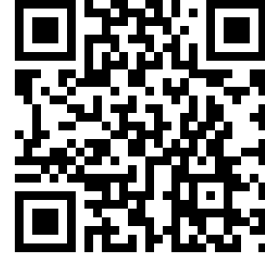


شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف التاسع](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#) ⇨ [الملف](#)

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

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

- وضح كل خطوات حلك في دفتر الأسئلة كلما تطلب ذلك.
- درجة كل سؤال أو جزء من السؤال مكتوبة في اليسار بين الحاصرتين ().
- اجب عن جميع الأسئلة في الفراغ المخصص لها.

١- الحمض المعدني من بين الاحماض التالية: (ظلل الإجابة الصحيحة)

موقع المناهج العُمانية

(١)

☐ السيتريك

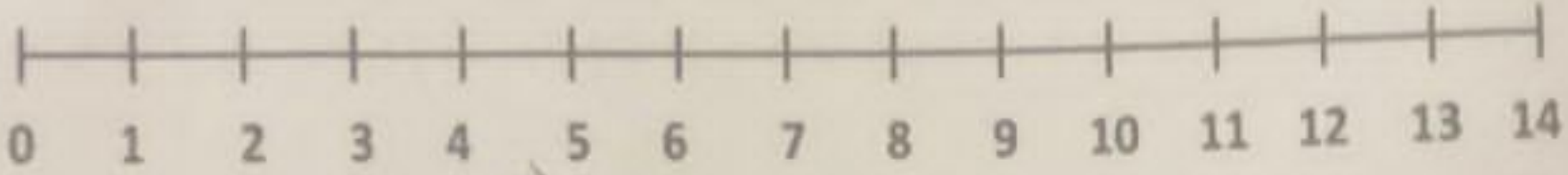
☐ الهيدروكلوريك

☐ اللاكتيك

☐ الايثانويك

٢- الشكل التالي يوضح الرقم الهيدروجيني (pH) لمحاليل بعض المواد المستخدمة في حياتنا اليومية. أدرسه ثم اجب عن الأسئلة التي تليه:

مقياس الرقم الهيدروجيني pH



بطارية

ليمون

بصل

ماء نقي

معجون اسنان

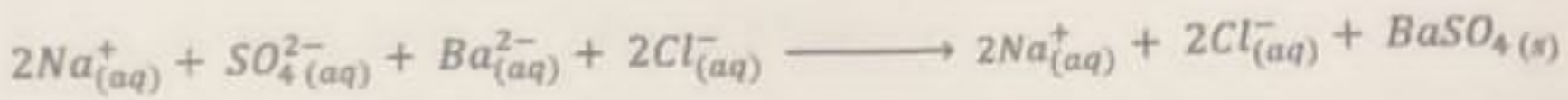
منظف مجاري

أ- ما اللون الذي ستظهره ورقة تباع الشمس الحمراء عند غمسها في محلول منظف المجاري

(١)

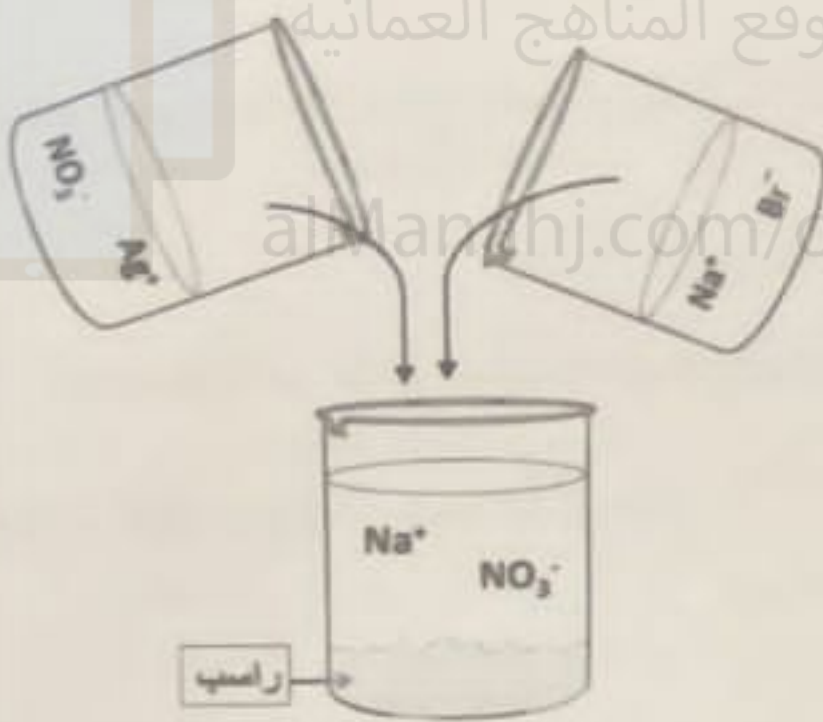
ب- المادة الاعلى حمضية هي: (١)

