

الشركة المصرية للاملاح والمعادن ( اميسال )

إدارة الدراسات الفنية والبحوث

أستخراج وصناعة الاملاح التبخرية  
كنموذج للتكاملية فى الصناعة  
من بحيرة قارون بالفيوم

ورقة مقدمة الى المؤتمر الدولى الاول  
لاقتصاديات المناجم والمهاجر بالوطن العربى  
فى الفترة من ( 1- 3 ) يناير 2008م  
بمركز الازهر للمؤتمرات

أعداد

ك/ عبد اللطيف طه مصطفى الكردى  
رئيس قطاع المصانع  
الشركة المصرية للاملاح والمعادن ( اميسال )

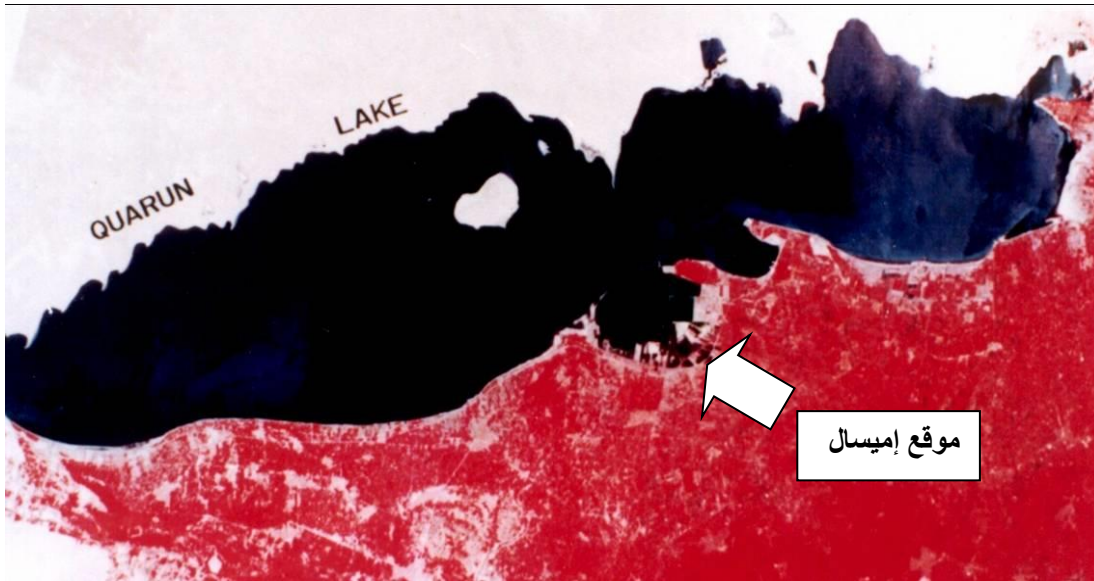


## **1- مقدمة عن الشركة:**

الشركة المصرية للأملاح والمعادن ( إيميسال ) شركة مساهمة مصرية خاضعة لأحكام قانون استثمار المال العربي والأجنبي والمناطق الحرة رقم 43 لسنة 1974 م والمعدل بقانون رقم 230 لسنة 1989 م تم تأسيسها عام 1984 م براس مال قدره 76.25 مليون جنيه مصري بغرض استخراج أملاح اقتصادية من بحيرة قارون تتمثل في إنتاج ملح كبريتات صوديوم وكلوريد صوديوم و كبريتات ماغنسيوم وكذلك دراسة إمكانية إنتاج أملاح أخرى مثل أملاح البورون والبرومين و البوتاسيوم وذلك بهدف الحفاظ على بحيرة قارون من ارتفاع الأملاح المستمر وحماية الحياة البحرية من منطلق حماية البيئة والمحافظة عليها .

### **موقع الشركة:**

تقع مصانع الشركة علي الشاطيء الجنوبي لبحيرة قارون مباشرة في منطقة بطنة أبو كساة قرب قرية شكشوك مركز أبشواي محافظة الفيوم حيث أنشأت الشركة مصانعها ومرافقها علي مساحة 1750 فدان منها 1200 فدان كأحواض لتحضير المحاليل الملحية اللازمة لاستخلاص الأملاح بطرق فيزيائية تعتمد علي التبخير والتبريد والتسخين دون إي إضافات كيميائية أو ملوثات أو ينتج عنها أي تفاعلات أو مخلفات أو غازات ضارة بالإنسان أو أي أحياء مائية بالبحيرة مما يعد نموذجا لمشروع بيئي أقيم لأهداف بيئية بحتة ذات عائد اقتصادي وتنموي واجتماعي والصورة رقم (1) توضح موقع الشركة بالنسبة لبحيرة قارون.



صورة رقم (1): توضيحي لموقع الشركة

## نشاط الشركة:-

يتمثل نشاط الشركة في استخراج الأملاح الاقتصادية من بحيرة قارون وخاصة :

- كبريتات الصوديوم بطاقة 100 ألف طن / سنويا
- كلوريد الصوديوم بطاقة 200 ألف طن / سنويا
- أملاح المغنسيوم بطاقة 27 ألف طن / سنويا

## أهداف الشركة:-

- 1- حماية بحيرة قارون كمحمية طبيعية والعمل على وقف الارتفاع المستمر في نسبة الملوحة بها ومحاولة خفضها حفاظاً على أحيائها المائية وثروتها السمكية0
- 2- استخراج الأملاح المعدنية الذائبة في مياه البحيرة بالطرق والكميات المناسبة اعتماداً على العوامل الطبيعية من بخر ودرجات حرارة ورياح والاستفادة بالأملاح المستخرجة بما اقتصادياً لتغذية الصناعات المحلية والتصدير .
- 3- خلق قاعدة صناعية متكاملة للصناعات الكيماوية على أرض الفيوم من خلال صناعة نظيفة بيئياً وخلق فرص عمل عديدة وإنشاء مجتمع عمري صناعي جديد بالفيوم في منطقة تعاني من قلة الموارد والبطالة .

## الشهادات العالمية التي حصلت عليها الشركة

حصلت الشركة على العديد من شهادات الجودة العالمية من شركة SGS وهي:

### 1. شهادة الأيزو ونظام إدارة البيئة ( ISO 14001 )

وذلك بتاريخ 2001/12/7م لمنتجات الشركة من كبريتات الصوديوم اللامائية ومنتجات الشركة من ملح الطعام وكلوريد الصوديوم الصناعي ، وحصلت على الإصدار الأخير ( ISO14001/2004 ) بتاريخ 2005/2/8م للفترة من 2005/2/8م حتى 2008/2/8م 0

### 2. شهادة الجودة ( ISO 9002 )

وذلك بتاريخ 2002/6/20م ، وحصلت على الإصدار الأخير (ISO9001/ 2000) بتاريخ 2004/11/3م للفترة من 2004/11/3م حتى 2007/11/2م لمنتجات الشركة من كبريتات الصوديوم اللامائية وملح الطعام وملح كلوريد الصوديوم الصناعي0

### 3. شهادة تحليل وتحديد نقاط التحكم الحرجة ( HACCP )

وذلك بتاريخ 2002/12/19م وحصلت على الإصدار الأخير بتاريخ 2006/4/10م للفترة من 2006/4/10م حتى 2009/4/9م وذلك لمنتجات الشركة من ملح الطعام الناعم والخشن اليودي0بالإضافة إلى حصوله على جائزة ايديا الذهبية في مهرجان القاهرة الدولي الثالث عشر لتطوير التعبئة والتغليف 0

## 2- مصانع الشركة الحالية

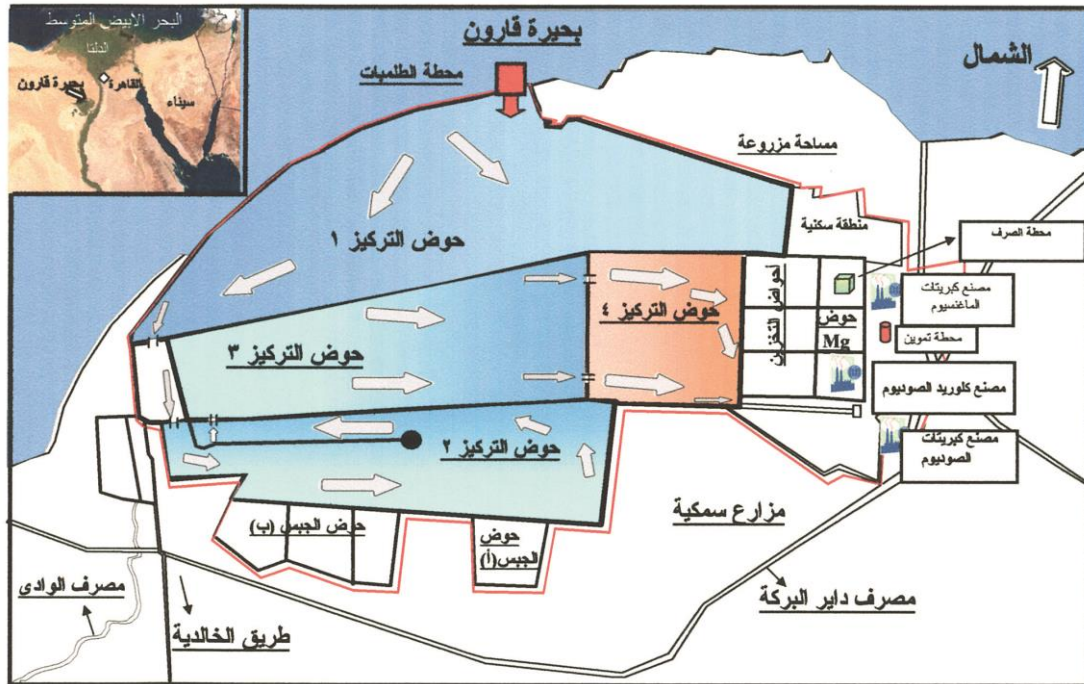
يعتمد إنتاج الأملاح من بحيرة قارون علي استغلال الطاقة الشمسية وذلك عن طريق البخر الطبيعي الذي يؤدي إلي تركيز ملوحة مياه الأحواض إلي درجة التركيز المناسبة لاستخلاص الأملاح وهي 360 جم / لتر وتحتوي علي أربعة أحواض رئيسية يبلغ إجمالي مساحتها 1750 فدان بالإضافة إلي مجموعة أحواض ثانوية لتخزين السائل الراجع من مصانع الشركة .

### أحواض التركيز

مساحة الأحواض ومناسيب قاع كل حوض :

شكل رقم (1) توضح موقع أحواض التركيز والأحواض الثانوية المساعدة. ومساحة كل حوض من الأحواض كتالي:

1. الحوض الأول : مساحته 500 فدان ( 1ر2 مليون متر<sup>2</sup> ) ومنسوبه 44.20م تحت سطح البحر 0
2. الحوض الثاني : مساحته 300 فدان ( 1ر3 مليون متر<sup>2</sup> ) ومنسوبه 44.34 م تحت سطح البحر 0
3. الحوض الثالث : مساحته 250 فدان ( 1ر0 مليون متر<sup>2</sup> ) ومنسوبه 45 م تحت سطح البحر 0
4. الحوض الرابع : مساحته 150 فدان ( 6ر مليون متر<sup>2</sup> ) ومنسوبه 45.30 م تحت سطح البحر 0



صورة رقم (3): توضيح أحواض التركيز

تنقل المياه من الحوض الأول إلى الحوض الرابع مروراً بالثاني والثالث بالتدفق الذاتي المحكوم وبمعدلات دقيقة لتحقيق تركيزات محددة للملح بمياه كل حوض لتحقيق الظروف المناسب لترسيب الكمية القليلة وغير المؤثرة من أملاح كبريتات وكبريتات الكالسيوم قبل دخولها إلى الحوض الرابع 0

يتحقق في الحوض الرابع رفع درجة الملوحة إلى عشرة أضعاف الملوحة بمياه البحيرة أي إلى 360 جرام / لتر كما يتحقق بنحو 9 أعشار الكمية التي تم ضخها في الحوض الأول أي أن ما يتبقى من محاليل مركزه حوالي 1.5 مليون متر<sup>3</sup> لي مطابق مواصفات السائل المركز اللازم لاستخلاص الأملاح المذابة فيه بداية من مصنع كبريتات الصوديوم .

ملحق بأحواض التركيز عدد من الأحواض الثانوية مجموع مساحتها 75 فداناً ( 0.3 مليون م<sup>2</sup>) يتم فيها تخزين المحاليل الخارجة بعد استخلاص أملاح كبريتات الصوديوم الذي يحتوى على نسبة عالية من أملاح كلوريد الصوديوم ، وكذلك أملاح الماغنسيوم والأملاح الأخرى الأكثر ذوبان .

## 1- مصنع كبريتات الصوديوم اللامائية:-

أقيم مصنع كبريتات الصوديوم في أقصى المنطقة المخصصة للشركة ويتكون من وحدة المبني الرئيسي للمصنع ووحدة التعبئة ومخزن المنتج التام ويشغل مساحة 1500م2 مكون من أربعة مستويات , وقد قامت احدي الشركات الألمانية بإنشاء المصنع ومراقبة خط الإنتاج في الفترة الأولى من التشغيل.

تتم عملية استخلاص الملح عن طريق تجهيز الخلول الملحي Brine وضخه إلى المصنع عبر أنبوب قطرة 6 بوصة لتبدأ عملية تبريد مبدئي للمحلول يليها عملية التبلور التجزيئي لإنتاج كبريتات الصوديوم المائية ثم عملية فصل بلورات ملح جلوبر من المحلول ثم تسخين ملح جلوبر إلى 50 درجة مئوية لطرد ماء التبلور والحصول على كبريتات الصوديوم اللامائية ( $Na_2SO_4$ ) ليتم تعبئتها في عبوات مختلفة الحجم ودفعها للأسواق



صورة رقم (4):- مصنع كبريتات الصوديوم

ويغذى إنتاج هذا المصنع حالياً جميع مصانع المنظفات الجافة في مصر , وكذا صناعة الزجاج ولب الورق وصباغة النسيج بديلاً للمستورد و يتم تصدير الفائض عن السوق المحلى إلى دول عديدة منها ( سوريا والأردن والسعودية وتونس والسودان والمغرب واريتريا والعراق وفلسطين وليبيا واليونان ورومانيا وتركيا وألمانيا وبلغاريا ) إلا أنه نظراً لازدياد الطلب المحلى على هذا المنتج تقلص حجم التصدير حتى اقتصر حالياً على كميات ضئيلة لسوريا والسودان 0

وإزاء ازدياد الطلب المحلى والخارجي وحاجة العملاء بالخارج على طلب المنتج المصري لجودته تقوم الشركة حالياً بمشروع للتوسع في الإنتاج بإضافة 20% من الطاقة الحالية ينتظر الانتهاء منها في الربع الأخير من عام 2007م

## المبيعات السنوية

بلغ إجمالي المبيعات في عام 2006م كمية 100250 طن منها 98919 طن مبيعات محلية بنسبة 98.7 % من إجمالي المبيعات الكلية و 1331 طن مبيعات تصديرية بنسبة 1.3 % من إجمالي المبيعات الكلية مقارنة ب إجمالي مبيعات كلية 98739.5 طن خلال العام السابق منها 95662 طن مبيعات محلية بنسبة 96.88 % من إجمالي المبيعات الكلية و 3077.5 طن مبيعات تصديرية بنسبة 3.12 % من إجمالي المبيعات الكلية والجدول رقم (1) يوضح المقارنة مع الأعوام السابقة .

جدول رقم (1): كميات المبيعات المحلية والتصديرية خلال عام 2004م وحتى 2006 م

السنة	2004م	2005م	2006م	البيان
	100931 5.	98739 5.	100250	إجمالي المبيعات (طن)
	92649. 5	95662	98919	إجمالي المبيعات المحلية (طن)
	91.79	96.88	98.7	نسبة المبيعات المحلية إلى إجمالي المبيعات %
	8282	3077. 5	1331	إجمالي المبيعات التصديرية (طن)
	8.21	3.12	1.3	نسبة المبيعات التصديرية إلى إجمالي المبيعات %

وبلغ رصيد المخازن في نهاية عام 2006م كمية قدرها 368 طن منها 122.5 طن جامبو و 245.5 طن شكاير مقارنة ب 163 طن خلال العام السابق منها 7.5 طن جامبو و 155.5 طن شكاير .



## 2- مصنع غسيل وتكرير ملح كلوريد الصوديوم:-

ملح الطعام لا يعتبر مادة غذائية فقط ولكن مادة صناعة هامة فهو يعتبر الخامة الرئيسية في صناعة الصودا الكاوية اللازمة لصناعة الصابون والحريير الصناعي وتكرير الزيوت والغزل والنسيج وخلافه ، وهو الخامة الرئيسية لصناعة الكلور اللازم لتنقية المياه وبعض منتجات البتروكيماويات وعمليات التبييض وصناعة الورق ، كما أنه هو الخامة الرئيسية لإنتاج كوبونات الصوديوم اللازمة لصناعة الزجاج والخزفيات ومعاجين الأسنان والمنظفات كما انه يستخدم لإذابة الثلوج في أوروبا وأمريكا وفي الغلايات وصناعة الأعلاف وغيرها بجانب استخداماته الطبية الهامة

كاد تراكم المحلول الراجع من مصنع كبريتات الصوديوم المحمل بكميات هائلة من ملح كلوريد الصوديوم الذي يصل تركيزه 260 جم / لتر والذي تم تخزينه في أحواض الشركة التي امتلأت به حتى كاد أن يسبب مشكلة تؤدي إلى توقف إنتاج كبريتات الصوديوم لعدم توافر أحواض كافية لتخزين هذا المحلول 0 ولحل هذه المشكلة تم حصد الأملاح التي ترسبت من هذا المحلول والتي تم جفافها وتخزينها حيث بلغت كميته حتى نهاية عام 2006م حوالي 900 ألف طن ملح كلوريد صوديوم خام بدرجة نقاوة من 95.85% وذلك علاوة على كميات الأملاح الذائبة في المحاليل الملحية الخارجة بعد استخلاص كبريتات الصوديوم والتي تقدر كمياتها بما يزيد على المليون طن تتزايد سنوياً مع استمرار تشغيل مصنع كبريتات الصوديوم 0

وبدأت من هنا فكرة إقامة مصنعاً لغسيل وتكرير ملح كلوريد الصوديوم والذي يعتبر الثاني من منظومة المصانع التي تتولى الشركة إقامتها في إطار مشروع استخراج الأملاح من بحيرة قارون 0

في إطار علاقات التعاون بين مصر والصين تم توقيع بروتوكول بين شركة اميسال وشركة سنتك الصينية تضمن إقامة مشروع غسيل وتنقية ملح كلوريد الصوديوم بطاقة 150 ألف طن سنوياً ويعتمد المصنع في غسيل وتنقية وتكرير ملح كلوريد الصوديوم علي ثلاث مراحل متتالية تطبق لأول مرة في مصر بهدف التخلص من الشوائب الصلبة الغير قابلة للذوبان في الماء والموجودة بالملح الخام للحصول علي منتج نهائي عالي النقاوة.

ويتم تغذية هذا المصنع من الملح الخام المتراكم منذ عام 1993م والمشون بالشركة وصمم المصنع لإنتاج 150 ألف طن ملح كلوريد الصوديوم منها 75 ألف طن ملح الطعام الصحي اليودي للغذاء الآدمي والصناعات الغذائية والمخابز و 75 ألف طن

ملح صناعي لتغذية صناعة الكيماويات وإنتاج غاز الكلور والصودا الكاوية والصودا  
أش وغيرها.

#### الإنتاج السنوي

- بلغ اجمالي الانتاج التام لملح الطعام عام 2006 م هي 98 ألف طن خلال أيام تشغيل فعلية 354 يوم
- اجمالي ساعات التشغيل 7325 ساعة
- معدل إنتاج 13.4 طن/ ساعة ( الطاقة القصوى 18طن / ساعة)
- والجدول التالي يوضح مقارنة إنتاج عام 2006 بالأعوام السابقة .
- الجدول رقم (2) : يوضح مقارنة إنتاج عام 2006 بالأعوام السابقة .

عام	عام	عام	عام	عام	نوع الملح
2002	2003	2004	2005	2006	
20274	54755	72995	69999	81639	الملح الادمي
18123	24274	31545	28051	16524	صناعي سائب
299	896.0	0	0	20	صناعي معبأ
38696	79925	104540	98050	98183	اجمالي الإنتاج التام
0	161	0	4684	5302	الحام
38696	80087	104540	102734	103485	الإجمالي

- من خلال جدول رقم(2) يتضح:
- زيادة الإنتاج بنسبة 1% مقارنة بعام 2005
- نقص الإنتاج بنسبة 1% مقارنة بعام 2004
- زيادة الإنتاج بنسبة 29% مقارنة بعام 2003
- زيادة الإنتاج بنسبة 167% مقارنة بعام 2002

بيان بنسب الإنتاج من الأصناف المختلفة :

• الملح الصناعي السائب : بلغ اجمالي الإنتاج من الملح الصناعي 16524 طن ويمثل 16% من جملة النتاج السنوي موردة بالكامل لشركة النصر للكيماويات الوسيطة

• إنتاج الملح الادمى : بلغ اجمالي الإنتاج من الملح الادمى 81639 طن ويمثل 79% من جملة الإنتاج السنوي بيانها كالتى :

• نسبة إنتاج الملح الادمى 79% من اجمالي الإنتاج وتشمل :

72% ملح يودى

7% ملح غير يودى

وتوزع كالتالى : -

• نسبة إنتاج البونو 25% من اجمالي الإنتاج

• نسبة إنتاج المكرر عبوات 25ك 9% من اجمالي الإنتاج وتشمل :

• 5% ملح يودى

• 4% ملح غير يودى

• نسبة إنتاج الفاخر عبوات 25ك 45% من اجمالي الإنتاج وتشمل :

• 42% ملح يودى

• 3% ملح غير يودى

إعداد الملح الخام :

بلغ اجمالي الملح الخام المجهز بوحدة إعداد الملح الخام حوالي 199 ألف طن باجمالى 346 يوم تشغيل فعلى و 7336 ساعة تشغيل بمعدل 27طن/ساعة ومعدل إنتاج يومي 575 طن/ يوم تشغيل فعلى .

جدول رقم (3) : مقارنة النقاوة خلال عام 2006م بعام 2005 م

الملح المنتج		الملح الخام		
عام 2006	عام 2005	عام 2006	عام 2005	
98.91	99.03	84.19	84.27	درجة النقاوة %
0.41	0.25	6.29	5.34	نسبة الكبريتات %
13.55	15.3	27	24	معدل الإنتاج طن/ساعة

المبيعات

بلغ اجمالى المبيعات خلال عام 2006 ( 97301 ) طن والجدول التالى يوضح مقارنة مبيعات عام 2006 بالأعوام السابقة.

جدول رقم (4) : مبيعات ملح كلوريد الصوديوم منذ عام 2002م وحتى عام 2006م

نوع الملح	عام 2006	عام 2005	عام 2004	عام 2003	عام 2002
الملح الادمى	80992.7	68682	73062	55137.3	19334.6
صناعى سائب	10986.16	22290	27332	20095.6	14378.5
صناعى معبأ	20	0	0	896.0	301
اجمالى الإنتاج التام	91998.86	90972	100394	76128.9	34014.1
الخام	5302	4684	0	161	0
الاجمالى	97300.86	95656	100394	76289.9	34014.1

من خلال جدول رقم(4) يتضح:

- زيادة المبيعات لعام 2006 بنسبة 1 % مقارنة بعام 2005
- نقص المبيعات لعام 2006 بنسبة 3% مقارنة بعام 2004 بسبب نقص مسحوبات أبو رواش 0
- زيادة المبيعات لعام 2006 بنسبة 27% مقارنة بعام 2003 0
- زيادة المبيعات لعام 2006 185% مقارنة بعام 2002 0

بيان نسب المبيعات من الأصناف المختلفة :

- مبيعات الملح الادمى : بلغ اجمالى المبيعات من الملح الادمى عام 2006 ( 80992.7 ) طن وتمثل 83% من جملة المبيعات 0
- مبيعات الملح الصناعى السائب : بلغ اجمالى المبيعات من الملح الصناعى عام 2006 ( 10986 ) طن ويمثل 11% من جملة المبيعات السنوية تباع بالكامل لشركة النصر للكيماويات الوسيطة 0
- مبيعات الملح الخام بلغ اجمالى مبيعات الملح الخام 5302 طن ويمثل 5.5 % من جملة المبيعات السنوية تباع بالكامل للعميل إيمن الجوهري 0

نسبة مبيعات الادمى لعام 2006 ( 83.5% ) من اجمالى المبيعات وتشمل :-

- 76% ملح يودى
- 24% ملح غير يودى
- وتوزع كالتالي :
- نسبة مبيعات البونو 26% من اجمالى المبيعات .

نسبة مبيعات الملح المكرر عبوات 50 و 25 ك خلال عام 2006 هي 10% من  
اجمالي المبيعات وتشمل:

• 5 % ملح يودی .

• 5 % ملح غير يودی .

نسبة مبيعات الفاخر عبوات 25 ك هي 47.5% من اجمالي المبيعات وتشمل:

40 % ملح يودی .

3 % ملح غير يودی .

### 3- مصنع كبريتات الماغنسيوم المائية

بدأت مظاهر نقص عنصر الماغنسيوم في التربة الزراعية المصرية في الظهور منذ سنوات نتيجة لعدم تجدد خصوبة الاراضى بطمي النيل ونتيجة للزيادة السكانية المضطردة والتكثيف الزراعي لإنتاج محاصيل ذات إنتاجيه عالية في أراضى وادي النيل القديم ، وأدى الاتجاه للتوسع الافقى بزيادة المساحة المزروعة والخروج إلى الاراضى الصحراوية الفقيرة جدا في العديد من العناصر إلى شدة حاجة هذه التربة إلى العديد من العناصر الصغرى وأهمها عنصر الماغنسيوم 0

من هنا كانت الحاجة إلى عنصر الماغنسيوم في صورة كبريتات الماغنسيوم كمغذى للنبات حيث تمده بعنصري الماغنسيوم والكبريت وبالتالي تساهم في استصلاح الاراضى الزراعية الجديدة وتدعيم الاراضى الزراعية القديمة التي استنفذت عنصر الماغنسيوم نتيجة الاستزراع المكثف أفقيا ورأسيا 0

تعود فائدة عنصر الماغنسيوم إلى كونه المكون الرئيسي لصبغة الكلوروفيل اللازمة لعملية البناء الضوئي لتكوين سكر الجلوكوز الذي يتحول إلى نشا ومواد دهن أو بروتينيه لغذاء النبات ، كما أن الماغنسيوم منشط لعدة تفاعلات إنزيمية كما أن له دور حيوي في تكوين الزيوت وتصحيح حموضة الخلايا 0

وتشير تقارير مركز البحوث الزراعية المصرية أن الكمية المستنزفة من عنصر الماغنسيوم في مساحة 12ر5 مليون فدان للمساحة المحصولية المنوعة حوالي 145 ألف طن يخص الإنتاج منها حوالي 57 ألف طن في السنة أما بالنسبة للاراضى الرملية المستصلحة المنزرعة فإنها تحتاج أيضا إلى حوالي 57 ألف طن في ألسنه تزداد كل عام بحوالي 600 طن وهو ما يلزم للتوسع الافقى بالا راضى المستصلحة الجديدة وخاصة في توشكي وحواف وادي النيل وغيرها 0

وتتوافر المادة الخام الأساسية لإنتاج كبريتات الماغنسيوم في مصر في محاليل السائل المر المتخلف من عمليات إنتاج الأملاح في الملاحات المصرية المختلفة ومنها بحيرة قارون بالفيوم الأمر الذي حفز شركة اميسال على التفكير في إنتاج هذه المادة لتوفير احتياجات التربة المصرية وحماية ثروتها الزراعية ووقف المزيد من التدهور وتصدير الفائض للخارج 0

وبناء عليه تم البدء في إجراء خطوات التعاقد و عمل الدراسات الفنية لهذا المشروع بدعم من جهاز شئون البيئة وبنك التعمير الالماني وجرى حاليا إنشاء مصنع كبريتات الماغنسيوم بعد أن تم عمل مناقصة عالمية بين الموردين وتم الترسية على شركة CNTIC الصينية بتكلفه استثماريه حوالي 123 مليون جنيه مصري وبطاقة إنتاجية قدرها 27ر5 ألف طن / سنويا ملح كبريتات الماغنسيوم تعطى عائد مبيعات حوالي

20 مليون جنيهه بالإضافة إلى إنتاج 35 ألف طن / سنويا ملح كلوريد صوديوم عالي النقاوة. 0

### استخدامات كبريتات الماغنسيوم :-

تستخدم كبريتات الماغنسيوم في بعض الصناعات الهامة مثل صناعة الأسمدة والصناعات الغذائية والأغراض الدوائية طبقا مما يلي :

أ - صناعة الأسمدة :

تعتبر كبريتات الماغنسيوم من الأسمدة الهامة حيث يحتاج النبات إلى عنصر الماغنسيوم بكمية كبيرة نسبيا لإتمام دورة حياته فهو المكون الرئيسي في جزيء الكلوروفيل اللازم لعملية التمثيل الضوئي ، كما أن عنصر الماغنسيوم منشط لعدة تفاعلات إنزيمية كعامل مساعد مثل عمليات الفسفرة كما أن له دور حيوي في تكوين الزيوت وتصحيح حموضة الخلايا 0

ب- الصناعات الغذائية

يستخدم الماغنسيوم كمثبت للإنزيمات وعمليات التخمر وإنتاج محصول الفركتوز ويدخل الماغنسيوم كمادة مضافة في بعض الأغذية وإنتاج شراب الحبوب الغني بالفركتوز والذي حل محل السكر في معظم المشروبات الخفيفة كما يدخل في إنتاج علف الحيوانات كالماشية والأغنام لحمايتها من مرض نقص الماغنسيوم ( كراز العشب ) وهو مرض مميت للحيوان ويمكن مقاومته بإضافة كبريتات الماغنسيوم إلى السماد أو إلى علف الحيوان 0

كما تمد كبريتات الماغنسيوم الحيوان بالعناصر الهامة لتنشيط وظائف الأعصاب والعضلات وتقوية العظام والأسنان ، كما أن نقص الماغنسيوم يقلل من ألبان الأبقار ويسبب مرض الهيجوما جنزيا 0

### ج- الصناعات الكيميائية

تدخل كبريتات الماغنسيوم في إنتاج الكيماويات الآتية :-

بورات الماغنسيوم : والتي تستخدم كمادة حافظة مطهرة ومانعه للعفونة ومانعه للفطريات 0

أوكسالات الماغنسيوم ونترات الماغنسيوم : والتي تستخدم كمادة كاشفة لعملية

كربونات الماغنسيوم المترسبة : والتي تستخدم كمادة مضافة في إنتاج مستحضرات التجميل والأحبار وصناعة الزجاج وملونات المطاط والمياه المعدنية ومادة مثبتة للألوان ومادة مانعة التحجر

كلوريد الماغنسيوم : والتي تستخدم كمادة مضافة في صناعة السيراميك والزجاج والعدسات والكريستال ومادة خام لإنتاج أكسيد الماغنسيوم 0

أوليّات الماغنسيوم : التي تستخدم في صناعة الورنيشات وعمليات التنظيف الجاف  
ومادة مشحمة في صناعة البلاستيك 0

فوسفات الماغنسيوم: والتي تستخدم في معاجين الأسنان والمستحضرات الصيدلانية 0  
وكمادة امتصاص ومادة مضافة في الصناعات الغذائية ومادة مثبتة في صناعة  
البلاستيك

سيتارات الماغنسيوم: والتي تستخدم كمجفف في عمليات الطلاء والبويات  
الورنيشات وكمادة مضافة لزيادة السطح المستخدم في الأدوية وكمادة مثبتة ومشحمة  
في صناعة البلاستيك 0

فلز الماغنسيوم: الذي يدخل في صناعات عديدة أهمها صناعة الطائرات والمعدات  
الحديدية والسيارات وذلك باستخدام سبائك الماغنسيوم لخفة الوزن والصلابة العالية  
د - الصناعات الدوائية :-

تستخدم كبريتات الماغنسيوم كملين قوى ومسكن لآلام والالتهابات ولدغ الحشرات  
ويستخدم في مستحضرات التجميل و العناية بالبشرة والشعر 0  
سلفيت الماغنسيوم: والتي تستخدم في الصناعات الدوائية 0

### ملح كلوريد الصوديوم عالم النقاوة المنتج بطريقه التفريغ (البخر الصناعي )

تعتبر شركة إيميسال هي الشركة الأولى في مصر التي تقوم بإنتاج هذا الملح حيث  
تستخدم شركات الصناعات الكيمائية الملح المحلى برغم أنه لا يصلح مباشرة  
لعمليات التحليل الكهربى لوجود نسبة عالية من أملاح الكالسيوم والماغنسيوم أعلى  
من المسموح بها مما جعل هذه المصانع تلجأ إلى إقامة وحدات وسيطة لمعالجة الملح  
المصري المورد إليها للوصول إلى المواصفات القياسية المطلوبة لهذه النوعية من  
الصناعة، الأمر الذي يؤدى في النهاية إلى زيادة تكلفة منتجات هذه المصانع وعدم  
قدرتها على المنافسة محليا وخارجيا 0

استخدامات ملح كلوريد الصوديوم عالم النقاوة المنتج بطريقه التفريغ (البخر



1- يستخدم ملح كلوريد الصوديوم المنتج بالتفريغ ال VacuumSalt أساسا لإنتاج الصودا الكاوية وغاز الكلور بالتحليل الكهربائي لمحلول مشبع منه 0

-2

يستخدم كمادة أساسية في إنتاج كربونات الصوديوم عند تفاعل ال VacuumSalt مع الحجر الجيري (كربونات الكالسيوم) وقد حبا الله منطقة المنيا القريبة من الفيوم بأجود أنواع الحجر الجيري في العالم مما يساعد في حالة استخدامه في إنتاج مادة كربونات الصوديوم عالية النقاوة 0

ومما يذكر أن الإنتاج العالمي من ملح كلوريد الصوديوم 220 مليون طن سنويا، بينما أنتاج مصر لا يتجاوز 2.5 مليون طن سنويا 0

### جهود الشركة في تسويق كبريتات الماغنسيوم

■ قامت الشركة ومنذ عام 2002م البدء في عمل إعداد دراسة تسويقية شاملة لتسويق محتويات المحلول المر وهو (أملاح الماغنسيوم - أملاح البوتاسيوم - البورون - البروم) حيث خلصت الدراسات الأولية إلى إمكان تسويق كبريتات الماغنسيوم كسماد للاراضى الزراعية 0 ولتأكيد ذلك تم الاستعانة بخبراء المركز القومي للبحوث التابع لوزارة البحث العلمي ومركز بحوث الاراضى والمياه والبيئة التابع لوزارة الزراعة لدراسة مدى الاحتياج الفعلي للاراضى الزراعية القائمة بالوادي والدلتا لهذه المادة ، حيث أوضح المركز أن الاحتياج الفعلي السنوي للاراضى الزراعية بتجاوز 60 ألف طن سنويا نظرا لعدم تعويض الفاقد من التربة الزراعية من هذه المادة بأعمال الري والغسيل منذ إنشاء السد العالي . أما الاراضى المستصلحة حديثا " بالصحراء والتي تفتقر بشكل حاد لهذا العنصر فهي الأكثر حاجة إلى توافره ، وأن توافر هذا العنصر في صورة مركبة تحتوى على الكبريتات و الماغنسيوم معا " الأمر الذي يتيح للنبات الاستفادة بعنصري الكبريت و الماغنسيوم معا 0 وقد أثبتت الدراسة التسويقية أن كبار المزارعين بالاراضى الصحراوية(طريق مصر إسكندرية الصحراوي) يقومون ببناء على توصيات مركز بحوث الأراضى باستيراد كبريتات الماغنسيوم لاستخدامها في مزارعهم ، الأمر الذي كان له كبير الأثر في تحسين إنتاجية أراضيهم ، ويقدر ما يتم استيراده حاليا " بحوالى 10 آلاف طن سنويا " ، كما ظهر من الدراسة أن الفلاح البسيط ومزارع وادي النيل القديم لم يدرك حتى الآن أهمية إضافة هذا العنصر برغم الشكوى من تدهور الإنتاجية في بعض الأماكن وشدة احتياج أرضه لهذا العنصر 0

■ وبمجرد الإعلان عن قرب توافر المنتج بالأسواق خلال المؤتمر الدولي للأسمدة بالقاهرة في فبراير عام 2004م تلقت الشركة من الشركات العالمية والعربية والمصرية

خطابات تبدي رغبتها في التعاقد على شراء المنتج ومنها :-

1. شركة بولى سيرف ( شريف الجبيلي ) حيث حصلت الشركة على طلب للتعاقد على 17 ألف طن سنويا " لتصديرها إلى الخارج وخاصة إلى كينيا 0

2. شركة الدلتا للأسمدة ( م . عامر حسن عامر ) حيث حصلت الشركة على طلب للتعاقد على 15 ألف طن سنويا 0

