مركز سوريا العلمي

تم نشر هذا الملف بواسطة بوت مركز سوريا العلمي ، يمكنك الوصول لكامل ملفات البوت عبر الرابط أدناه

https://t.me/SSC_files_bot

الاسم : مذاكرة وحدة الأولى كيمياء الدرجة : 200

الصف : التاسع المدّة : ساعة فقط

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة لكلّ ممّا يأتي وانقلها إلى ورقة إجابتك :

١- محلول الحمض **الأكثر** ناقلية للتيار الكهربائي من بين المحاليل المتساوية في التركيز الآتية هو :

A	حمض النمل	B	حمض الخل	C	حمض الكبريت	D	حمض الكربون

٢- صيغة الملح المتكوّن نتيجة تجاذب أيونات SO_4^{-2} مع أيونات NH_4^+ هي :

A	NH_2SO_4	B	$(NH_4)_2SO_4$	C	NH_4SO_3	D	NH_4SO_4

السؤال الثاني : أجب عن سؤالين فقط من الأسئلة الثلاثة الآتية :

١- أعط تفسيراً علمياً لكل مما يلي :

a) حمض الفوسفور ثلاثي الوظيفة الحمضية
b) لا يوجد الماء مقطّراً في الطبيعة
c) يذوب ملح كبريتات النحاس بالماء بينما لا يذوب الشّمع بالماء

٢- عرّف كلاً مما يلي :

(محلول المتجانس ، الأساس ، الملح ، كتلة المولية ، تفاعلات التفكك ، تفاعلات الإزاحة)

٣- عبّر عن التفاعلات الآتية بمعادلات موزونة ، ثمّ حدد نوعها :

A. تفاعل الأكسجين مع المغنزيوم
B. تفاعل كلورات البوتاسيوم بالتسخين
C. تفاعل حمض الكبريت مع كلوريد الصوديوم

السؤال الثالث : حلّ المسألة الآتية :

نعامل سبيكة من **الحديد والنحاس** كتلتها **4g** بكمية كافية من **حمض كلور الماء** ، فينطلق غاز حجمه **1,12L** في الشرطين النظاميين

والمطلوب :

١) اكتب معادلة التفاعل الحاصل
٢) احسب كتلة كل من الحديد والنحاس في السبيكة
٣) احسب النسبة المئوية لمكوّنات السبيكة

(علماً أنّ O:16 , S:32 , H:1 , Cu:63,5 , Fe:56)

- انتهت الأسئلة -

أسيفن شيخو