٩- يتفاعل كلوريد الباريوم مع كبريتات الصوديوم حسب المعادلة الأيونية التالية:



حدد الأيونات المتفرجة؟

(١)



١٠- قام أحد الطلاب بإجراء تفاعل كيميائي

بين محلولين ذائبين كما هو موضح في الشكل المقابل. فنتج عن التفاعل راسب وملح ذائب هو نترات الصوديوم.

(أ) ماذا نعني بالمعادلة الأيونية الصافية.

(١)

(ب) أكتب المعادلة الأيونية الصافية الموزونة مع كتابة رموز الحالة الفيزيائية.

(١)

الرمز	الملح	الذوبان في الماء
A	كلوريد الصوديوم	يذوب
B	كلوريد الفضة	لا يذوب
C	كبريتات الباريوم	لا يذوب
D	كبريتات الماغنيسيوم	يذوب

١١. الجدول المقابل يوضح ذوبانية بعض الأملاح في الماء.

رموز الأملاح التي لا يمكن تحضيرها بواسطة عملية التبلور هي:

(ظلل الإجابة الصحيحة)

(١)

C + B ☐

B + A ☐

D + A ☐

D + C ☐

١٥- عند ذوبان غاز الكلور في الماء ينتج محلول قيمة الحموضة (pH) له تساوي: (١)

3 ☐ 7 ☐ 9 ☐ 13 ☐ (ظلل الإجابة الصحيحة)

١٦. يعتبر هيدروكسيد الخارصين بأنه هيدروكسيد متذبذب، وضح ذلك.

(١)

١٧- قام مجموعة من الطلاب باستقصاء ألوان الكاتيونات لبعض الأملاح باختبار اللهب، واستندوا على الجدول كدليل في الاستقصاء ، وقاموا بالخطوات التالية عند اختبار كل ملح:

لون اللهب	الصيغة الكيميائية	أيون الفلز
اصفر	Na ⁺	الصوديوم
بنفسجي	Ka ⁺	البوتاسيوم
ازرق	Cu ⁺	النحاس (I)
اخضر	Ba ²⁺	الباريوم

١ - غمس سلك بلاتين في حمض الهيدروكلوريك

٢ - تسخين سلك البلاتين داخل اللهب

٣ - غمس السلك في حمض الهيدروكلوريك

٤ - غمس السلك في مسحوق الملح الذي يجري اختباره.

الأملاح التي يختبرها الطلاب هي:

(أ) كلوريد النحاس (I)	(ب) نترات الباريوم	(ج) كبريتات البوتاسيوم	(د) كربونات الصوديوم
------------------------------	-------------------------	-----------------------------	---------------------------

(أ) ما أهمية غمس سلك البلاتين في حمض الهيدروكلوريك ثم تسخينه كما في الخطوة ١ و ٢

(١).....

(ب) ما هو اللون الناتج من اختبار اللهب لنترات الباريوم

(١).....

(ج) تم ملاحظة تكون لون ازرق عند اختبار اللهب ، ما هو الملح الذي تم اختباره

(١).....

١٨. كيف يتم التمييز بين غازي الأكسجين والهيدروجين باستخدام عود ثقاب؟

(٢)

١٩. الغاز النبيل الذي يستخدم في ملئ المناطيد هو : (ظلل الإجابة الصحيحة) (١)

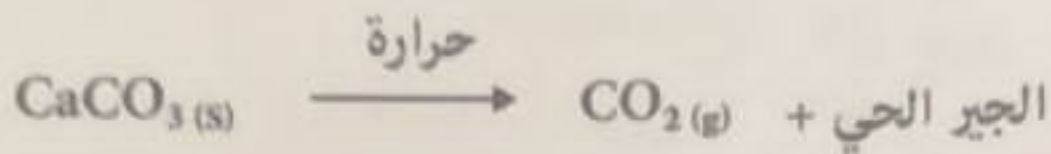
النيون ☐ الهيليوم ☐ الأكسجين ☐ هذا الملف الارشون

٢٠. اذكر اثنين من نواتج الاحتراق الكامل للوقود؟ موقع المناهج العُمانية

(٢)

alManahj.com/om

٢١. يتم تحويل كربونات الكالسيوم بالتسخين إلى ثاني أكسيد الكربون والجير الحي ، حسب المعادلة الآتية :-



اكتب الصيغة الكيميائية للجير الحي: (١)

٢٢- يعاني مزارع من عدم نمو البطاطس بمزرعته ، وعند فحص التربة وجد ان الرقم الهيدروجيني هو (3) ، علما بأن مدى الرقم الهيدروجيني المناسب للبطاطس هو (4.5 - 6) فكيف تساعدك لحل مشكلة مزرعته. موضحا سبب المشكلة وطريقة العلاج .

.....

.....

(٣)

٩

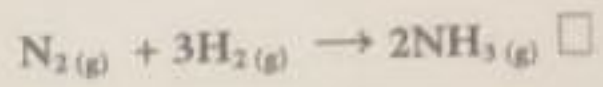
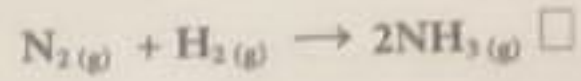
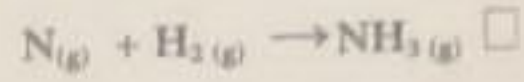
انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح

٥- تتفاعل بعض العناصر الفلزية مع الأكسجين لتكوين أكسيد متذبذب، ما المقصود بالأكسيد المتذبذب.

(١).....

٦- يتفاعل غاز الهيدروجين مع غاز النيتروجين لتكوين غاز الأمونيا. هذا الملف من

المعادلة الصحيحة الموزونة التي تصف هذا التفاعل: (ظلل دائرة الإجابة الصحيحة)



(١)

٧- أكتب رمز الحالة الفيزيائية في الجدول التالي:

حالة المادة	رمز الحالة الفيزيائية
مادة صلبة
محلول مائي

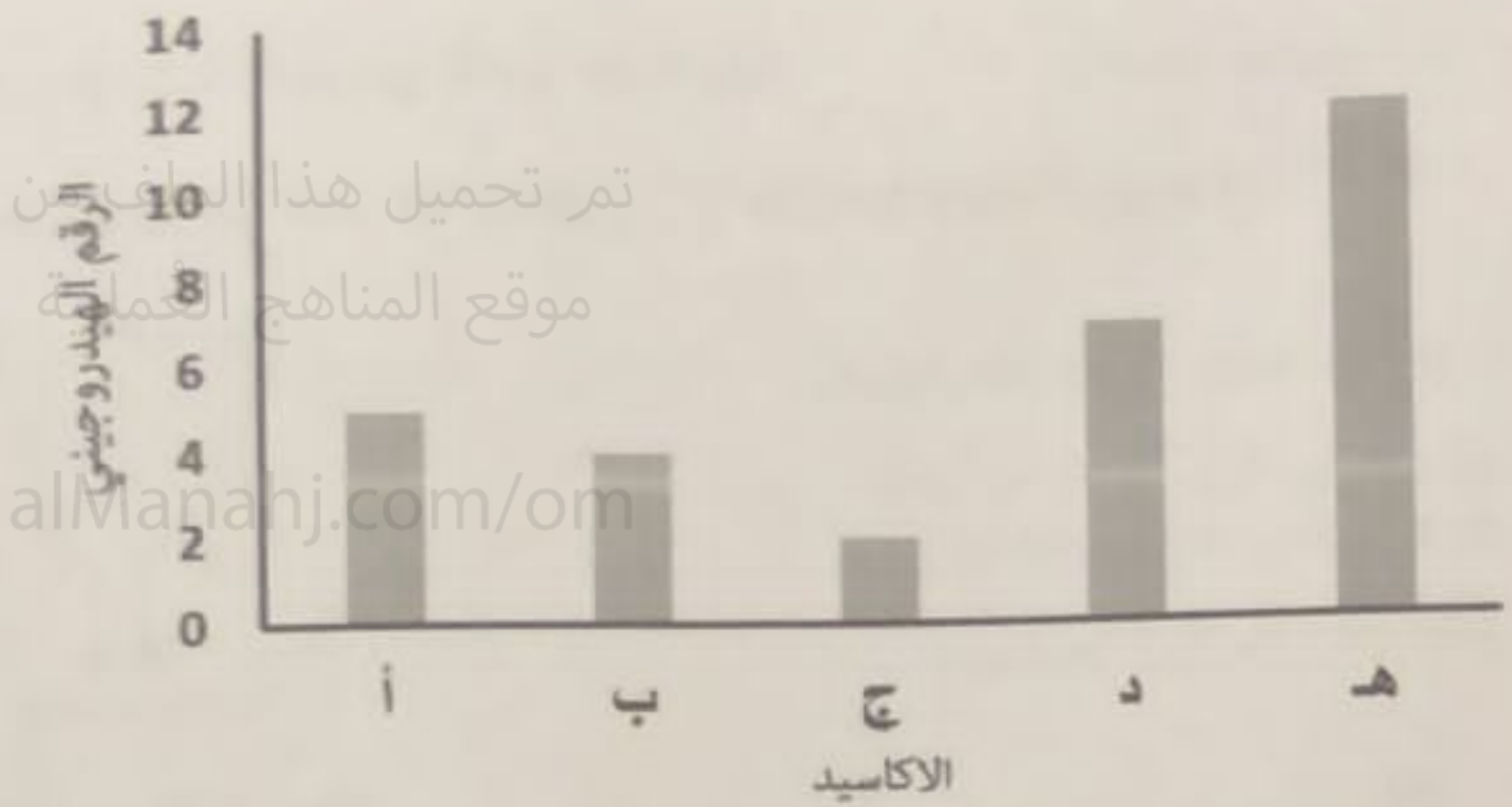
(٢)

٨- يتفاعل الصوديوم بشدة مع الماء لإنتاج محلول هيدروكسيد الصوديوم وغاز الهيدروجين.

أكتب المعادلة اللفظية لهذا التفاعل.

(١).....

٣- الشكل البياني التالي يوضح الرقم الهيدروجيني (pH) لعدد من الأكاسيد الحمضية والقاعدية عند ذوبانها في الماء .



أ- ما رمز الأكسيد الذي يحتوي على عنصر فلزي (١)

ب- ما رمز الأكسيد الذي يمثل أحادي أكسيد الكربون (CO) ؟ (١)

ج - وضح تأثير محلول الأكسيد (ب) على ورقة تباع الشمس الزرقاء مع التعليل

التأثير:

التعليل: (٢)

٤- القلويات تذوب في الماء وتنتج محاليل تؤثر على تركيز أيونات الماء. صف أثر إضافة مادة قلوية على تركيز أيونات الماء، وأثره على كاشف ورق تباع الشمس الحمراء، وعلى قيمة الرقم الهيدروجيني للماء.

