شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

امتحان نهائي الدور الأول

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة
2	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية
3	الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة
4	اختبار قصير ثاني
5	موجز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

مدرسة ..... للتعليم الأساسي

امتحان مادة الكيمياء

للصف التاسع

للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤٣ هـ ـ ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

اسم الطالب: . . . . . **الصف (/)**

الدور الاول – الفصل الدراسي الثاني

السؤال	الدرجة		التوقيع بالاسم	
	بالأرقام	بالحروف	المصحح الأول	المصحح الثاني
١				
٢				
٣				
٤				
٥				
٦				
٧				
٨				
٩				
١٠				
المجموع			جمعه	المراجع
المجموع	٤٠			

- زمن الاختبار: ساعة ونصف.
- الإجابة في الدفتر نفسه.
- الدرجة الكلية للامتحان : ٤٠ درجة
- عدد صفحات أسئلة الامتحان (٧)
- عدد الأسئلة (١٠) اسئلة. (٧)
- يسمح باستخدام: المسطرة، المنقلة، الآلة الحاسبة.

أقرأ التعليمات الآتية في البداية:

- أجب عن جميع الأسئلة.
- وضح كل خطوات حلك في دفتر الأسئلة
- درجة كل سؤال أو جزء من السؤال مكتوبة في اليسار .

تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
aManahj.com/om

السؤال الأول:

٥

- اختر الاجابة الصحيحة من بين البدائل التالية (ظلل الإجابة الصحيحة)

أي المحاليل قاعدية التأثير علي ورقة تباع الشمس : ١ درجة

◯ عصير الليمون ◯ المشروبات الغازية

◯ الخل ◯ المنظفات الصناعية

ب-ـ **لديك القاعدتان (NH_3 – NaOH) عند التركيز نفسه ، تنبأ أي القاعدتين : نسبة أيونات (OH^-) في محلوله أقل ؟** ١ درجة

.....

جـ ـ **يكون له قيمة PH في محلوله أكبر ؟** ١ درجة

.....

د- **إذا كانت قيم الرقم الهيدروجيني لعدد من المركبات هي (٢ ، ٧ ، ١٤) صنف هذه القيم إلى حمضية ، وقاعدية ، و متعادلة : - ؟** ٢ درجة

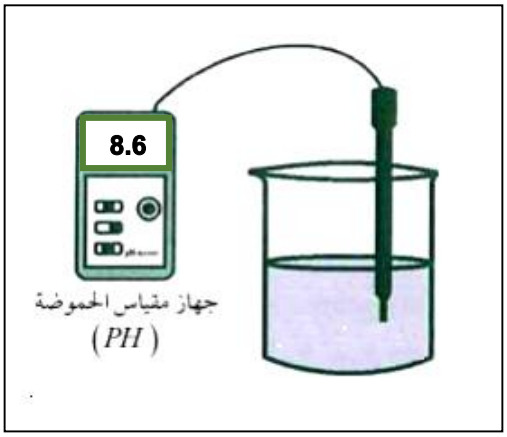
قاعدية	حمضية	متعادلة

السؤال الثاني :

٥

(أ) ظلل الإجابة الصحيحة للمفردة الآتية: [1]

- **المحلول الموضح في الشكل المقابل يكون :**



☐ حمضي

☐ قاعدي

☐ متعادل

☐ حمضي قوي

(ب) اكتب المصطلح العلمي :

- نظام يستخدم لقياس حموضة المادة (تركيز أيون H^+) حيث يتدرج من 0إلي 14

..... [2]

- استخدم الجدول المقابل للإجابة عن المفردتين ج ، د

المادة	قيمة PH
A	8
B	3
C	1
D	13

(ج) ما رموز المواد التي يكون الفرق بينها في تركيز أيون الهيدروجين (H^+) يكون 100 ضعف :

..... و..... [1]

(د) – ما توقعك لقيمة PH عند اضافة محلول المادة C إلي المادة D ؟

..... [1]

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

٤

السؤال الثالث

اثناء قيام سالم بعمل تجربة انسكب بعض من حمض الهيدروكلوريك المركز و يحتاج الي معالجة المحلول المنسكب. يوجد لديه المحاليل الاربعة الاتية

١-) المحلول A حمض قوي ٢-) المحلول Bمحلول متعادل

٣-) المحلول C مادية قلوية ضعيفة ٤-) المحلول D مادة قلوية قوية

١- اقترح اي محلول يجب علي سالم استخدامه لمعادلة حمض الهيدروكلوريك المركز (١ درجة)

.....

