تحليل كيفي:

عند تعرض ثلاث مركبات لاعضوية (A, B & C) للعنصرM احادي التكافوء الى لهب موقد بنزن اعطت جميعها لونا اصفرا ذهبيا. و عند اضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف لعينات صلبة لتلك الاملاح تصاعد غاز عديم اللون و الرائحة بفوران من A عكر ماء الجير بينما لم يتاثر الاخران. عند اضافة حمض الكبريتيك المركز اليهما لم يتاثر C بينما تصاعد غاز عديم اللون كون سحابة بيضاء عند تعرضه لساق مبللة بكلوريد الامونيوم من الملح B. عند اضافة كلوريد الباريوم لمحلول مائي لـ C نتج راسب ابيض.

1. سم العنصر M
2. سم الغازات المتصاعدة من A و B
3. اكتب معادلات كيمائية توضح كيفية تكونهما و معادلات للكشف عنهما
4. اكتب معادلة تكوين الراسب الابيض
5. سم الشقوق الحمضية المحتملة لكل من A , Bو C مع كتابة المعادلات

استاذ التوم النور