

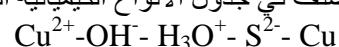
نص الفرض

• التمرين الأول: 8 نقط

1) - اتمم العبارات التالية بما يناسب :

* المواد العضوية تتكون أساسا من من ذرات
.....والعوامل التي تساعد على تكون الصدا هي
.....* يحترق الفلز في الهواء ليكون جسم صلب يسمى
.....

2) - صنف في جدول الانواع الكيميائية التالية :



الذرة	الانيون		الcation	
	متعدد الذرات	احادي الذرة	متعدد الذرات	احادي الذرة

3) - أملأ الجدول التالي :

اوكسيد النحاس CuO	اوكسيد الزنك ZnO	Fe_3O_4	اوكسيد الفلز
			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 $9.6 \times 10^{-19} \text{ C}$

7) - اصل بخط :

- الزنك يحترق بلهب •
- النحاس يحترق بلهب •
- الحديد يحترق بلهب •
- الالومنيوم يحترق بلهب •

• التمرين الثاني: 8 نقط

A - تتكون السحابة الالكترونية لايون الصوديوم من 10 إلكترونات .

1) - حدد رمز الايون ؟ و يمكن لذرة الصوديوم Na^+ أن تفقد إلكترون واحد .

2) - احسب شحنة الكترونات لايون 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 وحالة سوداء وغاز يعكر ماء الجير وغاز يمكن اذابته في الماء لتحضير محلول حمض الكلوريديريك .

1) - حدد الاجسام المتفاعلة ؟

2) - اعط صيغ واسماء نواتج الاحتراق ؟

3) - استنتاج 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 تلقييف وتعليق المنتجات الغذائية ، ويفضل في صناعة هيكل بعض البواشر السياحية واجنحة الطائرات ، والاطارات الفلزية لبعض السيارات ، كما ظهر ذلك في صناعة ادوات الترفيه والرياضة .

1) - اذكر اربعة اسباب هذا التفضيل الذي يحظى به فلز الالومنيوم ؟

2) - اكتب معادلة اكسدة الالومنيوم في الهواء ؟

3) - لماذا يستعمل الالومنيوم دون تغطيته بالدهان ؟

انتهى