فسر اجابتك (١ درجة)

.....

.....

٢- اشرح سبب ملاءمة او عدم ملاءمة اي من المحاليل الثلاثة الاخري لمعادلة الحمض المنسكب

(٢ درجة)

.....

.....

.....

.....

٣

السؤال الرابع:

نترات الفضة + كلوريد الصوديوم ⟵ نترات الصوديوم + كلوريد الفضة

أ- حدد المادة المترسبة في التفاعل السابق ؟ (١ درجة)

.....

ب- اكمل المعادلة الرمزية متزنة للتفاعل ؟ (١ درجة)

$NaCl\ (aq) + AgNO_3\ (aq) \longleftarrow \ldots\ldots + \ldots\ldots$

ج- تنبأ بالأيونات المتفرجة للتفاعل السابق ؟ (١ درجة)

.....

السؤال الخامس

٤

١- أي المعادلات التالية تعتبر المعادلة الكيميائية المتزنة للتفاعل بين عنصر الحديد (Fe(II)) مع حمض الهيدروكلوريك (HCl) (١ درجة)

أ- $Fe + HCl \longrightarrow FeCl + H$

ب- $Fe + 2HCl \longrightarrow 2\ FeCl + H_2$

ج- $2\ Fe + 2HCl \longrightarrow FeCl_2 + 2H$

د- $Fe + 2HCl \longrightarrow FeCl_2 + H_2$

(ب) اكمل المعادلة (١ درجة)

حمض كبريتيك + هيدروكسيد بوتاسيوم ⟵ .....+..... .....

ج- اكمل المعادلة الاتية مع كتابة الحالة الفيزيائية للناتج علما بان ملح الباريوم مترسب (١ درجة)

$BaCl_{2(aq)} + MgSO_{4(aq)}$ ⟶ ..... + ...

د- اجرى يوسف تفاعل بين محلول نترات الباريوم ومحلول كبريتات الصوديوم اكتب المعادلة اللفظية التالية مستعينا بالجدول المرفق:-

$BaNO_3$ (aq)	$NaSO_4$ (aq)
$NaNO_3$ (aq)	$BaSO_4$(s)

.....

.....

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

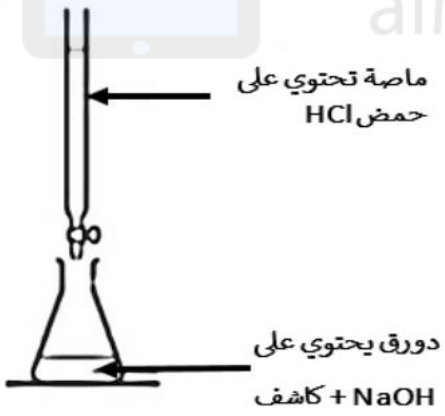
السؤال السادس: (٣ درجات)

٣

قام طالب بإستقصاء معايرة حمض مع مادة قلوية

لتحضير ملح ما ، مستخدما الأدوات والأجهزة

الموضحة بالشكل المجاور.



أجب عن الأسئلة الأتية:

أ- كيف تستدل على الوصول إلى مرحلة التعادل؟

..... [1]

ب- يفضل أخذ المتوسط عند إيجاد حجم الحمض اللازم للتعادل مع القاعدة.

برر ذلك:

.....

..... [1]

ج- اقترح سبباً واحداً جعل الطالب يستخدم المخبار المدرج بدلاً من الكأس عند

أخذ كمية من الحمض.

..... [1]

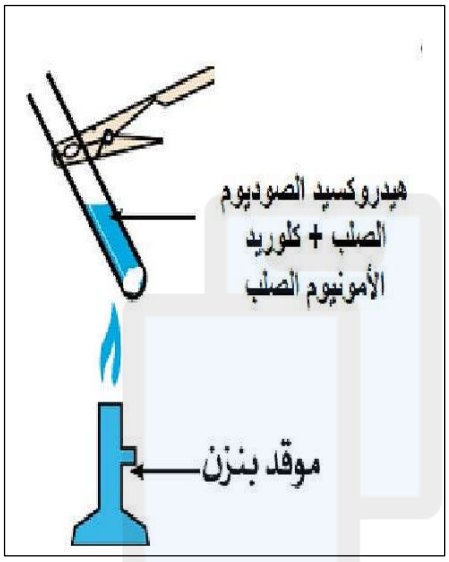
السؤال السابع

٤

١- يتكون الملح عندما يحل ..... محل الهيدروجين في الحمض. (درجة)

☐ فلز ☐ لافلز ☐ مركب ☐ جزيء

٢- الشكل المقابل يمثل تفاعل تكوين الامونيا وبخار الماء وملح كلوريد الصوديوم.



