ح روائز تهمك

I- روائز الكشف عن بعض الغازات

الأزرق اللوم المراب ال	النتيجة المعبرة عن وجود الغاز		الرائز	الغاز المبحوث عنه
ي أوكسيد تعكر ماء الجبير الكربون أوكسيد الجبير الكربون أوكسيد الجبير الكربون أوكسيد الجبير الكربون أوكسيد الكورون أورقعة عند الكورون أورقعة عند الكورون أورقعة أوروبين أوربين أوربين أوربي أوربين أوربي	النحاس من اللون الأبيضِ إلى اللوم	— تيار غاري كبرتات النحاس∐	تيار غازي النحاس II	بخار الماء H ₂ O
عدوث فرقعة عند تقاب عود ثقاب مشتعل الله الله الله الله الله الله الله ال	تعكر ماء الجير	تیار غازی		ثنائي أوكسيد الكربون CO ₂
	تقريب عود ثقاب		عديم اللون	الهيدروجين
رنتني ا ا ا فحممته هج	إحياء احتراق قطعة فحم متوهج		غاز عديم اللون	الأوكسجين

II- روائز تمييز المواد البلاستيكية

النتيجة	الرائز	البلاستيك المبحوث عنه
يتميز متعدد الإتلين تري فتالات PET بتقوسه في الماء الساخن.	ماء ساخن	متعدد الإتيلين تري فتالات 133
يتميز متعدد الإتلين PE بكونه يطفو على سطح الماء العذب.	ماء عذب	متعد الإتيلين 43 ح23 PE
يتميز متعدد كلورور الفنيل بكونه يحترق بلهب أخضر.		Area colonge c
يتميز متعدد الستيرين بكونه: حيذوب في الأسيتون. حيطفو على سطح الماء المالح.	الأسيتون	متعدد الستيرين 26 3
	الماء المالح	15

III- روائز الكشف عن بعض الأيونات الفلزية

التقسير	الرائز	الأيون المبحوث
الراسب الأخضر هو هيدروكسيد الحديد Γ وصيغته $Fe(OH)_2$ $Fe(OH)_2$ يتكون بتفاعل أيون الحديد Γ OH أيون هيدروكسيد Γ المعادلة المختزلة لتكون الراسب Γ	الأيون الكاشف هو أيون هيدروكسيد OH	عنه أيون الحديد Fe ²⁺
الراسب الذي له لون الصدأ هو هيدروكسيد $\sqrt{\text{Fe(OH)}_3}$ الحديد III وصيغته $\sqrt{\text{Fe(OH)}_3}$ يتكون بتفاعل أيون $\sqrt{\text{OH}_3}$ الحديد $\sqrt{\text{Fe}^{3+}}$ المعادلة المختزلة لتكون الراسب : $\sqrt{\text{Fe}^{3+}}$ $+$ 3OH $\sqrt{\text{Fe(OH)}_3}$	الأيون الكاشف هو أيون هيدروكسيد OH	أيون الحديد Fe ³⁺
الراسب الأبيض هو هيدروكسيد الألومنيوم وصيغته Λ الراسب الأبيض هو هيدروكسيد الألومنيوم وصيغته Λ	الأيون الكاشف هو أيون هيدروكسبيد -OH	أيون الألومنيوم Al³⁺
الراسب الأبيض هو هيدروكسيد الزنك وصيغته $Zn(OH)_2$ يتكون بتفاعل أيونالزنك $Zn(OH)_2$ مع أيون V المعادلة المختزلة لتكون الراسب : $Zn(OH)_2$	الأيون الكاشف هو أيون هيدروكسيد -OH	أيون الزنك Z n ²⁺
✓ الراسب الأزرق هو هيدروكسيد النحاس \bigcirc وصيغته \bigcirc	الأيون الكاشف هو أيون هيدروكسيد -OH	أيون النحاس Cu ²⁺

IV - رائز الكشف عن الأيون كلورور

التفسير		الرائز		الأيون المبحوث عنه
√ الراسب الأبيض الذي يسود في	ضة +Ag	شف هو أيون الف	الأيون الكا	
الضوء هو كلورور الفضة يتكون	,		محلول الصودا	أيون
بتفاعل أيون كلورور Cl مع				كلورور
أيون الفضة ⁺ Ag.			•	
✓ المعادلة المخترّلة لتكون	T T	[7]		CI
الراسب:	الر اسب يسود تحت تأثير الضوء	ر اسب ابیض		
$Ag^{+} + Cl^{-}AgCl$	تحت تاثير الضوء			

${f V}$ روائز الكشف عن الأيونات الحمضية والأيونات القاعدية

التفسير	النتيجة	الرائز	الأيون المبحوث عنه
الأيون ⁺ H يوجد في المحلول إذا كانت قيمة pH هذا المحلول محصورة بين 0 و 7	pH = 4		أيون الهيدروجين H ⁺
الأيون ^{-OH} يوجد في المحلول إذا كانت قيمة pH هذا المحلولمحصورة بين7 و14	pH =10		أيون هيدروكسيبد OH ⁻