3. شركة الصفا للأسمدة (م. نافع فهمي ) حيث حصلت الشركة على طلب للتعاقد على 15 ألف طن سنويا 0

وصدر من الشركات الثلاثة عقود نوايا ابتدائية لتسويق هذه الكميات وتسلم البنك الأهلي صور منها 0

قامت الشركة بالتعاون مع شركة أبوقير للأسمدة بأجراء تجربة لإضافة كبريتات الماغنسيوم إلى سماد اليوريا المنتج بنسبة تتراوح من 5ر. - 2% وثبت نجاح التجربة ، وقامت شركة أبوقير للأسمدة على أثر ذلك بالبداية في إنتاج اليوريا المحسنة بإضافة نسبة من مادة كبريتات الماغنسيوم المستوردة من الخارج وهى متوافرة حاليا " بالأسواق ، ويبلغ حجم الإضافة السنوية من كبريتات الماغنسيوم إلى سماد اليوريا إذا ما قررت حوالي (6) آلاف طن ، إضافة إلى احتياج السوق حاليا والتي وصلت عام 2003م إلى حوالي (10) آلاف طن سنويا 0

خلال الفترة السابقة ظهرت بالسوق بعض الاستخدمات الجديدة لمادة كبريتات الماغنسيوم كالإضافة إلى المنظفات الجافة والجاري مناقشتها مع المنتجين لتحديد المواصفات المطلوبة واستيفائها ضمنا حسن توزيع المنتج 0

وقد تم التعاون المشترك مع شركة K&S الألمانية لتسويق منتج الشركة كبريتات الماغنسيوم وقد قامت شركة K&S الألمانية بأعداد دراسة الجدوى الاقتصادية لمشروع كبريتات الماغنسيوم بتمويل من بنك التعمير الألماني وهى التي قامت بإعداد كراسة الشروط والمواصفات التي طرح على أساسها تنفيذ المشروع بين الشركات المتخصصة وفق معايير بنك التعمير الألماني والتي أوصت بترسيه التنفيذ على الشركة الصينية وعلاوة على ما سبق فهي شركة رائدة في إنتاج كبريتات الماغنسيوم في العالم تنتج حوالي 245 ألف طن / سنويا من كبريتات الماغنسيوم ( 50% من الإنتاج العالم ) وتمتلك أسطول نقل بحري ذو طبيعة خاصة لنقل كبريتات الماغنسيوم تحت ظروف المنتج خاصة عبر البحار ، كما تمتلك شبكة مبيعات عالمية.

بعد أن لمست الشركة الألمانية جدية شركة اميسال في تنفيذ مشروع كبريتات الماغنسيوم الذي يمثل إنتاجه 12% من إنتاج K&S قامت باتصالات دورية أسفرت على عقد اجتماع بين الجانبين في 2006/8/30م للاتفاق على عملية التسويق وقدمت مشروع عقد لتسويق منتج الشركة من كبريتات الماغنسيوم الذي سوف يبدأ إنتاجه في منتصف عام 2007م 0

وتضمن الاجتماع الأول مناقشة بنود مشروع العقد المقترح المقدم من شركة K&S بخصوص تولى شركة K&S شراء كامل منتج شركة اميسال من كبريتات الماغنسيوم بالأسعار التي يتفق عليها والعمل على

تسويقه محلياً وخارجياً.

أبدى وفد شركة إميسال خلال مناقشة بنود مشروع العقد التحفظ على الكثير من الجزئيات من أهمها :-

- مدة التعاقد لمدة خمسة سنوات بدلاً من عشرة سنوات تبدأ بسنه واحده تحت التجربة
  - مكان التحكيم في حالة النزاعات على أن يكون في القاهرة وليس سويسراً0
  - بناء على اتصال شركة K&S لطلب تحديد موعد لاستكمال المباحثات والرد على النقاط المثارة فقط
- تحدد لهم الحضور يوم 2007/3/22 وعقد الاجتماع الثاني في 2007/3/22 بمقر الشركة بالقاهرة للتوصل إلى اتفاق نحو موضوع العقد المقترح من شركة K&S وأسفر الاجتماع على :

1. يحتاج تسويق كبريتات الماغنسيوم إلي دراسة جيدة لسوق كبريتات الماغنسيوم في المنطقة

للقوف على جوانبه وابعادة ومحاذيره ومتطلبات التعرف على أهم القوى المسيطرة عليه 0

2. ولفهم طبيعة هذا السوق و لرفع المعاناة التسويقية عن الشركة يتطلب التعاون مع شركة

K&S من خلال مقترح مشروع العقد المقدم منهم لما لهم خبرة عالمية في تسويق هذا النوع

من الأملاح.

- تحتكر شركة K&S خبرتها في منع تكتل كبريتات الماغنسيوم الناتجة عن ارتفاع درجة حرارة الطقس للمده التي يتفق عليها ممكن لشركة K&S التقديم باستخدام هذه التكنولوجيا في حالة توقيع الاتفاقية

- وعلى هذا الأساس ترغب شركة K&S أن تكون مدة التعاقد على شراء كبريتات الماغنسيوم عشرة سنوات وان تتولى توزيع المنتج كله للسوق الداخلية والخارجية 0

- عرضت شركة اميسال أن يكون اقل سعر لبيع كبريتات الماغنسيوم لشركة K&S بقيمة 100 دولار للطن في حالة البيع محلياً و95 دولار للطن في حالة التصدير ( تسليم المصنع وبدون تغليف) 0

- وقد صل فاكس من شركة K&S بتاريخ 2007/4/13 مفاده بأن فتره العقد تكون لمدة عشر

سنوات وعلى أن يكون شراء ملح ابسوم بقيمة 90 دولار/ للطن المتري تسليم المصنع

(F.O.T) في حاله البيع محلياً و70 دولار/ للطن المتري(F.O.B) في حاله التصدير على أن

يستمر الشراء بتلك القيم حتى نهاية عام 2008 ثم يتم مناقشه سعر الشراء تلقائياً.

## 3- مشروعات تحت الدراسة والتنفيذ

### أولاً- مشروع إنتاج الصودا أش (كربونات الصوديوم) $\text{Na}_2\text{CO}_3$

يعتبر ملح كربونات الصوديوم  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  مادة كيميائية أساسية وهو خام رئيسي لإنتاج منتجات صناعية ذات أهمية اقتصادية عالية فهي تدخل في العديد من الصناعات مثل صناعة الزجاج والصابون والمنظفات الصناعية توجد شركة واحدة

لإنتاج كربونات الصوديوم وهي شركة الإسكندرية التابعة للشركة القابضة للكيماويات بطاقة إنتاجية 80 ألف طن سنوياً فقد رأت الشركة المصرية للأملح والمعادن دراسة إمكانية إنتاج هذا الملح الهام ويقدر الطلب المحلي حالياً على كربونات الصوديوم بأكثر من 200 ألف طن سنوياً لتغطية الفجوة بين الإنتاج والاستهلاك والتي يتم استيرادها من الخارج بالعملة الصعبة ويزداد الطلب المحلي على هذه المادة حالياً بمعدل 3% سنوياً على الأقل دون الأخذ في الاعتبار إقامة مصانع جديدة للزجاج تعتمد على الصودا أش بينما يصل الطلب على هذه المادة في السوق العربية المحيطة إلى أكثر من 500 ألف طن سنوياً معظمها يستورد من الصين.

يقدر سعر الطن من الصودا أش في الأسواق الخارجية حالياً بحوالى 150 دولار ، بينما يصل السعر المحلي إلى 850 جنيهاً مصرية ، ويصل سعر المستورد حوالى 1200 جنيهاً للطن.