..... (٤)

١٢. يعتبر التفاعل بين الأحماض والقواعد من أشهر التفاعلات الكيميائية، في ضوء هذه العبارة:

أ- يسمى هذا التفاعل بتفاعل: (ظلل الإجابة الصحيحة)

- التكوين ☐ التفكك ☐ الاحتراق ☐ التعادل ☐ (١)

تم تحميل هذا الملف من

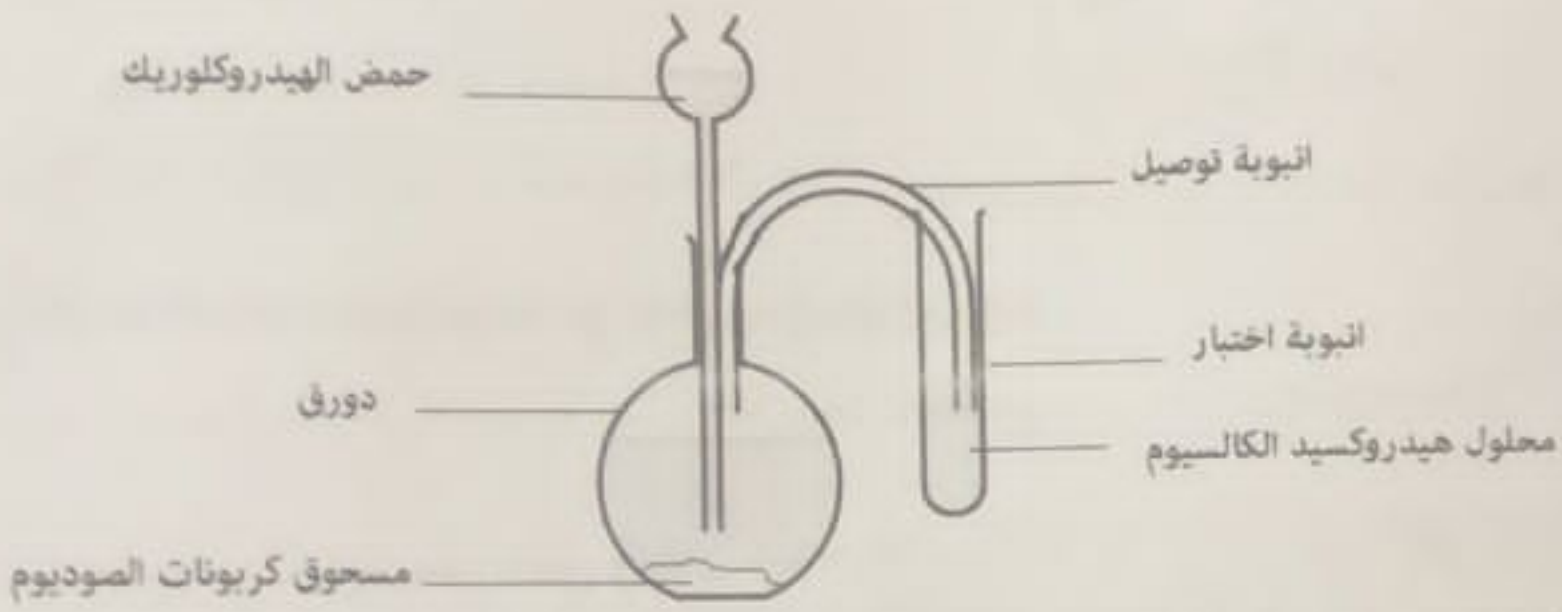
ب- نواتج هذا التفاعل هي: + ماء موقع المناهج العُمانية (١)

١٣. فسر: يتم إضافة فائض من المادة الصلبة الى الحمض عند تحضير الاملاح الذائبة.

alManahj.com/om (١)

١٤. قام مجموعة من طلاب الصف التاسع باستقصاء الغاز الناتج من تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع مسحوق

كربونات الصوديوم، كما يوضحه الشكل التالي:



أ- لماذا تم غمس انبوبة التوصيل في محلول هيدروكسيد الكالسيوم بأنبوبة الاختبار ولم يتم غمسها في المحلول الذي بالدورق.

ب- ما أثر الغاز الناتج من التفاعل على محلول هيدروكسيد الكالسيوم؟ (١).....

ج- ما اسم الغاز الناتج من هذا الاستقصاء؟ (١).....