

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## الاختبار النهائي التجريبي في محافظة ظفار

موقع المناهج ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الملف

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 13:49:59 2023-05-17

## 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 الثاني

<a href="#">نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة</a>	1
<a href="#">نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية</a>	2
<a href="#">الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة</a>	3
<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	4
<a href="#">موجز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة</a>	5



مدرسة: عيون للتعليم الأساسي  
للسف : التسع  
الدور الأول

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة ظفار  
امتحان تجريبي لمادة : الكيمياء  
للعام الدراسي ١٤٤١/١٤٤٢ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

● زمن الامتحان : ( ساعة ونصف ) ● عدد صفحات أسئلة الامتحان: ( ١١ ) صفحات. ● الإجابة في الدفتر نفسه .

اسم الطالب				السؤال
المدرسة			الصف	
الدرجة		التوقيع بالاسم		
بالأرقام	بالحروف	المصحح الأول	المصحح الثاني	
				١
				٢
				٣
				٤
				٥
				٦
				٧
				٨
				٩
				١٠
				١١
				١٢
				١٣
				١٤
		جمعه	مراجعة الجمع	المجموع
				المجموع الكلي

## أجب عن جميع الأسئلة الآتية

## السؤال الأول:

١- أي من العبارات التالية صحيحة للحالة الغازية للمادة (اختر) (١)

أ- كثافتها منخفضة و تتدفق بسهولة

ب- كثافتها عالية و تتدفق بسهولة

ج- ليس لها حجم ثابت ولا تتدفق

د- لها حجم ثابت ولا تتدفق

## السؤال الثاني:

قامت عاليه بدراسة عمليتي البخر و الغليان ثم محاولة التمييز بينهما ثم قامت بتدوين النتائج في

الجدول التالي لكنها لم تكمل البيانات فيه

عملية (٢) .....	عملية (١) .....	
(٤)	(٣)	مكان الحدوث
تحدث عند جميع درجات الحرارة	تحدث عند درجة حرارة محددة	درجة الحرارة

أ- اكتب اسم العمليتين (١) و (٢)

عملية (١) ..... عملية (٢) ..... (١)

ب- أكمل الفراغات (٣) و (٤)

(٣) .....

(٤) ..... (١)

## السؤال الثالث:

(اختر) أضيف 600g من السكر الى كأس يحتوي 2L من الماء فيكون تركيز المحلول الناتج

- ١- 600g/L      ٢- 300g/L      ٣- 300g/2L      ٤- 600g/5L      (١)

## السؤال الرابع:

١- بعد نهاية مباراة كرة القدم يقوم اللاعبون بإجراء فحوصات للكشف عن وجود منشطات أو عقاقير محظورة في أجسام اللاعبين حيث يتم وضع عينات من بول اللاعبين وعينات من المواد المحظورة على ورقة كروماتوجرافيا .

ويوضح الجدول المقابل أرقام المواد المحظورة و عينات اللاعبين.

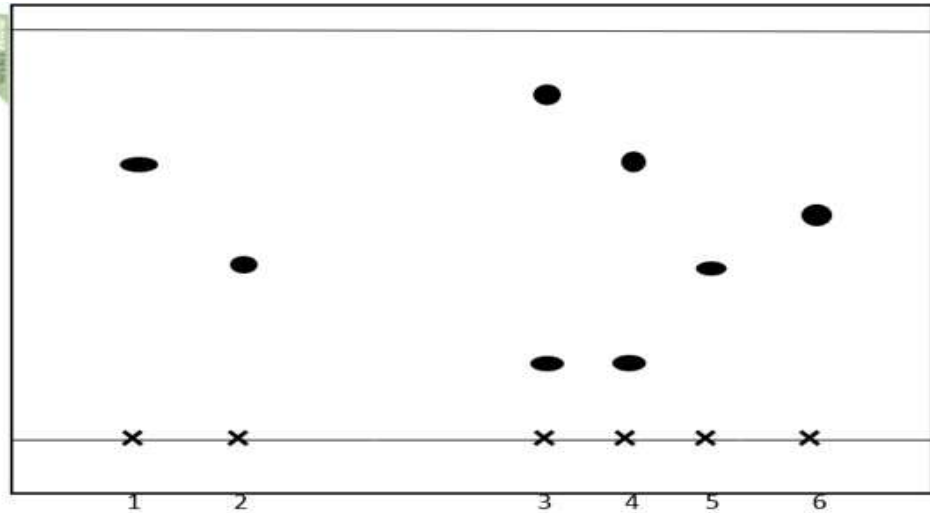
البقعة	الوصف
1	مادة بريجابالين
2	مادة باكوفين
3	عينة بول اللاعب A
4	عينة بول اللاعب B
5	عينة بول اللاعب C
6	عينة بول اللاعب D

وعند قراءة ورقة الكروماتوجرافيا باستخدام الأشعة فوق البنفسجية كانت النتائج كما بالشكل التالي إدرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة التالية

جبهة المذيب



خط البداية



- أ- أيهما أكثر ذائبية في المذيب ( مادة بريجابالين ) أم ( مادة باكوفين ) (اختر)  
فسر اختيارك ..... (١)

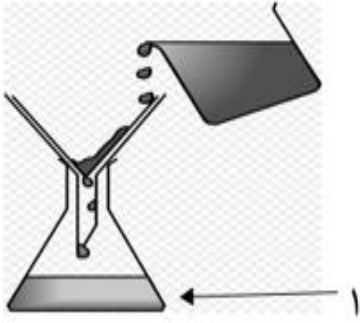
ب- تنبأ بمن من اللاعبين الذين قررت لجنة الفحوصات معاقبتهم ..... (١)

فسر ذلك ..... (١)

ج- احسب معامل  $R_f$  لمادة البريجابالين

(١) .....

٢- الشكل المقابل يمثل تجربة فصل مخلوط مادتين صلبتين



احدهما غير ذائبة في الماء .

أ- ما إسم هذه الطريقة؟

(١) .....

ب- ما إسم السائل رقم (١)

(١) .....

ج- هل يمكن فصل مخلوط من ملح الطعام و السكر بهذه الطريقة

(نعم) أم (لا)

فسر إجابتك

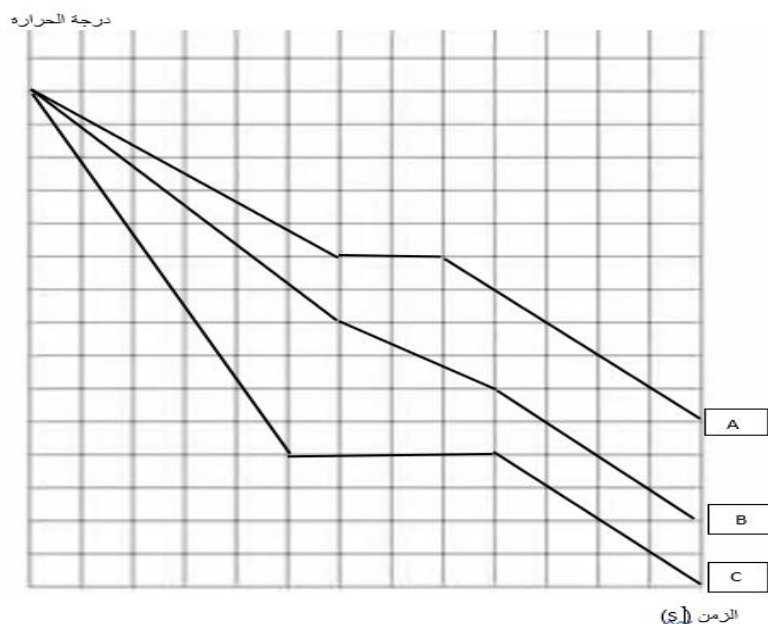
(١) .....

د- تعتمد فاعلية طريقة الفصل لمخلوط ما على

١-.....

٢-..... (١)

## السؤال الخامس:



أ- الشكل المقابل يمثل منحنى

تبريد عدة مواد A و B و C

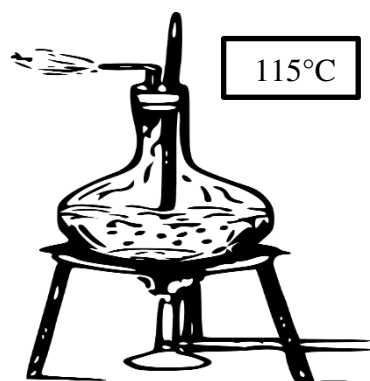
إدرسه جيداً ثم أجب عن

السؤال التالي

أي من المواد التالية يعتبر مادة نقية (اختر)

- ١- B فقط      ٢- A و B      ٣- B و C      ٤- A و C      (١)

## السؤال السادس:



أ- الشكل المقابل يمثل تجربة لتحديد درجة غليان سائل ما

و توصلنا إلى أن السائل يغلي عند  $115^{\circ}\text{C}$ .

