوّن قطرات الماء على زجاج المنزل	تسامي
5- الجليد الجاف	التجمّد

س3: اكتب التغير المناسب في حالة المادة التي أمامك:

1- ..... هي عملية تحول المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة.
2- ..... هي عملية تحول المادة من الحالة السائلة الى الحالة الغازية .
3- ..... هي عملية تحول المادة من الحالة الغازية الى الحالة السائلة .
4- ..... هي عملية تحول المادة من الحالة السائلة الى الحالة الصلبة .
5- ..... هي عملية تحول المادة من الحالة الصلبة الى الغازية مباشرة دون المرور بالحالة السائلة.

س4: ضع علامة صح أو خطأ أمام العبارات التالية :

1. ( ) الأنكماش الحراري هو نقصان حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها.
2. ( ) التمدد الحراري هو زيادة حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها.
3. ( ) الأنصهار هي درجة الحرارة التي تبدأ عندها المادة السائلة بالغليان.
4. ( ) التبخر هو تحول حالة المادة من الصلبة إلى الغازية دون المرور بالحالة السائلة, مثل : الجليد الجاف.
5. ( ) التجمد هو تحول حالة المادة من الغازية إلى السائلة , مثل : تكوّن قطرات الماء على الغطاء أثناء الطهي.

س5: صنف التغير الكيميائي وكيفية الإستدلال عليه (تغير اللون – إزالة البريق – تصاعد الغاز – تكوين الرواسب – تحرير الطاقة)

1. غسل أحمد السجاد ووقع عليها مبيض (كلوركس) ----------
2. قرص فيتامين سي الفوار ----------
3. تغير لون أواني الطبخ البراقة بعد تركها خارج المنزل ----------
4. فرقعة الصوت والإضاءة من الألعاب النارية ----------
5. تخثر وترسب المواد في المعدة بسبب مشروبات الطاقة ----------
6. صدأ الدراجة بعد تركها في الخارج وتعرضها للرطوبة ----------

almanahj.com/bh 2026 2025 موقع المناهج البحرينية

س6: علل لما يأتي :

1- إذا تم تعليق بالونة في فوهة قنينة ماء بلاستيك ، ووضعت القنينة في ماء ساخن ، ستبدأ البالونة بالإنتفاخ ؟

.....

س7 إستخرج من المعادلات التالية مايلي :

المعادلة	المواد المتفاعلة	المواد الناتجة	الأسم الشائع
$Na + Cl \longrightarrow NaCl$			
$H2 + O \longrightarrow H2O$			
$Fe + O2 \longrightarrow FeO2$			

س8: أكتب ثلاث صفات للتكاثر الجنسي والتكاثر اللاجنسي :

التكاثر الجنسي	التكاثر اللاجنسي
-1	-1
-2	-2
-3	-3

س9: صنف المواد التالية بين الفلزات واللافلزات بوضع علامة صح في الفراغ المناسب :

المادة	الفلزات	اللافلزات
1- الحديد		
2- الكلور		
3- الفلور		
4- النحاس		

almanahj.com/bh 2026 2025 موقع المناهج البحرينية

5- الأكسجين		
6- الكربون		

نموذج الإجابة

س1:

1. عدد ذرات الهيدروجين H في مركب الماء H_2O هو:

أ) 2 ب) 4 ج) 6 د) 10

2. تحول المادة من السائل إلى الصلب بفقد الحرارة

أ) التبخير ب) التكثيف ج) التسامي د) التجميد

3. تحول المادة من الصلب إلى الغاز دون المرور بالمرجلة السائلة

أ) التبخير ب) التكثيف ج) التسامي د) التجميد

4. تحول المادة من الغاز إلى السائل

أ) التبخير ب) التكثيف ج) التسامي د) التجميد

5- مادة نقية تتكوّن من اتحاد عنصرين أو أكثر.

