شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نشاط على درس كلوريدات عناصر الدورة الثالثة مع نموذج الإجابة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

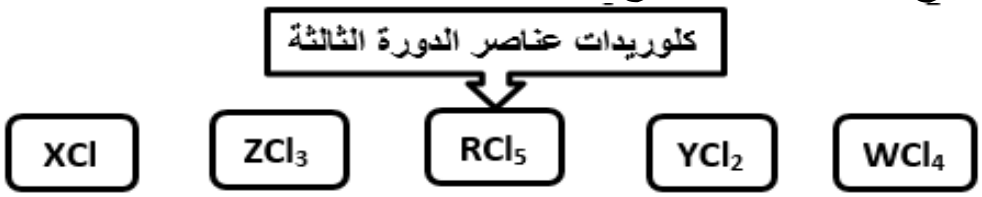
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي
2	إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار
3	اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار
4	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

نشاط (٦-٤) كلوريدات عناصر الدورة الثالثة

١-يوضح الشكل أسفل بعض أنواع كلوريدات عناصر الدورة الثالثة، فادرسها جيداً ثم أجب:



أ- رتب عناصر الكلوريدات السابقة (W,Y,R,Z,X) من حيث التدرج في أعداد تأكسدها. (درجتان)

.....

ب- صف ما يحدث عند إضافة الماء إلى الكلوريد (YCl_2) من حيث: (٣ درجات)

(تأثير الماء على الأكسيد - المعادلة الكيميائية - قيمة PH للمحلول المتكون عند إضافة الماء إليه)

.....

.....

.....

ج- فسر سبب حمضية المحلول الناتج من إضافة الماء إلى الكلوريد (RCl_5) مع كتابة المعادلة. (درجتان)

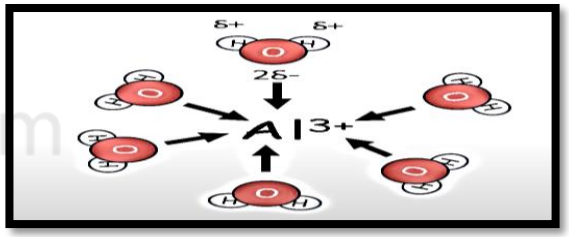
.....

.....

.....

.....

د- أي الكلوريدات السابقة يعبر عنه التميه في الشكل المقابل؟



(درجة)

.....

و- أي العبارات الآتية صحيحاً تماماً: (درجة)

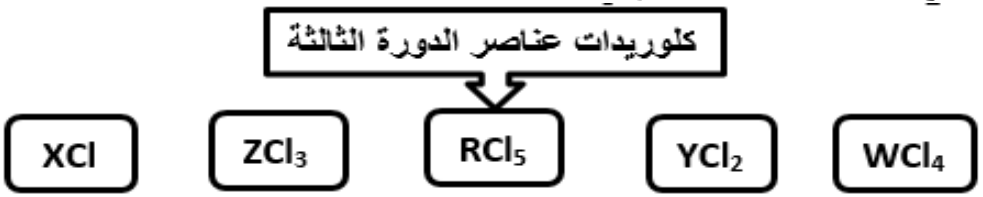
(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

- O يذوب الكلوريد (XCl) في الماء لتكوين محلول قيمة pH له تساوي ٢.
- O يتفاعل الكلوريد (RCl_5) مع الماء لتكوين محلول قيمة pH له تساوي ١١ إلى ١٢.
- O يمتلك الكلوريد (YCl_2) رابطة تساهمية ويذوب في الماء مكوناً محلول قلوياً.
- O يتفاعل الكلوريد ($SiCl_4$) مع الماء ويمتلك تركيب جزيئي بسيط ورابطة تساهمية.

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نشاط (٦-٤) كلوريدات عناصر الدورة الثالثة

١-يوضح الشكل أسفل بعض أنواع كلوريدات عناصر الدورة الثالثة، فادرسها جيداً ثم أجب:



أ- رتب عناصر الكلوريدات السابقة (W,Y,R,Z,X) من حيث التدرج في أعداد تأكسدها. (درجتان)

.....