تنبأ بما سيحدث لدرجة غليان هذا السائل إذا أجريت التجربة فوق قمة جبل سمحان.

(١) .....

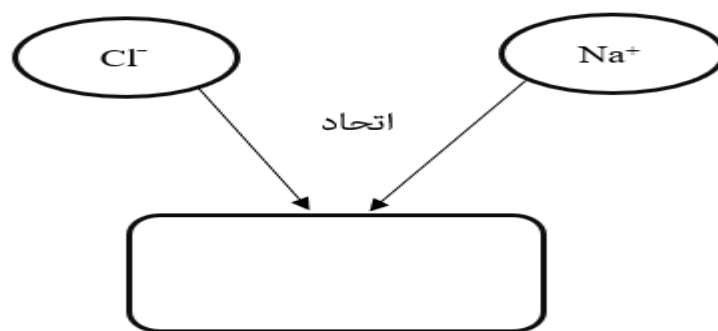
## السؤال السابع:

الصيغة الكيميائية الصحيحة لنترات البوتاسيوم هي (اختر)

- ١-  $\text{KNO}_3$       ٢-  $\text{K}_2\text{NO}_3$       ٣-  $\text{K}(\text{NO}_3)_2$       ٤-  $\text{K}_3\text{NO}_3$       (١)

## السؤال الثامن:

أ- الشكل التالي يحتوي على أيونات أكمل الشكل بكتابة صيغة المركب الناتج من اتحادهما (١)



لديك

ب-

ذرتان  $\text{F}_9$  و  $\text{K}_{19}$  و يريد طارق تكوين رابطة كيميائية بينهما

١- أكتب نوع كل من الذرات (فلز أم لا فلز)

$\text{F}_9$  .....

(١)

$\text{K}_{19}$  .....

٢- ما نوع الرابطة المقترح تكوينها بين الذرتين

(١)

.....

فسر ذلك

(١)

.....

٣- ترغب ذرة  $H_1$  في الارتباط مع ذرة نيون  $Ne_{10}$  ماذا تتوقع أن يكون رد ذرة النيون على ذرة الهيدروجين

(١) .....

ج- الجدول التالي يوضح الفارق بين خصائص المركب الأيوني و المركب التساهمي

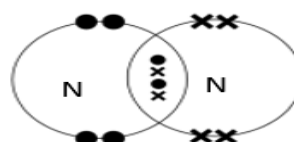
أكمل الجدول بما يناسبه (٢)

المركب التساهمي	المركب الأيوني	
		الذوبان
		التوصيل الكهربائي

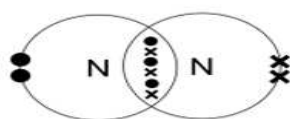
### السؤال التاسع:

أ- مخطط التمثيل النقطي الصحيح لجزيء النيتروجين  $N_2$  (حيث  $N=7$ ) من المخططات التالية هو (اختر) (١)

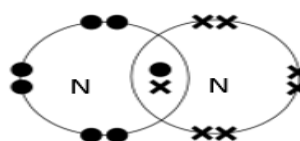
-١



-٢



-٣



-٤





## السؤال العاشر:

كل الصيغ التالية تعبر عن أحماض ما عدا

أ-  $\text{HCOOH}$ 

(اختر)

(١)

ب-  $\text{NH}_4\text{OH}$ د-  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ج-  $\text{HNO}_3$ 

## السؤال الحادي عشر:

أ- الشكل التالي يمثل مقياس PH لبعض المواد الموجودة في حياتنا اليومية إدرسه جيداً  
ثم أجب عن الأسئلة التي تليه



١- اكتب اسم المادة الأكثر حامضية

(١) .....

٢- اكتب اسم المادة الأقل قاعدية

(١) .....

٣- اكتب اسم المادة التي لا تؤثر في ورق تباع الشمس

(١) .....



