

تجربة إستخلاص النحاس

مكونات التجربة:	وصف التجربة:	نتائج التجربة:
<ul style="list-style-type: none"> أكسيد النحاس أنبوب الاختبار موقد 	<ol style="list-style-type: none"> ضع أكسيد النحاس في أنبوب الاختبار عرض أكسيد النحاس لدرجة حرارة أو تسخين 	<p>يتكون النحاس الخام و بخار الماء</p>
$\text{CUO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{CU} + \text{H}_2\text{O}$		

تجربة الأيونات

مكونات التجربة:	وصف التجربة:	نتائج التجربة:
<ul style="list-style-type: none"> محلول نترات البوتاسيوم محلول برمنجيات النحاسيك سارتين من البلاطين مصدر تيار كهربائي 	<ol style="list-style-type: none"> ضع محلول نترات البوتاسيوم في زجاجة أضف برفق مقدار مناسب من محلول برمنجيات النحاسيك أغلق الدائرة بإستخدام سارتين من البلاطين و مصدر مباشر للتيار الكهربائي 	<p>تتجه أيونات النحاسيك الزرقاء الموجبة إلى المهبط، و تتجه أيونات البرمنجيات البنفسجية السالبة إلى المصعد</p>
$\text{CU}(\text{MNO}_2)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KNO}_3$		

تجربة غاز الكلور

مكونات التجربة:	وصف التجربة:	نتائج التجربة:
<ul style="list-style-type: none"> دورق حمض الهيدروكلوريك بيرمنغنات البوتاسيوم قمع تنقيط 	<ol style="list-style-type: none"> ضع بيرمنغنات البوتاسيوم في الدورق أضف حمض الهيدروكلوريك عبر قمع التنقيط 	<p>يتصاعد غاز الكلور</p>
$2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl} \rightarrow 2\text{KCl} + 2\text{MnCl} + 8\text{H}_2\text{O} + 5\text{Cl}_2$		