ب- صف ما يحدث عند إضافة الماء إلى الكلوريد (YCl_2) من حيث: (٣ درجات)

(تأثير الماء على الأكسيد - المعادلة الكيميائية - قيمة PH للمحلول المتكون عند إضافة الماء إليه)

.....

.....

.....

ج- فسر سبب حمضية المحلول الناتج من إضافة الماء إلى الكلوريد (RCl_5) مع كتابة المعادلة. (درجتان)

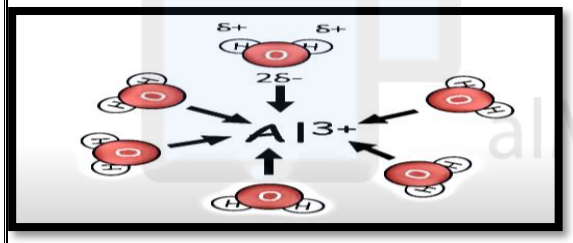
.....

.....

.....

.....

د- أي الكلوريدات السابقة يعبر عنه التميه في الشكل المقابل؟



(درجة)

.....

و- أي العبارات الآتية صحيحاً تماماً: (درجة)

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

- O يذوب الكلوريد (XCl) في الماء لتكوين محلول قيمة pH له تساوي ٢.
- O يتفاعل الكلوريد (RCl_5) مع الماء لتكوين محلول قيمة pH له تساوي ١١ إلى ١٢.
- O يمتلك الكلوريد (YCl_2) رابطة تساهمية ويذوب في الماء مكوناً محلول قلوياً.
- O يتفاعل الكلوريد ($SiCl_4$) مع الماء ويمتلك تركيب جزيئي بسيط ورابطة تساهمية.

أ/ رمضان عبدالحليم معلم الكيمياء

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نموذج الاجابة لنشاط (٦-٤)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	أ	أعداد تأكسد عناصر الكلوريدات هي: X =1 , Y = 2 , Z = 3 , W = 4 , R = 5 وبالتالي فإن التدرج الصحيح هو: X < Y < Z < W < R	(درجتان) - درجتان في حالة ترتيب الكل بصورة صحيحة - درجة فى حالة صحة ترتيب ثلاثة أو إثنين فقط - صفر في حالة صحة واحدة أو خطأ الكل.	٦-٤	تطبيق
	ب	- يذوب في الماء لأن جزيئات الماء القطبية تجذب الأيونات فينكسر التركيب الأيوني الضخم وتحيط جزيئات الماء بالأيونات الموجبة للفلز والأيونات السالبة للكلوريد وتسمى الأيونات المميهة. - $MgCl_{2(s)} + H_2O \rightarrow Mg^{+2}_{(aq)} + 2\ Cl^-_{(aq)}$ - قيمة PH للمحلول المتكون عند إضافة الماء اليه تساوى 6.5	(٣ درجات) لكل نقطة درجة مستقلة عن الأخرى	٦-٧	تطبيق
	ج	- غاز كلوريد الهيدروجين الناتج من تفاعل كلوريد الفسفور مع الماء يذوب في الماء مكونا حمض الهيدروكلوريك وكذلك حمض الفسفوريك الناتج من تفاعل كلوريد الفسفور مع الماء. - $PCl_{5(s)} + 4\ H_2O_{(l)} \rightarrow H_3PO_{4(aq)} + 5HCl_{(g)}$	(درجتان) درجة للتفسير درجة للمعادلة	٦-٧	استدلال
	د	ZCl_3	(٤ درجات) لكل أكسيد درجتان مستقلة عن الأخرى	٦-٨	استدلال
	و	يتفاعل الكلوريد ($SiCl_4$) مع الماء ويمتلك تركيب جزيئى بسيط ورابطة تساهمية.	درجة واحدة	٦-٩	تطبيق

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