ب- الشكل الذي أمامك يمثل أقراص لعلاج الحموضة موجودة في غالبية المنازل

١- ما اسم المادة الفعالة لهذه الأقراص؟

(١) .....

٢- إذا علمت أن هذه المادة لا تذوب في الماء فما هو نوعها ( حمضي - قاعدي - قلوي - متعادل )

(١) .....

٣ - اذكر استخداماً واحداً لمادة هيدروكسيد الألمونيوم

(١) .....

المادة	اللون
عصير برتقال	أحمر
قهوة	وردي
حليب	بنفسجي
صودا الخبز	أزرق
أقراص علاج الحموضة	أخضر

ج- في تجربة لاستخدام ماء البنجر (الشمندر) ككاشف

لتحديد حامضية أو قاعدية بعض المواد في المنزل

و كانت النتائج كما في الجدول التالي إدرسه ثم أجب

١- حدد اللون الذي يعطيه هذا الكاشف مع الحمض القوي

(١) .....

٢- تنبأ بما هو لون الكاشف في الماء النقي

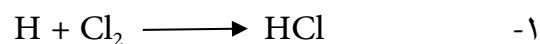
(١) .....

## السؤال الثاني عشر:

(١)

اختر الإجابة الصحيحة

المعادلة الصحيحة لتفاعل الكلور مع الهيدروجين لإنتاج كلوريد الهيدروجين هي



## السؤال الثالث عشر:

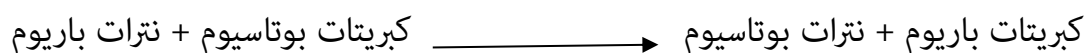
أ- الترسيب هو .....

(١) (أكمل) .....

$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2(\text{aq})$	$\text{K}_2\text{SO}_4(\text{aq})$
$\text{BaSO}_4(\text{s})$	$\text{KNO}_3(\text{aq})$

ب- إدرس الجدول الذي أمامك ثم استخدم المعلومات الموجودة به للإجابة عن الأسئلة التالية

١- حول المعادلة اللفظية التالية الى معادلة رمزية موزونة



(١) .....

٢- تنبأ بالأيونات المتفرجة في التفاعل السابق

(١) .....

ج- عرف الملح.

(١) .....

د- يريد حسن تحضير ملح كلوريد الصوديوم فاقترح عليه زميله مصطفى طريقتين كما بالشكل التالي



حمض HCl  
فلز صوديوم صلب  
تفاعل (٢)



حمض HCl  
هيدروكسيد صوديوم  
(تفاعل ١)

١- توقع أي التفاعلين أقل خطورة مع ذكر السبب؟

(١)

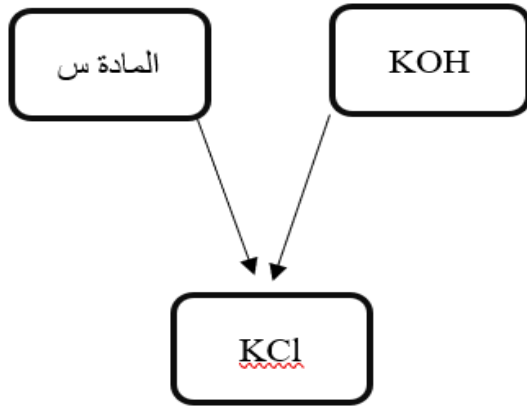
.....  
.....

٢- اكتب المعادلة الرمزية الموزونة للتفاعل رقم (٢)

(١)

.....

## السؤال الرابع عشر:



أ- الشكل المقابل يوضح تفاعل KOH مع المادة (س) لإنتاج ملح KCl إدرس الشكل وتنبأ بالمادة (س)

- ١- ملح أو قاعدة
- ٢- حمض أو قاعدة
- ٣- كربونات أو ملح
- ٤- حمض أو ملح أمونيوم

(١)

انتهت الأسئلة

اشراف / محمد بسيوني  
مشرف كيمياء

اعداد / حازم أحمد حبيب  
معلم كيمياء

## مسودة





نموذج إجابة امتحان الصف : التاسع  
للعام الدراسي ١٤٤١ / ١٤٤٢ هـ ٢٠٢٠ / ٢٠٢١ م  
الدور : الأول

المادة: كيمياء  
الدرجة الكلية: ( ٤٠ ) درجة.  
تنبيهه: نموذج الإجابة في ( ٤ ) صفحات.