أ- عبر عن التفاعل السابق بمعادلة لفظية. (درجة)

.....

.....

ب- حدد الحالة الفيزيائية للأمونيا ..... (درجة)

ج-إذا تم استبدال هيدروكسيد الصوديوم بهيدروكسيد الماغنيسيوم لا تتكون الامونيا. اذكر السبب؟ (درجة)

.....

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

السؤال الثامن

٤

أ – قام طلاب الصف السابع بإضافة حبيبات من الخارصين في انبوبة اختبار تحتوي علي حمض الهيدروكلوريك كما في الشكل المقابل

أ) اكتب المعادلة اللفظية للتفاعل (٢درجة)

.....

ب) ما لذي يحدث عند تقريب عود ثقاب من فوهة الأنوبة؟ (درجة)

.....

.....

ج) في احدي التجارب كان الغاز الناتج يعكر ماء الجير ما هو اسم الغاز الناتج في هذه التجربة ؟ (درجة)

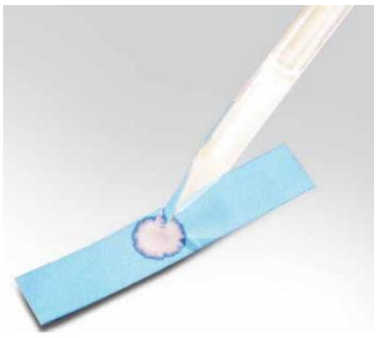
.....

السؤال التاسع :

٤

أ) ظلل الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة : [1]

من الشكل الذي امامك اسم المادة الموجودة في الكاشف والتي يتغير لونها من اللون الأزرق الي اللون الوردي عند إضافة الماء اليها :



- ☐ كبريتات النحاس المائية (II)
- ☐ كلوريد الكوبالت المائي (II)
- ☐ كلوريد الكوبالت اللامائي (II)
- ☐ كبريتات النحاس اللامائية (II)

ب) قامت سلمى بإمرار غاز على محلول ماء الجير الرائق (هيدروكسيد الكالسيوم) فحدث تعكر لماء الجير :

اكتب اسم هذا الغاز ..... اكمل . [1]

ج) الشكل الذي امامك يوضح تجربة ترسب هيدروكسيد الحديد (III) ذو اللون البني المحمر باستخدام هيدروكسيد البوتاسيوم مع احد املاح الحديد (III) قم بدراسة هذا الشكل :

- اكتب المعادلة اللفظية لهذا التفاعل باستخدام أحد املاح الحديد (III). [1]

.....

راسب من هيدروكسيد الحديد(III)

د) يتفكك فوق أكسيد الهيدروجين (H_2O_2) عند التسخين لتكوين الماء والغاز (C) . كيف يمكنك التمييز بين الغاز الناتج (C) والغاز الناتج من تفاعل فلز الخارصين مع حمض الهيدروكلوريك (HCl). [1]

.....

.....

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om

السؤال العاشر

٤

يجري طلاب الصف التاسع تجربة للكشف عن كاتيون وأنيون ملح ما لمحاولة معرفة ما هو هذا الملح

الاختيار	الملاحظة	الاستنتاج
(١) تم اجراء اختبار اللهب علي محلول الملح A	.....	يحتوي A علي أيونات Cu^{+2}
(٢) أ- اذيب الملح في الماء Aالصلب ليشكل محلول (ب) اضيف محلول الأمونيا الي محلول الملح A الي ان لوحظ حدوث تغير (ج) اضيف فائض من محلول الأمونيا الي المخلوط الناتج في ب	ذاب الملح الصلب مكونا محلول ازرق اللون وتكون راسب ازرق اللون ذاب الراسب وتكون محلول ازرق داكن اللون	تأكيد وجود أيونات Cu^{+2} في A
(٣) اذيب الملح A في الماء ليشكل محلول ثم أضيف حمض اليتريك المخفف الي المحلول ثم تبعته إضافة محلول نترات الفضة		A يحتوي علي أيونات Cl^-

١- اكمل النواقص في الجدول (٢ درجة)

٢- من خلال الملاحظات (١) اكتب اسم الملح ..... (١ درجة)

(٢) اكتب الصيغة الرمزية للملح ..... (١ درجة)

انتهت الأسئلة مع التمنيات بالتفوق

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om