أ) المركب ب) العنصر ج) المادة

8- يحدث عندما ترتبط الذرات معا لتكون مواد جديدة تختلف في صفاتها عن المواد الأصلية

أ) التغير الفيزيائي ب) التغير الكيميائي ج) الرقم الهيدروجيني

س2:

1- تبخرمياه الانهار	3- الانصهار
2- تحوّل الماء إلى ثلج	4-التكثّف
3- ذوبان المثلجات	1-التبخّر
4- تكوّن قطرات الماء على زجاج المنزل	5-تسامي
5- الجليد الجاف	2-التجمّد

س3:

1- الانصهار هي عملية تحول المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة.
2- التبخر هي عملية تحول المادة من الحالة السائلة الى الحالة الغازية .
3- التكثف هي عملية تحول المادة من الحالة الغازية الى الحالة السائلة .
4- التجمد هي عملية تحول المادة من الحالة السائلة الى الحالة الصلبة .

almanahj.com/bh موقع المناهج البحرينية 2026 2025

5- التسامي هي عملية تحول المادة من الحالة الصلبة الى الغازية مباشرة دون المرور بالحالة السائلة.

س4:

1(صح) الأنكماش الحراري هو نقصان حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها.

2(صح) التمدد الحراري هو زيادة حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها.

3(خطأ) الأنصهار هي درجة الحرارة التي تبدأ عندها المادة السائلة بالغليان.

4(خطأ) التبخر هو تحول حالة المادة من الصلبة إلى الغازية دون المرور بالحالة السائلة, مثل : الجليد الجاف.

5(خطأ) التجمد هو تحول حالة المادة من الغازية إلى السائلة , مثل : تكوّن قطرات الماء على الغطاء أثناء الطهي.

س5:

1-غسل أحمد السجاد ووقع عليها مبيض (كلوركس) تغير اللون

2-قرص فيتامين سي الفوار تصاعد الغازات

3-تغير لون أواني الطبخ البراقة بعد تركها خارج المنزل إزالة البريق

4-فرقعة الصوت والإضاءة من الألعاب النارية تحرير الطاقة

5-تخثر وترسب المواد في المعدة بسبب مشروبات الطاقة تكون رواسب

6-صدأ الدراجة بعد تركها في الخارج وتعرضها للرطوبة إزالة البريق

س6:

1- إذا تم تعليق بالونة في فوهة قنينة ماء بلاستيك ، ووضعت القنينة في ماء ساخن ، ستبدأ البالونة بالإنتفاخ .

لأن الهواء في داخل القنينة بدأ بالتمدد الحراري عندما وضع في ماء ساخن ، وأرتفع إلى البالونة وجعلها تنتفخ .

س7:

المعادلة	المواد المتفاعلة	المواد الناتجة	الأسم الشائع
$Na + Cl \longrightarrow NaCl$	Na + Cl	NaCl	ملح الطعام

almanahj.com/bh موقع المناهج البحرينية 2025 2026

$H_2 + O \longrightarrow H_2O$	$H_2 + O$	H_2O	الماء
$Fe + O_2 \longrightarrow FeO_2$	$Fe + O_2$	FeO_2	صدأ الحديد

س8: صنف الصفات التالية بين التكاثر الجنسي والتكاثر اللاجنسي بكتابة الجملة في المكان المناسب فيما يلي :

التكاثر الجنسي	التكاثر اللاجنسي
1-يحدث عند الإنسان	1-يحدث في البكتيريا
2-يحتاج إلى أبوين	2-يحتاج إلى أب واحد
3-الأبناء لا يشبهون الآباء	3-الأبناء يشبهون الآباء تماما

س9: صنف المواد التالية بين الفلزات واللافلزات بوضع علامة صح في الفراغ المناسب :

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
الحديد	√	
الكلور		√
الفلور		√
النحاس	√	
الأكسجين		√
الكربون		√

almanahj.com/bh 2026 2025 موقع المناهج البحرينية