السؤال	المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	مستوى التعليم
الأول	-	-	أ- كثافتها منخفضة و تتدفق بسهولة	١	١٦	١-١	معرفي
الثاني	أ	١- ٢-	١- غليان ٢- بخر ( يحصل الطالب على الدرجة فقط اذا كانت الاجابتين صحيحتين )	١	١٧	٣-١	معرفي
	ب	٣- ٤-	٣- تحدث داخل السائل و على سطحه ٤- تحدث على سطح السائل فقط ( يحصل الطالب على الدرجة فقط اذا كانت الاجابتين صحيحتين )	١	١٧	٣-١	معرفي
الثالث	-	-	٢- 300g/L	١	٢٣	٩-١	تطبيق
الرابع	١	أ	مادة بريجابالين لأنها ارتفعت أكثر الى أعلى (لا يحصل الطالب على الدرجة الا إذا كانت الاجابتين صحيحتين)	١	٣٢	٩-٣	تطبيق
	ب	ب	اللاعبين B و C لأن اللاعب B عينته تحتوي مادة البريجابالين ولأن اللاعب C عينته تحتوي مادة باكوفين (كتابة رموز اللاعبين درجة والتفسير درجة)	١ ١	٣٣	٩-٣	استدلال تطبيق
	ج	ج	المسافة التي قطعها المادة $R_f = \frac{\text{المسافة التي قطعها المادة}}{\text{المسافة التي قطعها جبهة المذيب}}$ $R_f = \frac{8}{12} = 0.667$	١	٣٣	٩-٣	تطبيق



(٢)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف : التاسع  
للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ ٢٠٢١/٢٠٢٠ م

المادة : كيمياء

الدور: الأول

السؤال	المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	مستوى التعليم
الرجوع	٢	أ	الترشيح	١	٢٧	١٠-١	معرفي
		ب	الرشاحة	١	٢٨	١٠-١	معرفي
		ج	لا لأن السكر والملح كلاهما ذائب في الماء (لا يحصل الطالب على الدرجة الا بكتابة التفسير الصحيح)	١	٢٧	١٠-١	تطبيق
		د	١- نوع المخلوط ٢- المادة المراد استخلاصها من المخلوط (يحصل الطالب على الدرجة كاملة لو ذكر عامل صحيح أو العاملين صحيحين)	١	٢٧	١٠-١	معرفي
الخامس	أ	-	٤- A و C	١	٢١	٣-١	استدلال
السادس	أ	-	تنخفض درجة الغليان عن $115^{\circ}\text{C}$ أو لو ذكر الطالب أي درجة حرارة أقل من $115^{\circ}\text{C}$ بقليل تعتبر صحيحة ويحصل الكالب على الدرجة كاملة	١	١٨	٩-٤	استدلال
السابع	أ	-	١- $\text{KNO}_3$	١	٧١	٣-٢	تطبيق
الثاني	ب-	-	NaCl	١	٦٤	٥-٢	معرفي
		١	$\text{F}_9$ لا فلز $\text{K}_{19}$ فلز ( يحصل الطالب على الدرجة في حالة اجابتين صحيحين فقط)	١	٦٤	٥-٢	تطبيق
		٢	رابطة أيونية لأن الرابطة الأيونية تنشأ بين ذرتين أحدهما فلز و الأخرى لا فلز ( درجة على نوع الرابطة و درجة على التفسير) (يحصل الطالب على درجة كل سؤال منفصل)	١	٦٤	٥-٢	تطبيق تطبيق

(٣)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف : التاسع  
للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