يقترح إقامة مصنع لإنتاج الصودا أش بطاقة إنتاجية حوالى (80-100) ألف طن سنوياً لتواكب مقومات هذه الصناعة والمتمثلة في :

1. كميات الملح (كلوريد الصوديوم) الخام الجافة المستخرجة من بحيرة قارون وتقدر بحوالى مليون طن تتزايد سنوياً بحوالى 200 ألف طن تغطى حاجة المصنع لفترة زمنية طويلة 0
  2. توافر الحجر الجيري النقي من منطقة المنيا القريبة من الفيوم بدرجة نقاوة تفوق 99% 0
  3. فحم الكوك اللازم لعمليات التصنيع يمكن الحصول عليه من شركة النصر لصناعة الكوك و الكيماويات 0
  4. الأمونيا والتي تدخل كعامل مساعد ويعاد استخدامها أكثر من مره 0 يتم الحصول عليها من شركة الأسمدة المحلية 0
  5. وجود مصادر الطاقة الكهربائية اللازمة لعمليات الإنتاج من الشبكة العامة للدولة 0
  6. وصول الغاز الطبيعي لمصانع ومرافق الشركة 0
  7. وجود الأراضي المملوكة للشركة لاستيعاب إقامة المصانع الجديدة والمرافق الملحقة بها 0
  8. وجود عمالة متخصصة ومدربة وخبرات عالية لدى الشركة 0
  9. وجود سوق محلى لاستيعاب هذه المنتجات وكذلك سوق تصديري واسع 0
- ومما يذكر انه لإنتاج 1 طن من الصودا أش يلزم 1.7 طن من الملح و 1.4 طن من الحجر الجيري و 0.8 طن فحم الكوك بناء على الدراسة الفنية المعدة من قبل إدارة الدراسات الفنية والبحوث .

بناءً على ذلك بدأت الشركة بعمل الاتصالات للحصول على دراسات مبدئية من الشركات الصينية لإقامة المشروع وتم عمل بروتوكول تعاون مع شركة **CNCEC** الصينية لتقديم مقترح إنتاج صودا أش بطاقة إنتاجية 100 ألف طن سنوياً وأيضاً تم الاتصال بشركة **CNTIC** وقامت بإمداد الشركة بدراسة جدوى فنية اقتصادية مبدئية لإنتاج الصودا أش بطاقة 50 ألف طن سنوياً كما هو مبين بالجدول التالي:

جدول (5): يوضح مقارنة بين العروض المقدمة من الشركات الصينية لإنتاج الصودا أش

شركة (CNCEC) الصينية China National Chemical Engineering Group Corp.	شركة (CNTIC) الصينية China National Technical Import & Export Corp.	الشركة
مقترح فني Technical Scheme	دراسة جدوى فنية ومالية مبدئية Preliminary Feasibility Study	نوعية الدراسة المقترحة
إنتاج كربونات الصوديوم $\text{Na}_2\text{CO}_3$	إنتاج كربونات الصوديوم $\text{Na}_2\text{CO}_3$	المشروع المقترح
100 ألف طن / سنة صودا أش (8-10) ألف طن / سنة كبريتات صوديوم $\text{Na}_2\text{SO}_4$	50 ألف طن / سنة صودا أش	الطاقة الإنتاجية للمشروع (Capacity)
طريقة سولفاي (Solvay Process)	طريقة سولفاي (Solvay Process)	الطريقة الإنتاجية (Production Process)
صودا أش خفيفة (Light Soda Ash) % > 99.2	صودا أش صناعي 99.2 %	جودة المنتج Product Quality
300 يوم / سنة (7200 ساعة) إنتاج 170 طن / يوم (7.1 طن / ساعة)	300 يوم / سنة	عدد أيام الشغل في السنة Working Time
الاستهلاك من الخامات لإنتاج 1 طن من الصودا أش Raw materials required to produce 1 ton Soda Ash		
1.636 طن / طن منتج × 100 ألف طن	1.720 طن / طن منتج × 50 ألف طن	(1) كلوريد الصوديوم NaCl
1.61 طن / طن منتج	1.480 طن / طن منتج	(2) الحجر الجيري $\text{CaCO}_3$
8 كيلوجرام / طن منتج	0.01 طن / طن منتج	(3) الأمونيا $\text{NH}_3$
0.12 طن / طن منتج	0.11 طن / طن منتج	(4) فحم الكوك C
145 كيلووات (380 فولت)	260 كيلووات (380 فولت) / طن منتج	استهلاك الكهرباء Electricity Consumption
2.1 طن / طن منتج	4.4 طن / طن منتج	استهلاك البخار Steam Consumption

20 م3 / طن منتج	10.3 طن / طن منتج	استهلاك المياه <b>Fresh Water Consumption</b>
180 فرد	178 فرد	عدد العمالة <b>Total Employers</b>
---	3 سنوات	مدة تشييد المصنع <b>Construction Period</b>
مرفق قائمة كاملة بالمعدات	لا توجد قائمة	قائمة المعدات <b>Equipment List</b>
مرفق اللوحات ( وهي واضحة تبين العملية الإنتاجية للصودا أش )	لا توجد في الوقت الحالي	لوحات تبين سريان العملية الإنتاجية <b>Flow Diagram</b>
يوجد شرح للعملية الإنتاجية بطريقة سولفاى مع رسم توضيحي لطريقة الإنتاج	يوجد شرح للعملية الإنتاجية بطريقة سولفاى مع رسم توضيحي لطريقة الإنتاج	شرح العملية الإنتاجية <b>Process Description</b>
لا توجد في الوقت الحالي	لا توجد في الوقت الحالي	الضمانات <b>Guarantee</b>
89 مليون دولار	56.3 مليون دولار لمصنع طاقته الإنتاجية ( 50 ألف طن / سنه ) 67.56 مليون دولار لمصنع طاقته الإنتاجية 100 ألف طن / سنه	حجم الاستثمارات للمشروع <b>Cost of the project</b>
لم يحسب	لم يحسب	العائد على المشروع <b>Revenue</b>
لم يحسب	لم يحسب	فترة الاسترداد <b>Pay back</b>
لا يوجد	الدراسة التسويقية شملت : (1) تحليل الإنتاج العالمي من الصودا أش 0 (2) تحليل لاستخدامات الصودا أش المختلفة 0 (3) إنتاج الصودا أش في مصر من عام ( 1998-2002م ) 0 (4) استيراد الصودا أش لمصر من عام ( 2002-2004م ) 0 (5) الدول المصدرة للصودا أش لمصر من عام ( 2002-2004م ) 0 (6) مستقبل إنتاج الصودا أش بمصر 0	الدراسة التسويقية <b>Market Study</b>

لا توجد	<p>توجد دراسة بيئية تتضمن :</p> <p>سوف يراعى في تصميم إنشاء المصنع الأتي :</p> <p>(1) درجات الحرارة العالية المنبعثة - الأتربة المتصاعدة - قياسات تخفيض التبريد والعزل الحراري</p> <p>(2) مصادر الضوضاء - مع مراعاة قياس الضوضاء - سوف يوضع في الاعتبار عزل الضوضاء - عمل حاجز حماية المعدات الدوارة والمصنع</p>	<p>العائد البيئي</p> <p><b>Environmental Impact Assessment</b></p>
---------	--	--

#### المواد الداخلة في صناعة كربونات الصوديوم هي :-

- ملح كلوريد الصوديوم
- الحجر الجيري .
- فحم الكوك .
- غاز الأمونيا .

#### الطاقات الإنتاجية الاقتصادية :-

تتراوح الطاقة الإنتاجية الاقتصادية لكربونات الصوديوم بين 50 ألف طن سنويا إلى 200 ألف طن سنويا .

