

نص الفرض

سلم
التقييط

• التمرين الأول: 8 نقط

- (1) - اتمم العبارات التالية بما يناسب :
*المواد العضوية تتكون أساسا من من ذرات و ذرات
الصدأ مادة تتكون اساسا من الذي صيغته الكيميائية والعوامل التي تساعد على
تكون الصدأ هي و.....
*يحترق الفلز في الهواء ليتكون جسم صلب يسمى
- (2) - صنف في جدول الانواع الكيميائية التالية :
 $Cu^{2+} - OH^{-} - H_3O^{+} - S^{2-} - Cu$

الذرة	الايون		الكاتيون	
	متعدد الذرات	احادي الذرة	متعدد الذرات	احادي الذرة

(3) - أملأ الجدول التالي :

اوأكسيد النحاس II	اوأكسيد الزنك		اوأكسيد الفلز
		Fe_3O_4	الصيغة الكيميائية للفلز
			معادلة أكسدة الفلز

- (4) - أعط صيغة ايون الكلورور (Cl) علما أن ذرته تكتسب إلكترون واحد .
(5) - استرجع تعرف الايون ؟
(6) - احسب العدد الذري لذرة الكربون علما أن شحنة نواتها هي : $9.6 \times 10^{-19}C$
(7) - اصل بخط :
• الزنك يحترق بلهب
• النحاس يحترق بلهب
• الحديد يحترق بلهب
• الالومنيوم يحترق بلهب
• اخضر
• احمر
• ابيض
• اصفر

• التمرين الثاني: 8 نقط

- A⁻ تتكون السحابة الالكترونية لأيون الصوديوم من 10 الكترونات.
(1) حدد رمز الايون ؟ ويمكن لذرة الصوديوم Na أن تفقد الكترون واحد.
(2) احسب شحنة الكترونات ايون الصوديوم بالشحنة الابتدائية ؟
(3) احسب بالكولوم شحنة نواة هذا الايون ؟
(4) احسب شحنة هذا الايون ؟
(5) اوجد العدد الذري لذرة الصوديوم ؟
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) حدد الاجسام المتفاعلة ؟
(2) اعط صيغ واسماء نواتج الاحتراق ؟
(3) استنتج أنواع الذرات التي تدخل في تركيب PVC ؟
(4) اذكر بعض أخطار احتراق البلاستيك PVC في الهواء ؟

التمرين الثالث: 4 نقط

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

- (1) - اذكر اربعة اسباب هذا التفضيل الذي يحضى به فلز الالومنيوم ؟
(2) - اكتب معادلة اكسدة الالومنيوم في الهواء ؟
(3) - لماذا يستعمل الالومنيوم دون تغطيته بالدهان ؟

انتهى

عناصر الإجابة

• التمرين الأول: 8 نقط

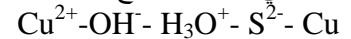
(1) - اتمم العبارات التالية بما يناسب :

*المواد العضوية تتكون أساسا من ذرات الكربون و ذرات الهيدروجين

الصدأ مادة مسامية تتكون أساسا من **أكسيد الحديد III** الذي صيغته الكيميائية Fe_2O_3 والعوامل التي تساعد على تكون الصدأ هي **الماء و.الهواء الرطب**

*يحترق الفلز في الهواء ليتكون جسم صلب يسمى **أكسيد الفلز**

(2) - صنف في جدول الانواع الكيميائية التالية :



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

(3) - أملأ الجدول التالي :

إكسيد الفلز	أوكسيد الحديد	أوكسيد الزنك	أوكسيد النحاس II
صيغة الكيميائية للفلز	Fe_3O_4	ZnO	CuO
معادلة أكسدة الفلز	$3Fe + 2O_2 \longrightarrow Fe_3O_4$	$2Zn + O_2 \longrightarrow 2ZnO$	$2Cu + O_2 \longrightarrow 2CuO$

(4) - صيغة أيون الكلورور هي Cl^- .

(5) - **الأيون هو ذرة أو مجموعة من الذرات فقدت أو اكتسبت الكترونات أو أكثر.**

(6) - العدد الذري لذرة الكربون هي: $9.6 \times 10^{-19} / 1.6 \times 10^{-19} = 6$

(7) - اصل بخط :

- الزنك يحترق بلهب أخضر
- النحاس يحترق بلهب أحمر
- الحديد يحترق بلهب أبيض
- الألومنيوم يحترق بلهب أصفر

• التمرين الثاني: 8 نقط

A

(1) رمز أيون الصوديوم هو : Na^+

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

(3) شحنة نواة أيون الصوديوم هي : $11e = 11 \times 1.6 \times 10^{-19} C = 17.6 \times 10^{-19} C$

(4) شحنة أيون الصوديوم هي : $1.6 \times 10^{-19} c$

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

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

(1) الاجسام المتفاعلة هي **متعدد كلورور الفينيل و ثنائي اوكسجين الهواء**

(2) صيغ واسماء نواتج الاحتراق هي:

* **الماء صيغته 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 PVC هو تكون غازات سامة وانه غاز كلورور الهيدروجين .**

التمرين الثالث: 4 نقط

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

(1) - من بين اسباب تفضيل الالومنيوم:

* لا يغير جودة وطعم الاغذية .

* غير نفوذ للسوائل والغازات .

* قابل لاعادة التصنيع .

* موصل جيد للحرارة والكهرباء .

* فلز خفيف واقل صلابة .

(2) - معادلة اكسدة الالومنيوم في الهواء هي :



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

من إعداد الأستاذ عبد الله رضى