المادة : كيمياء

الدور : الأول

السؤال	المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	مستوى التعليم									
الثامن	ب	٣	ذرة النيون لن ترتبط مع ذرة الهيدروجين لأن جميع مستوياتها مكتملة بالالكترونات أو لأن النيون غاز خامل لا يرتبط مع ذرات أخرى أو أن ذرة النيون سوف ترفض الارتباط مع ذرة الهيدروجين (لا يشترط للحصول على الدرجة ذكر السبب)	١	٦٤	٥-٢	استدلال									
	ج		<table><tr><td></td><td>المركب الأيوني</td><td>المركب التساهمي</td></tr><tr><td>الذوبان</td><td>تذوب في الماء لكنها لا تذوب في المذيبات العضوية</td><td>تذوب في المذيبات العضوية وقليلة الذوبان في الماء</td></tr><tr><td>التوصيل الكهربائي</td><td>محاليلها و مصاهيرها توصل التيار الكهربائي</td><td>محاليلها و مصاهيرها لا توصل التيار الكهربائي</td></tr></table> <p>( اذا أكمل الطالب فراغ واحد لا يعطى درجات اذا أكمل الطالب فراغين أو ثلاثة يحصل على درجة واحدة لا يحصل الطالب على درجتين كاملتين الا اذا أكمل أربع فراغات صحيحة)</p>		المركب الأيوني	المركب التساهمي	الذوبان	تذوب في الماء لكنها لا تذوب في المذيبات العضوية	تذوب في المذيبات العضوية وقليلة الذوبان في الماء	التوصيل الكهربائي	محاليلها و مصاهيرها توصل التيار الكهربائي	محاليلها و مصاهيرها لا توصل التيار الكهربائي	٢	٧٥	٦-٤	معرفي
		المركب الأيوني	المركب التساهمي													
الذوبان	تذوب في الماء لكنها لا تذوب في المذيبات العضوية	تذوب في المذيبات العضوية وقليلة الذوبان في الماء														
التوصيل الكهربائي	محاليلها و مصاهيرها توصل التيار الكهربائي	محاليلها و مصاهيرها لا توصل التيار الكهربائي														
التاسع	أ	-		١	٦٨	٦-٣	معرفي									
العاشر	أ	-	ب- NH4OH	١	١٨	٢-١٣	معرفي									
الحادي عشر	أ	١	عصارة المعدة	١	20	١-١٣	تطبيق									
		٢	البيض	١	٢٠	١-١٣	تطبيق									
		٣	الماء النقي	١	٢٠	١-١٣	تطبيق									

(٤)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف : التاسع  
للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢١/٢٠٢٠ م

المادة : كيمياء

الدور : الأول

السؤال	المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	مستوى التعليم
السادس عشر	ب	١	هيدروكسيد ماغنسيوم	١	١٧	٣-١٣	معرفي
		٢	قاعدة	١	١٨	٣-١٣	معرفي
		٣	سوائل التنظيف المنزلية أو مزيل للشحوم أو صناعة الأسمدة (يكتفى بذكر استخدام واحد فقط)	١	١٨	٣-١٣	معرفي
	ج	١	أحمر	١	١٩	١-١٣	تطبيق
		٢	بنفسجي أو أزرق أو أزرق مائل للبنفسجي	١	١٩	١-١٣	استدلال
الثاني عشر	أ	-	$H_2 + Cl_2 \longrightarrow 2HCl$	١	٣٦	٢-١٢	تطبيق
الثالث عشر	أ	-	تكون مادة صلبة عند خلط محلولين معاً أو عند ضخ غاز داخل محلول	١	٣٨	٣-١٢	معرفي
	ب	١	$Ba(NO_3)_{2(aq)} + K_2SO_{4(aq)} \longrightarrow 2KNO_{3(aq)} + BaSO_{4(s)}$ يحصل الطالب على الدرجة كاملة فقط بكتابة معادلة صحيحة وموزونة موضح عليها الحالة الفيزيائية لجميع المواد	١	٣٨	٣-١٢	تطبيق
		٢	$NO_3^-$ و $K^+$	١	٣٨	٣-١٢	استدلال
	ج	١	مركب يتكون عندما يحل فلز محل الهيدروجين في الحمض	١	٤١	٢-١٣	معرفي
	د	١	التفاعل رقم (١) لأن الصوديوم من الفلزات القلوية التي تتفاعل بشدة مع الأحماض و ينتج عن التفاعل طاقة كبيرة	١	٤٣	٢-١٣	استدلال
		٢	$2Na + 2HCl \longrightarrow 2NaCl + H_2$ لا بد من كتابة معادلة رمزية صحيحة وموزونة	١	٤٣	٢-١٣	تطبيق
الرابع عشر	أ	١	حمض أو ملح أمونيوم	١	٤٥	٢-١٦	استدلال

أشرف / محمد بسيوني  
مشرف مادة كيمياء

اعداد / حازم أحمد حبيب  
معلم مادة كيمياء

نهاية نموذج الإجابة