الكاتيونات

المجموعة السادسة المجموعة الخامسة المحموعة الثالثة المجموعة الثانية المجموعة الرابعة المجموعة الأولي $NH_4^+ Mg^{++}$ $Ba^{++} \cdot Ca^{++}$ $Al^{+3} \cdot Fe^{+3}$ $Pb^{++}Ag^{+}$ $Mn^{++} \cdot Zn^{++}$ $Sn^{++} \cdot Hg^{+} \cdot Cu^{++}$ بكشف عنه أولا ۱- اختبار NaOH ١ ملل مجهول + ١ ملل ١٠ NaOH %. سخن ولاحظ رائحة النشادر (لا تعتد باي رواسب تتكون) ظهور رائحة النشادر (احتمال وجود NH4) عدم ظهور رائحة النشادر (وجود كاتيونات المجموعة الأولى-السادسة) عرض الأبخرة المتصاعدة لساق مبلله ا ملل مجهول سائل جدید + املل HCIمخفف بحمض HCl سحب بيضاء من NH4Cl لم يتكون راسب ابيض (وجود الثانيه-السادسه) تكون راسب ابيض اضف لنفس المحلول ١ ملل ٢٠٠٤ $(Ag^{+}Pb^{++})$ (وجود المجموعة الأولى: المجهول سخن الراسب NH_4^+ إذا تكون راسب إذا لم يتكون راسب (وجود الثالثه-السادسه) (وجود الثانية) Pb^+ ۰٫۱ جم NH₄Cl ١ ملل مجهول سائل 1مال مجهول سلل ديد+ نقط من 4 K2 CrO NH4OH مثل جديد والرج ابيض ثم اصفر بنى غامق ثم بنی ثم اسود بنی مسود $5n^{+}$ Cu^{++} راسب احمر طوبى Hg^+ راسب اصفر إذا لم يتكون راسب إذا تكون راسب وجود الثالثه) (وجود الرابعه-السادسه) المجهول Pb+2 المجهول +Ag 1ملل مجهول سائل جديد + نقط من NaOH ٥% بنی محمر راسب يتحول الى ازرق ابيض هلامي 41⁺³ راسب اصفر Fe^{+3} لا يذوب يذوب لا يذوب 1ملل مجهول سائل جديد + نقط من NaOH ٥% إذا لم يتكون راسب وجود كاتيونات الرابعة او الخامسة او السادسة أضف مباشرا الى نفس الأنبوبة ٢ مللH2S أضف زيادة من NaOH 0% لا يذوب *Fe*+3 Al^{+3} يذوب ١ مثل مجهول + فوسفات ١ مثل مجهول جديد + الصوديوم حديدو وسيانيد البوتاس راسب ازرق بروسيا تكون راسب إذا لم تكون راسب (وجود المجموعة الخامسة او السادسة) إذا تكون راسب (وجود المجموعة الرابعة) المجهول AI^{+3} املل مجهول +۱, ۰جم NH_4Cl مع الرج Fe⁺³ جلدي (وجود⁺⁺Mn) $(NH_4)_2CO_3$ املل NH_4OH + ۱+ 1ملل مجهول + نقط من NaOH 0% لم يتكون راسب (وجود السادسة) راسب ابيض (وجود الخامسة) ابيض (وجود⁺⁺Zn) بنی (وجود++Mn) Ba⁺⁺ Ca++ Mg⁺² أضف زيادة من NaOH 0% K_2CrO_4 امل مجهول + نقطتین يذوب (وجود⁺⁺Zn) لا يذوب راسب اصفر ١ ملل مجهول + راسب اصفر (يشبه لون الكاشف) امل مجهول املل مجهول حديدوسيانيد البوتاسيوم امللمجهول + ۲ ملل راسب ابيض مخضر + ۲ ملل +۱۰٫۱+م+۱۳۹۲ + ۱۳۹۲ NH₄CO₃ NH₄OH ۱ مل*ل NH₄OH* **↓** △ المجهول ثم ١ملل فوسفات ثنائى الصوديوم المجهول Mn^{+2} راسب المجهول راسب ابیض Ba⁺² المجهول Ca⁺² اببض

راسب ابیض

لمجهول Mg^{+2} Zn⁺

