

نشاط درس دورية الخصائص الكيميائية مرفق بنموذج الإجابة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف الحادي عشر ← كيمياء ← الفصل الثاني ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 02:30:17 2025-05-10

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

إعداد: رمضان عبدالحليم

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

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

كتيب أنشطة مع نماذج الإجابة من مبادرة عقول مبدعة

1

مراجعة المادة من فينول

2

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول

3

الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية

4

مراجعة الوحدة السابعة التغيرات في المحتوى الحراري

5

نشاط (٦-٢) دورية الخصائص الكيميائية

١- يوضح الجدول أسفل بعض عناصر الدورة الثالثة وطبيعة تفاعلها مع الأكسجين والكلور، فادرسه جيداً ثم أجب:

| العنصر | طبيعة التفاعل مع الأكسجين | طبيعة التفاعل مع الكلور |
|--------|--|--|
| X | يحترق بعنف مع لهب ابيض ساطع منتجاً مادة صلبة بيضاء. | يتفاعل بشدة مكوناً كلوريد العنصر. |
| Y | إذا كان معدن لا يتفاعل وإذا كان مسحوقاً يتفاعل بشدة منتجاً مادة بيضاء لامعة. | يتفاعل بشدة مكوناً كلوريد العنصر. |
| Z | يتفاعل بشدة مكوناً لهب أصفر منتجاً سحبا بيضاء. | يتفاعل مكوناً كلوريدات ZCl_3 , ZCl_6 |
| W | يحترق بلطف مكوناً لهب أزرق منتجاً غاز ثنائي الأكسيد وإذا استمرت الأكسدة يكون غاز ثلاث الأكسيد. | يتفاعل مكوناً كلوريدات متنوعة: W_2Cl_2 , WCl_2 , WCl_4 |

أ- أكتب المعادلات الكيميائية الرمزية الدالة على تفاعل عناصر الجدول أعلى مع الأكسجين. (٤ درجات)

.....

.....

.....

.....

ب- أي العناصر بالجدول السابق يمثل عنصر الألمونيوم مع التفسير. (درجة)

.....

.....

ج- العنصر الذي يتفاعل مع الماء البارد مكوناً محلولاً ضعيف القلوية قيمة PH له ١١ تقريباً:

X ○ Z ○ (ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح مع بيان السبب) (درجة)

السبب:

٢- من عناصر الدورة الثالثة التي لا تتفاعل مع الأكسجين: (درجة)

(ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

- الصوديوم والأرجون. ○ الأرجون والكلور.
- الصوديوم والمغنيسيوم. ○ السليكون والكلور.

شاطر (٦-٢) دورية الخصائص الكيميائية

١- يوضح الجدول أسفل بعض عناصر الدورة الثالثة وطبيعة تفاعلها مع الأكسجين والكلور، فادرسه جيداً ثم أجب:

| العنصر | طبيعة التفاعل مع الأكسجين | طبيعة التفاعل مع الكلور |
|--------|--|--|
| X | يحترق بعنف مع لهب ابيض ساطع منتجاً مادة صلبة بيضاء. | يتفاعل بشدة مكوناً كلوريد العنصر. |
| Y | إذا كان معدن لا يتفاعل وإذا كان مسحوقاً يتفاعل بشدة منتجاً مادة بيضاء لامعة. | يتفاعل بشدة مكوناً كلوريد العنصر. |
| Z | يتفاعل بشدة مكوناً لهب أصفر منتجاً سحبا بيضاء. | يتفاعل مكوناً كلوريدات ZCl_3 , ZCl_6 |
| W | يحترق بلطف مكوناً لهب أزرق منتجاً غاز ثنائي الأكسيد وإذا استمرت الأكسدة يكون غاز ثلاث الأكسيد. | يتفاعل مكوناً كلوريدات متنوعة: W_2Cl_2 , WCl_2 , WCl_4 |

أ- أكتب المعادلات الكيميائية الرمزية الدالة على تفاعل عناصر الجدول أعلى مع الأكسجين. (٤ درجات)

.....

.....

.....

.....

ب- أي العناصر بالجدول السابق يمثل عنصر الألمونيوم مع التفسير. (درجة)

.....

.....

ج- العنصر الذي يتفاعل مع الماء مكوناً محلولاً ضعيف القلوية قيمة PH له ١١ تقريباً:

X ○ Z ○ (ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح مع بيان السبب) (درجة)

السبب:

٢- من عناصر الدورة الثالثة التي لا تتفاعل مع الأكسجين: (درجة)

(ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

- الصوديوم والأرجون. ○ الأرجون والكلور.
- الصوديوم والمغنيسيوم. ○ السليكون والكلور.

نموذج الاجابة لنشاط (٢-٦)

| رقم السؤال | رقم المفردة | الاجابة | الدرجة (معلومات أخرى) | رقم الهدف | مستوى التعلم |
|------------|-------------|--|--|-----------|--------------|
| ١ | أ | <p>العنصر (X) هو الماغنيسيوم: $2\text{Mg(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{MgO(s)}$</p> <p>العنصر (Y) هو الألمونيوم: $4\text{Al(s)} + 3\text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3\text{(s)}$</p> <p>العنصر (Z) هو الفوسفور: $4\text{P(s)} + 5\text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10}\text{(s)}$</p> <p>العنصر (W) هو الكبريت: $\text{S(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{SO}_2\text{(g)}$</p> | (٤ درجات) لكل معادلة درجة مستقلة عن الأخرى | ٣-٦ | تطبيق |
| | ب | العنصر (Y): لأن معدن الألمونيوم لا يتفاعل مع الأكسجين حيث تتكون عليه طبقة من الأكسيد على سطحه تمنعه من التفاعل معه. | - درجة واحدة للاختيار مع بيان السبب - صفر في حالة صحة أحدهما وخطأ الآخر | | استدلال |
| | ج | لأن محلول العنصر (Y) (الماغنيسيوم) في الماء Mg(OH)_2 ضئيل النوبان في الماء حيث يكون عدد أقل من أيونات (OH^-) . | - درجة واحدة | | استدلال |
| | - | الأرجون والكلور | - درجة واحدة | | معرفة |