

CORROSION OF CARBON STEEL IN AQUEOUS SOLUTIONS

Sameh Ahmed El-sayyad

إن مشكلة التآكل من المشاكل التي تواجه العالم منذ زمن بعيد وحتى الآن حيث أنه لا يمكن منع التآكل نهائياً ولكن يمكن تقليل مخاطرة على المعادن. هذه الرسالة تناقش تآكل الصلب الكربوني في حامض الكبريتيك وكيفية حمايتها. اشتملت الرسالة على ثلاثة أبواب رئيسية وهذا الباب الأول: وفيه تمت مناقشة: أ- نظريات التآكل وطرق الحماية منه وفيها تم دراسة: ١- تعريف التآكل ٢-وقاية التآكل ٣-تصنيف التآكل ٤- النظرية الكهروكيميائية للتآكل-مقاومة الصلب الكربوني للتآكل وفيه تم دراسة: 1-مختلف الدراسات ذات الصلة بموضوع البحث الباب الثاني: يتضمن تركيب الصلب الكربوني المستخدم في الدراسة وأيضاً طرق تحضير محاليل الحامض (حمض الكبريتيك) والمثبتات المستخدمة ووصف طرق القياس الكيميائية (طريقة فقد الوزن) والكهروكيميائية (طريقة الاستقطاب الجلفانوستاتيكي) التي تم استخدامها لقياس معدل التآكل وكذلك تحضير الأقطاب والخلية الكهربية. الباب الثالث: يختص بالنتائج العملية ومناقشتها وفيه تم دراسة: ١- عرض سلوك الصلب الكربوني 0.5 مولي من حامض الكبريتيك وذلك بطريقة فقد الوزن عند درجة حرارة ٣٠°C ومن خلال دراسة النتائج وضح أن معدل تآكل الصلب المقاوم يقل بزيادة تركيز المثبتات المستخدمة. (١×١٠-٦ - ٧×١٠-٥ مولي) وقد رتب المركبات على حسب كفاءة التثبيط كالآتي: $1 < 2 < 3 < 4$ -الادمصاص على السطح : وضح من النتائج أن ادمصاص هذه المركبات على سطح الصلب الكربوني يتبع ايزوثيرم فريمكن وذلك بعد رسم علاقة بين θ و $\log C_3$ -دراسة التأثير التعاوني لأيون البروميد والثيوسيانات و اليوديد : وذلك بإضافة كل من بروميد البوتاسيوم وثيوسيانات البوتاسيوم ويوديد البوتاسيوم بتركيز 1×10^{-2} مولي حيث وجد أن وجود هذه الايونات تعمل على زيادة التثبيط على حسب الترتيب الآتي: اليوديد $2 < 3 < 4$ وقد وجد أن الترتيب يتفق مع الطريقة الأولى (طريقة فقد الوزن) ٧ - تم مناقشة التركيب الكيميائي لمشتقات (الهيدرازون) و تأثيره على كفاءة التثبيط . وتم استعراض الرسالة في 50 شكلاً و 19 جدولاً و 126 مرجعاً. بالإضافة إلى ملخص باللغة وآخر بالإنجليزية.