

## المخلص العربي

نظرا للاستخدامات المتعددة للنikkel وسبائكها فى الصناعة فقد تناولت الرسالة دراسة تآكل وتثبيت التآكل الناشئ لأقطاب من معدن النikkel فى محاليل كربونات البوتاسيوم أو كرومات الصوديوم . كما تم دراسة ميكانيكية تكون طبقة الخمول على سطح القطب وتأثير إضافة بعض الأنيونات المهاجمة و المسببه للتآكل المتقرب مثل (أيونات الكلوريد، البروميد، اليوديد، و الثيوكبريتات) فى الأوساط السابقة بغرض دراسة هذا النوع من التآكل و إيجاد حلول لامكانية تثبيت هذا التآكل بإستخدام بعض المثبطات العضوية .

وتحتوى الرسالة على اربعة ابواب رئيسية:

**يختص الباب الأول** منها بمناقشة عامه للدراسات السابقة التى تمت على هذا المعدن و نظريات التآكل المختلفه فى المحاليل الحامضية و القاعدية والمتعادلة والتآكل المتقرب وكذلك طرق الحماية منه وعرض مختلف للدراسات ذات الصلة بنفس الموضوع كما تضمن هذا الباب شرح الغرض من اجراء البحث الحالى .

### أما الباب الثانى:

يشتمل على أنواع الأقطاب المستخدمة ومساحتها و طرق تحضير العينات المستخدمة للطرق التجريبية المختلفة: مثل الطريقة الكميائية ( طريقة تغير جهد الدائرة المفتوح مع الزمن). و الطريقة الكهروكيميائية ( طريقة الاستقطاب الجلفانوستاتيكي و طريقة الاستقطاب البوتنشوديناميكي) و كذلك الأجهزة و الكيماويات و وصف طرق القياس المختلفة .

### الباب الثالث تم فيه:

\* تتبع قياس جهد قطب النikkel مع الزمن بإستخدام قياسات جهد الدائرة المفتوحة تحت الظروف الطبيعية فى وسط مائى يحتوى على أملاح كربونات البوتاسيوم أو كرومات الصوديوم و أوضحت الدراسات الاتى:

١- أن جهد القطب يتجه من قيم الجهد الأكثر سالبية إلى الأقل سالبية (منطقة الخمول) حتى يصل إلى جهد الثبات ( $E_{steady}$ ) و ( $E_{steady}$ ) يصبح أكثر سالبية كلما زاد تركيز المحلول C و ذلك تبعا للعلاقة الخطية:

$$E_{st} = a_1 - b_1 \log C$$

حيث ان  $b_1, a_1$  ثوابت تعتمد على طبيعة الفلز و الأنيونات المستخدمة.

٢- و عند وجود تركيزات صغيره من الأنيونات المهاجمة مثل (الكلوريد، البروميد، اليوديد ، الثيوكبريتات) فى محاليل من كربونات البوتاسيوم أو كرومات صوديوم فأنها تحد من تكون طبقة الخمول حتى مدى معين من التركيزات و بزيادة تركيز هذه الأنيونات فأنها تعمل على كسرطبقة الخمول مما يساعد على وجود التآكل المتقرب.

٣- و عند إضافة تركيزات مختلفة من بعض الكواشف العضوية مثل الميثيل الاحمر , الميثيل البرتقالي , الميثيل البنفسجي أمكن حماية سطح القطب من التآكل المثقب وذلك تم بإزاحة ( $E_{st}$ ) في الاتجاه الخامل مما يعني أن هذه المواد تعمل على مقاومة التآكل و تزداد كالاتي:  
(المثيل البنفسجي > الميثيل البرتقالي > الميثيل الاحمر )

#### الباب الرابع ينقسم الى ثلاثة أقسام:

القسم الاول: يشمل دراسة كهروكيميائية لأقطاب من النيكل (طريقة الاستقطاب الجلفانوستاتيكي) طريقة (تافل) وأوضحت النتائج أن :

١- عند زيادة تركيز كربونات البوتاسيوم يحدث أزاحه لقيمة جهد التآكل ( $E_{corr}$ ) في الاتجاه السالب و كذلك تزداد قيمة تيار التآكل ( $I_{corr}$ ) .

٢- عند إضافة المواد العضوية مثل الميثيل الاحمر , الميثيل البرتقالي , الميثيل البنفسجي تحدث إزاحه لمنحنيات الاستقطاب المهبطي و المصعدي مما يدل على أن هذه المثبطات من النوع المختلط مهبطي و مصعدي.

٣- بزيادة تركيز المثبط يقل تيار التآكل ( $I_{corr}$ ), وذلك لادمصاص المواد العضوية على سطح القطب ومنه أمكن حساب مساحة سطح القطب المغطاه ( $\Theta$ ). حيث أن مساحة السطح المغطاه من القطب ( $\Theta$ ) تزداد بزيادة تركيز هذه المواد المضافه و أمكن تحقيق معادلة

الادمصاص في نظام Freundlich isotherm

٤- تعتمد كفاءة التثبيط على درجة تركيز المثبط و نوعه.

٥- كفاءة التثبيط تزداد تبعا للترتيب التالي:

المثيل البنفسجي > الميثيل البرتقالي > الميثيل الاحمر

#### أما القسم الثاني:

\* يشتمل على دراسته عمليه بإستخدام طريقة منحنيات الاستقطاب البوتنتشوديناميكي الأنودي لأقطاب من النيكل في محلول كربونات البوتاسيوم ٠,١ مولارى و محلول كرومات الصوديوم ٠,٠١ مولارى في وجود تركيزات مختلفة من أملاح كلوريد الصوديوم, بروميدالبوتاسيوم , يوديد البوتاسيوم, ثيوكبريتات الصوديوم . و أوضحت النتائج أن:

١- وجود هذه الأملاح ينشأ عنه تيار تآكل من النوع الثاقب وذلك عند جهد معين يسمى جهد التآكل المثقب ( $E_{pit}$ ).

٢- بزيادة تركيز هذه الأملاح يتجه جهد التآكل المثقب ( $E_{pit}$ ) إلى الناحية السالبة تبعا للعلاقة:

$$E_{pitt} = a - b \log C_{agg}$$

٣- عند إضافة تركيزات مختلفة من المواد العضوية سابقة الذكر وجد أن جهد التآكل المثقب يزاح في الاتجاه الموجب مما يعنى أنها تقلل من عملية التآكل المثقب و ذلك تبعا للعلاقة:

$$E_{pitt} = a + b \log C_{agg}$$

#### أما القسم الثالث والاخير:

تناول دراسة ميكانيكية التثبيت و ترتيب كفاءة التثبيت للمركبات العضويه المستخدمة وقد وجد أن كفاءة التثبيت مطابقة تماما لما تم الحصول عليه من طريقة الجهد المفتوح و طريقة الأستقطاب الجلفانوستاتيكي و طريقة الأستقطاب البوتنشيوديناميكي.