

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 مخاطرته على المعادن. هذه الرسالة تناقش تآكل الصلب الكربوني في حامض الكبريتيك وكيفية حمايته. اشتملت الرسالة على ثلاثة أبواب رئيسية وهن: الباب الأول: وفيه تمت مناقشة: ١- نظرية التآكل وطرق الحماية منه وفيها تم دراسة: ١-تعريف التآكل ٢-وقاية التآكل ٣-تصنيف التآكل ٤-النظرية الكهروكيميائية للتآكل ٥-مقاومة الصلب الكربوني للتآكل وفيه تم دراسة: ١-مختلف الدراسات ذات الصلة بموضوع البحالب الثاني: يتضمن تركيب الصلب الكربوني المستخدم في الدراسة وأيضاً طرق تحضير محليل الحامض (حامض الكبريتيك) والمثبتات المستخدمة ووصف طرق القياس الكيميائية (طريقة فقد الوزن) والكهروكيميائية (طريقة الاستقطاب الجلفانوستاتيكي) التي تم استخدامها لقياس معدل التآكل وكذلك تحضير الأفطاب والخلية الكهربائية. الباب الثالث: يختص بالنتائج المعملية ومناقشتها وفيه تم دراسة: ١- عرض سلوك الصلب الكربوني ٠.٥ مولر من حامض الكبريتيك وذلك بطريقة فقد الوزن عند درجة حرارة ٣٠° م ومن خلال دراسة النتائج وضح أن معدل تآكل الصلب المقاوم يقل بزيادة تركيز المثبتات المستخدمة $(10^{-6} \times 10^{-5} \times 10^{-7} \text{ مولر})$ وقد رتب المركبات على حسب كفاءة التثبيط كالتالي: $2 < 3 < 4$ ٢- الامتصاص على السطح: وضح من النتائج أن امتصاص هذه المركبات على سطح الصلب الكربوني يتبع ايزوثيرم فريمكين وذلك بعد رسم علاقة بين θ و $\log C_3$ دراسة التأثير التعاوني لآيون البروميد والثيوسيانات واليوديد: وذلك بإضافة كل من بروميد البوتاسيوم وثيوسيانات البوتاسيوم ويوديد البوتاسيوم بتركيز 1×10^{-2} مولر 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) وتأثيره على كفاءة التثبيط. وتم استعراض الرسالة في ٥٠ شكلاً و ١٢٦ مرجعاً. بالإضافة إلى ملخص باللغة وآخر بالإنجليزية.