هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

ثانوية محمد السادس تالوين	تصحيح الفرض المحروس رقم 02 الدورة الثانية	مادة العلوم الفيزيائية السنة الثالثة ثانوي إعدادي

عناصر الإجابة

- **التمرين الأول: 8 نقط**

1) - اتمم العبارات التالية بما يناسب :

*المواد العضوية تتكون أساسا من من ذرات الكربون و ذرات .الهيدروجين

الصدأ مادة مسامية تتكون اساسا من اوكسيد الحديد III الذي صيغته الكيميائية..Fe_2O_3والعوامل التي تساعد على تكون الصدا هي .الماء.و.الهواء الرطب

*يحترق الفلز في الهواء ليتكون جسم صلب يسمى اوكسيد الفلز

2)- صنف في جدول الانواع الكيميائية التالية :

Cu^{2+}-OH^-- H_3O^+- S^{2-}- Cu

الكاتيون		الانيون		الذرة
احادي الذرة	متعدد الذرات	احادي الذرة	متعدد الذرات	
Cu^{2+}	H_3O^+	S^{2-}	OH^-	Cu

3)- أملا الجدول التالي :

كسيد الفلز	اوكسيد الحديد	اوكسيد الزنك	اوكسيد النحاس ∏
صيغة الكيميائية للفلز	Fe_3O_4	ZnO	CuO
عادلة أكسدة الفلز	$3Fe+2O_2 \longrightarrow Fe_3O_4$	$2Zn+.O_2 \longrightarrow 2ZnO$	$2Cu+O_2 \longrightarrow 2CuO$

4) - صيغة ايون الكلورور هي Cl^- .

5)- **الأيون هو ذرة او مجموعة من الذرات فقدت او اكتسبت الكترونا او اكثر.**

6) -. العدد الذري لذرة الكربون هي:**$9.6\times10^{-19}/1.6\times10^{-19}=6$**

7) -اصل بخط :

• الزنك يحترق بلهب	اخضر
• النحاس يحترق بلهب	احمر
• الحديد يحترق بلهب	ابيض
• الالومنيوم يحترق بلهب	اصفر

- **التمرين الثاني: 8 نقط**

A

1) رمز أيون الصوديوم هو : Na^+

2) شحنة الكترونات أيون الصوديوم بالشحنة الابتدائية هي :**$-10e$**

3) شحنة نواة ايون الصوديوم هي : **$11e = 11\times1.6\times10^{-19}C = 17.6\times10^{-19}C$**

4) شحنة ايون الصوديوم هي : **$1.6\times10^{-19}c$**

6) العدد الذري لذرة الصوديوم هو **$Z=11$**

B ينتج عن احتراق متعدد كلورور الفينيل PVC في الهواء الماء وحثالة سوداء وغاز يعكر ماء الجيروغاز يمكن اذابته في الماء لتحضير محلول حمض الكلوريدريك .

1) الاجسام المتفاعلة هي **متعدد كلورور القينيل و ثنائي اوكسيجين الهواء**

2) صيغ واسماء نواتج الاحتراق هي:

*** الماءصيغته هي H_2O**

*** الكربون وصيغته هي C**

*** ثنائي اوكسيد الكربون وصيغته هي CO_2**

***غاز كلورور الهيدروجين وصيغته هي HCl**

3) **بتطبيق قانون انحفاظ الذرات فان الذرات التي تدخل في تركيب PVC هي الهيدروجين والكربون والكلور** .

4) **من بين اخطار احتراق البلاستيك PVCهو تكون غازخانق وسام انه غاز كلورور الهيدروجين .**

التمرين الثالث: 4 نقط

الالومنيوم فلز أخف وأقل صلابة من الحديد ، وأقل منه ثمنا ويستعمل بكثرة في تلفيف وتعليب المنتجات الغذائية ، ويفضل في صناعة هياكل بعض البواخر السياحية واجنحة الطائرات ، والاطارات الفلزية لبعض السيارات ، كما ظهر كذلك في صناعة ادوات الترفيه والرياضة .

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

1)- من بين اسباب تفضيل الالومنيوم:

* لا يغير جودة وطعم الاغدية .
* غير نفوذ للسوائل والغازات.
* قابل لاعادة التصنبع .
* موصل جيد للحرارة والكهرباء .
* فلز خفيف واقل صلابة .

2)- معادلة اكسدة الالومنيوم في الهواء هي :

$$4Al + 3O_2 \longrightarrow 2Al_2O_3$$

3)- بالنسبة لفلز الالومنيوم لايستعمل الذهان لان الطبقة المتكونة عليه (الالومين) هي طبقة كتيمة تحميه من الإتلاف .

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma