**الكروم**

الكروم فلز صلب ابيض و ھش و براق و شدید المقاومة للتآكل ، ولھذا السبب یستعمل كطبقة رقیقة مقاومة فوق الفولاذ . كما یتم أیضا ترسیب طبقات رقیقة من الكروم على الأشیاء المصنوعة من النحاس الأصفر أو البرونز بواسطة الطلاء الكھربائي لأغراض التزیین و الزخرفة و التجمیل يدعى الخام الرئيسي للكروم هو الكرومايت وصيغته (FeCr2O4), والكروم غير فعال كيميائيا عند درجات الحرارة الاعتيادية لكن عند التسخين يتحد مع الهالوجينات والكبريت والكاربون والنتروجين وهو قابل للذوبان في حامض الهيروكلوريك المخفف وحامض النتريك المخفف .

وحالات التأكسد للكروم الرئیسة ھي (+ 2 و + 3 و + 6 ). وتتمیز الحالة 2+ باللون الأزرق لأیون +2 Crفي المحاليل المائية وتتأكسد بسهولة الى +3 التي تعتبر الحالة الاكثر ثباتا و یكون أیون الكروم (III) العدید من الأیونات المعقدة الثابتة ، و یوجد فعلیا في المحالیل المائیة على شكل الأیون المعقد البنفسجي

Cr(H2O)6 وھذا الأیون ھو الذي یضفي على العدید من الأملاح الكروم (III)

اللون البنفسجي .

كذلك للكروم حالة التأكسد (+5) غير انها غير شائعة لكن يعرف له مجموعة من المركبات في هذه الحالة مثل (CrF6)