

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## نموذج الامتحان النهائي الدور الأول مع نموذج الإجابة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 18:22:26 2023-12-12

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



## روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">نموذج امتحان نهائي الدور الأول</a>	1
<a href="#">تدريبات إثرائية على الوحدة الثانية والثالثة</a>	2
<a href="#">اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة</a>	3
<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	4
<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	5



المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الوسطى  
دائرة القياس والتقويم التربوي  
قطاع ولاية الدقم  
امتحان الصف التاسع

الدور الأول- الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي 1443/1444هـ - 2021/2022م

- عدد صفحات أسئلة الامتحان: (8) صفحات.
- الإجابة في الورقة نفسها.

- المادة: الكيمياء
- زمن الإجابة: ساعة

		اسم الطالب
الصف		المدرسة

التوقيع بالاسم		الدرجة		السؤال
المصحح الثاني	المصحح الأول	بالحروف	بالأرقام	
				1
				2
				3
				4
				5
				6
				7
				8
				9
				10
مراجعة الجمع	جمعه			المجموع
				المجموع الكلي

(1)

المادة: الكيمياء

الصف : التاسع

الدور الأول- الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي 1443/1444هـ - 2021/2022م

أجب عن جميع الأسئلة الآتية

السؤال الأول:

1- يتكون المحلول من :

(ظلل الإجابة الصحيحة)

مذاب ومذاب

مذيب ومذاب

مذاب فقط

مذيب فقط

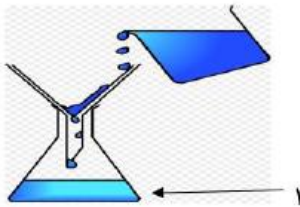
2 - حددي طريقة الفصل المناسبة للمخاليط التالية:

المخلوط	طريقة الفصل
برادة الحديد والرمل	
قهوة وماء	
مكونات الخبز	
ايثانول وماء	

السؤال الثاني:

1- الشكل المقابل يوضح عملية فصل مخلوط من مادة صلبة غير ذائبة في الماء.

أ- تنبأ ما السائل المتكون المشار اليه بالرقم (1)؟



.....

ب- هل يمكن فصل مخلوط سكر ورمل بهذه الطريقة؟

لا

نعم

فسر اجابتك.....

(2)

المادة: الكيمياء

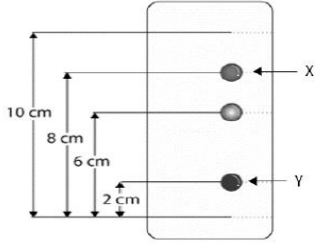
الصف : التاسع

الدور الأول- الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي 1443/1444هـ - 2021/2022م

(ظلل الإجابة الصحيحة)

تابع السؤال الثاني:

2) الشكل المقابل يوضح عملية فصل مكونات مخلوط مادتين، احسب معامل  $R_f$  للمادة X



0.8

1.25

0.6

1.66

3- تنبأ ما سيحدث لدرجة غليان وانصهار ماء الشرب الذي يحتوي على شوائب.

.....  
.....

السؤال الثالث:

(ظلل الإجابة الصحيحة)

1- عدد النيوترونات في المركب الافتراضي  $^{23}_{11}X$  هو:

14

12

10

8

2- ما المقصود بكل من.

(1) العدد الذري

.....

(2) العدد الكتلي

.....

3 - ما الفرق بين ذرة كربون - 12 وذرة كربون - 13 من حيث التركيب الذري.

.....

.....

(3)

المادة: الكيمياء

الصف : التاسع

الدور الأول- الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي 1443/1444هـ - 2021/2022م

السؤال الرابع:

(1) فسّر وجود ذرة النيون منفردة لا ترتبط مع ذرات أخرى.

.....  
.....

(2) التوزيع الإلكتروني الصحيح للعدد الأقصى لمستويات الطاقة: (ظلل الإجابة الصحيحة)

2,6,6 ○

2,8,7 ○

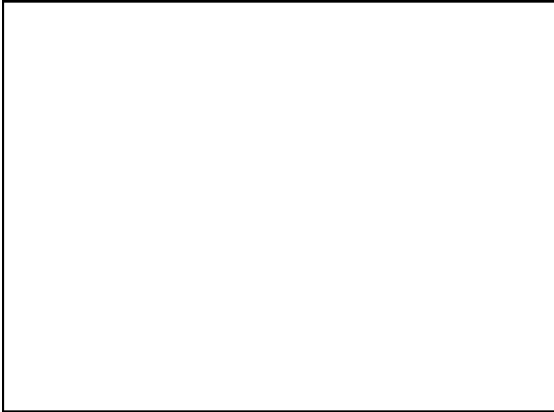
2,4,6 ○

2,8,8 ○

(3) ارسم التركيب الإلكتروني لذرة السليكون. اذا علمتي ان العدد الذري للسليكون 14.

اكتب عدد الإلكترونات في المدار الأخير؟

.....



(4) استنتج أنواع الجسيمات الثلاثة التي تتكون منها الذرة وبين موقع كل جسيم في الذرة.

.....  
.....  
.....



(5)

الصف : التاسع

المادة: الكيمياء

الدور الأول- الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي 1443/1444هـ - 2021/2022م

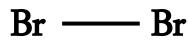
تابع السؤال السادس:

3) اشرح العلاقة بين عدد الكترونات مستوى الطاقة الخارجية وموقع العنصر في الجدول الدوري.

.....  
.....

السؤال السابع:

1) يوضح الشكل المقابل ذرتي بروم ، ما نوع الرابطة الموجودة فيه. (ظلل الإجابة الصحيحة)

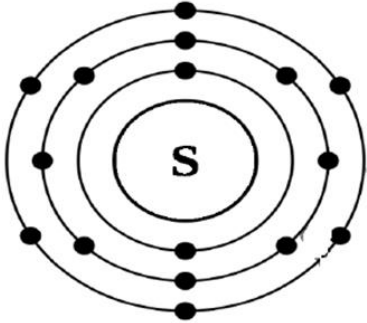


- رابطة ايونية  
 رابطة تساهمية  
 رابطة فلزية  
 رابطة هيدروجينية

2) الشكل المقابل يوضح التركيب الالكتروني لذرة الكبريت ، ادرس الشكل ثم اجيب:

أ- ما نوع ذرة الكبريت.

.....



ب- هل ذرة الكبريت مستقرة ام غير مستقرة.

.....

فسر اجابتك

.....

.....

ج- تنبأ اذا ارتبطت ذرة الكبريت مع ذرة الصوديوم ما نوع الرابطة في هذه الحالة.

.....

(6)

المادة: الكيمياء

الصف : التاسع

الدور الأول- الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي 1443/1444هـ - 2021/2022م

السؤال الثامن:

1) قام احمد بعمل تجربة في المختبر حيث قام بمفاعلة الصوديوم مع حمض هيدروكلوريك ولاحظ الناتج ملح كلوريد الصوديوم . تنبأ ما هي الصيغة الصحيحة لهذا الملح.

$LiCl$

$NaBr_2$

$NaCl$

$NaF$

2) قام احد الطلاب بعمل مقارنة بين مفهوم التكافؤ بين الرابطين الايونية والتساهمية اكمل الجدول بكتابة نوع الرابطة.

المفهوم	هو عدد الروابط الأحادية التي يمكن لذرات عنصر ما ان تكونها.	هو عدد الالكترونات التي تفقدها ذرة الفلز او عدد الالكترونات التي تكتسبها ذرة اللافلز.
نوع الرابطة		

3) ارسم التمثيل النقطي للعناصر التالية:

ب-  $KCl$

أ-  $PH_3$

السؤال التاسع:

1) جميع ما يلي من العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل ما عدا  
 مساحة السطح  درجة الحرارة  العوامل الحفازة  نوع المادة المتفاعلة

2) ما المقصود بالمادة الحفازة؟

.....  
.....



(7)

الصف : التاسع

المادة: الكيمياء

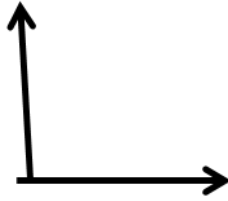
الدور الأول- الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي 1443/1444هـ - 2022/2021م

تابع السؤال التاسع:

(3) اشرح نظرية التصادم.

.....  
.....

(4) ارسم العلاقة بين درجة الحرارة وسرعة التفاعل.



السؤال العاشر:

(1) الشكل المقابل يوضح تجربتين لتفاعل قطعة من النيكل ( Ni ) مع حمض H ليعطي محلول لونه أخضر ،

ادرسه ثم اجب:

أ- في أي التجريتين معدل ظهور اللون الأخضر أسرع؟

.....

فسر اجابتك.

.....

.....

ب- إذا تم إعادة التجربة الثانية بتسخين الحمام المائي إلى درجة حرارة 45 C° فماذا تتوقع أن يحدث لمعدل سرعة التفاعل ؟

.....

ج- استنتج العلاقة بين تركيز المادة وسرعة التفاعل.

.....

(8)

المادة: الكيمياء

الصف : التاسع

الدور الأول- الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي 1443/1444هـ - 2021/2022م

تابع السؤال العاشر:

2) الجدول التالي يوضح أربعة تجارب لتفاعل كتل متساوية من  $\text{CaCO}_3$  مع حمض  $\text{HCl}$  ، ادرسه ثم اجب:

- التجربة التي يكون التفاعل فيها أسرع هي:

درجة الحرارة	تركيز الحمض	حالة الخام	التجربة
50 °C	0.5 M	قطع	(1)
60 °C	0.6 M	مسحوق	(2)
50 °C	0.5 M	مسحوق	(3)
70 °C	0.6 M	مسحوق	(4)

(4) ○

(3) ○

(2) ○

(1) ○

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح.



المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الوسطى / ولاية الدقم  
 أنموذج إجابة امتحان الصف التاسع  
 الدور الاول للعام الدراسي 2021/2020م

المادة: الكيمياء  
 تنبيهه: أنموذج الإجابة في ( 4 ) صفحات.  
 الدرجة الكلية: ( 40 ) درجة.

إجابة السؤال الأول						
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة		البديل الصحيح
معرفة	1-9	23	1	مذيب ومذاب		ج
معرفة	2-10	26	2	المخلوط	طريقة الفصل	-
				برادة الحديد والرمل	مغناطيس	
				قهوة وماء	الترشيح	
				مكونات الحبر	الكروماتوجرافيا	
				ايثانول وماء	التقطير التجزيئي	
إجابة السؤال الثاني						
استدلال	1-10	27	1	المرشح		-
تطبيق	1-10	26	1	لا- لان الترشيح تفصل مادة معلقة في سائل.		-
تطبيق	3-9	31	1	0.8		أ
استدلال	5-9	19	1	ترتفع درجة غليان الماء. تنخفض درجة انصهار الماء.		-
إجابة السؤال الثالث						
استدلال	4-2	45	1	12		ج
معرفة	4-2		2	العدد الذري: عدد البروتونات الموجودة في الذرة—العدد الكتلي: العدد الكلي للبروتونات والنيوترونات الموجودة في الذرة.		-
تطبيق	8-2		1	تختلف في عدد النيوترونات.		-

(2)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف التاسع  
الدور الاول للعام الدراسي 2021/2020م  
المادة : الكيمياء

إجابة السؤال الرابع						
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية
تطبيق	2-2	48	1	لانه يحتوي على ثمان الكترونات في المدار الأخير فلا يمكن ان يرتبط مع عناصر أخرى.	-	1
معرفة	2-2	48	1	2,8,8	ج	2
تطبيق	3-4	49	1		-	3
معرفة	4-3	49	1	4	أ	3
استدلال	1-2	44	1	الالكترون: على المدارات. البروتون: في النواة. النيوترون: في النواة.	-	4
إجابة السؤال الخامس						
معرفة	2-4	85	2	صح - خطأ - صح	-	1
تطبيق	6-2	59	1	المجموعة الثانية	-	2

(3)  
تابع نموذج إجابة امتحان الصف التاسع  
الدور الاول للعام الدراسي 2021/2020م  
المادة : الكيمياء

إجابة السؤال السادس							الدرجة الكلية: ( ) درجة	
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي		
1	-	الفلزات	2	56	1-3	تطبيق		
		صلبة باستثناء الزئبق يكون سائلا						
		موصلة جيدة للكهرباء						
2	-	عنصر فلزي	1	54	2-4	استدلال		
3	-	عدد الكترونات المدار الأخير يساوي رقم المجموعة.	1	57	6-2	معرفة		
إجابة السؤال السابع								
1	ب	رابطة تساهمية	1	67	1-6	تطبيق		
2	أ	لا فلزية	1	64	3-4	معرفة		
	ب	غير مستقرة. لان مدارها الأخير يحتوي على ست الكترونات فقط.						
	ج	رابطة ايونية						
إجابة السؤال الثامن								
1	ج	NaCl	1	71	2-3	استدلال		

(4)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف التاسع  
الدور الاول للعام الدراسي 2021/2020م  
المادة : الكيمياء

تابع السؤال الثامن						
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية
معرفة	2-6	69	2	- رابطة تساهمية - رابطة أيونية	-	2
تطبيق	3-6	68	2		-	3
إجابة السؤال التاسع						
معرفة	3-11	85	1	نوع المادة المتفاعلة	د	1
معرفة	3-11	92	1	العامل الحفاز: مادة تزيد معدل سرعة التفاعل الكيميائي دون ان تتغير كيميائيا في نهاية التفاعل ولا تستهلك خلال هذا التفاعل.	-	2
معرفة	5-11	92	1	اصطدام جسيمات المواد المتفاعلة ببعضها البعض بالتالي تتيح حدوث تفاعل وتزيد في معدل سرعة التفاعل.	-	3
تطبيق	6-11	90	1	علاقة طردية 	-	4
إجابة السؤال العاشر						
استدلال	4-11	88	1	التجربة الاولى	أ	1
تطبيق	4-11	88	1	لان تركيز المواد المتفاعلة اكبر		
تطبيق	4-11	89	1	تزداد سرعة التفاعل	ب	
استدلال	3-11	86	1	علاقة طردية	ج	
تطبيق	4-11	85	1	مسحوق 0.6 M 70 °C	د	2

نهاية نموذج الإجابة