#### نقاوة كربونات الصوديوم المنتجة :-

- كربونات صوديوم لا مائة  $\leq 98\%$  .
- كلوريد صوديوم  $\geq 1.2\%$  .
- مواد غير ذائبة  $\geq 0.15\%$  .
- أكسيد حديد  $\geq 0.01\%$  .

#### الاستهلاكات النوعية للمواد الخام:-

في حالة إنتاج 50 ألف طن كالتالي:-

- كلوريد الصوديوم 1.72 طن خام / طن منتج .
- حجر جيري 1.48 طن / طن منتج .
- فحم الكوك 110 كجم / طن منتج .
- غاز أمونيا 10 كجم / طن منتج .

#### الملح الخام المتاح سنويا

بعد خروج المحلول الأم M.L من مصنع كبريتات الصوديوم يتم تخزينه في أحواض ثانوية تسمى بأحواض الترسيب حتى يصل إلى درجة تركيز معينة وكثافة محددة يترسب



فيها ملح كلوريد الصوديوم وتقوم إدارة الأحواض بالمشاركة مع إدارة المعامل المركزية بمناعبة كثافة هذه الأحواض لتحديد أفضل الأوقات لحصادها حسب خطة حصاد شاملة ومن هذه الخطة تتضح كمية الملح المتاحة سنويا للحصاد وهي كالتالي :

1. يتم حاليا (عام 2007) حصاد حوض ( 2/3 ) وتقدر كمية الملح ب (160)

ألف طن ملح خام بدرجة نقاوة من 80% - 90% .

2. في عام 2008 م :

- سيتم تجهيز الحوض الخامس ( 5 ) للحصاد والكمية المتوقعة حوالي ( 90 ) ألف طن بدرجة نقاوة 90% .

- سيتم تجهيز حوض الجبس ( 1 ) للحصاد والكمية المتوقعة حوالي ( 100 ) ألف طن بدرجة نقاوة 90% .

3. في عام 2009 م :

- سيتم تجهيز حوض الماغنسيوم للحصاد والكمية المتوقعة حوالي ( 40 ) ألف طن بدرجة نقاوة 90% .

4. في عام 2010 م :

- سيتم تجهيز حوض 6 للحصاد والكمية المتوقعة حوالي 60 ألف طن بدرجة نقاوة 90% .

- سيتم تجهيز حوض 5 للحصاد والكمية المتوقعة حوالي 40 ألف طن بدرجة نقاوة 90% .

#### جدول (6) يوضح خطة حصاد الأحواض حتى عام 2010

عام	الحوض	الكمية بالألف طن	درجة النقاوة	الإجمالي
2007	حوض 2/3	160	85%	160
	حوض 5	90	80%	
2008	جبس 1	100	90%	190
	حوض 6	60	90%	
2009	حوض الماغنسيوم	40	90%	40
	حوض 6	60	90%	
2010	حوض 5	40	90%	100

## معدل استهلاك مصنع كلوريد الصوديوم من الملح الخام سنويا

يختلف معدل استهلاك مصنع كلوريد الصوديوم من الملح الخام حسب درجة نقاوة الملح الخام المستخدم ففي حالة استخدام ملح خام درجة نقاوته من 80% - 90% يكون معدل الاستهلاك 1.5 طن ملح خام لإنتاج 1 طن ملح كلوريد صوديوم ولكن إذا انخفضت درجة نقاوة الملح الخام إلي 70% - 80% يصل معدل الاستهلاك إلي 1.8 طن ملح خام لإنتاج 1 طن ملح كلوريد صوديوم 0 فعلى سبيل المثال في عام 2006 تم استهلاك ملح خام من المشون 180 ألف طن بدرجة نقاوة في المتوسط 75% وذلك لإنتاج 103 ألف طن كلوريد صوديوم 0

جدول (7) يوضح رصيد الملح المشون بعد إضافة الملح المحصود من الأحواض واستهلاكيات مصنع كلوريد

### الصوديوم

السنة	كمية الملح المخزن بالمشون	كمية الملح المضاف سنويا	كمية الملح المتوقعة لمصنع من المخزون	الإجمالي المتوقع
2007	700 ألف طن	160 ألف طن	170 ألف طن	690 ألف طن
2008	690 ألف طن	190 ألف طن	170 ألف طن	710 ألف طن
2009	710 ألف طن	40 ألف طن	170 ألف طن	580 ألف طن
2010	580 ألف طن	60 ألف طن	170 ألف طن	470 ألف طن

## الملح الخام الموجود حاليا بالمشون ومدى صلاحيته للاستخدام

يعتبر الملح الخام الموجود بالمشون من أحد المصادر المتاحة لتوفير المادة الخام المطلوبة لصناعة الصودا أش حيث أن الكمية الموجودة بالمشون تتراوح بين 600 إلى 700 ألف طن بناء على تقدير اللجنة المشكلة بالقرار الإداري رقم 81 بتاريخ 2006/11/15

وبناء على الدراسة المقدمة من شركة CNTIC الصينية بخصوص مواصفات الملح الخام المطلوب لإنتاج الصودا أش ومقارنتها بمواصفات الملح الخام الموجود بالأحواض (المشون) المطلوب لإنتاج الصودا أش ويتضح ذلك بالجدول التالي:

جدول (8) يوضح مواصفات الملح الخام اللازم لإنتاج الصودا أش ومواصفات الملح الخام الموجود بالمشون ومواصفات الملح الصناعي المنتج من مصنع الكلوريد.

Composition Content (wt %)	Quality standard	Average EMISAL Raw NaCl	Average EMISAL Industrial NaCl
NaCl	≥93.0	90.54	99
Ca <sup>2+</sup>	≤0.3	0.11	0.022
Mg <sup>2+</sup>	≤0.1	1.3	0.045
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	≤0.6	5.1	0.25
Insoluble	≤0.4	0.68	0.1
Others	-	2.27	0.583
Moisture	≤5.0	5.3	3.0

لذا الملح الموجود بالمشون غير مطابق للموصفات اللازمة لإنتاج ملح الصودا أش مما يتطلب إجراء بعض المعالجات الصناعية والغسيل للوصول بالملح الخام الموجود بالمشون للوصول به إلى الموصفات المطلوبة لإنتاج الصودا أش.

#### معدل الاستهلاك المتوقع من الملح الخام لمصنع الصودا أش:-

بالنظر إلى الدراسة المبدئية الفنية لمشروع مصنع الصودا أش والتي قامت بها شركة **CNTIC** الصينية يتضح أن معدل الاستهلاك المطلوب 1.7 طن ملح خام لإنتاج 1 طن ملح صودا أش وحتى يكون المشروع ذو جدوى اقتصادية لا بد أن يكون معدل الإنتاج السنوي لا يقل عن 50 ألف طن سنويا وذلك يحتاج كمية ملح خام 85 ألف طن سنويا بدرجة نقاوة لا تقل عن 93%.

ولذا يتطلب عمل وحدة غسيل للملح الخام المشون لتصل نقاوته إلى 93% لكي يصبح صالحا لصناعة الصودا أش وبذلك تصبح فترة استخدامه لمصنع الصودا أش من سبع إلى ثماني سنوات وبعد ذلك يعتمد مصنع الصودا أش على الملح الذي يتم حصاده من الأحواض.

#### الاقتراحات المقدمة لتوفير الملح الخام

بعد استنزاف كمية الملح الخام المشون المتراكم بأرض الشركة في صناعة الصودا أش يكون هناك عدة اقتراحات لتوفير الملح الخام وهي :-

- استخدام الملح الصناعي الذي ينتجه مصنع الكلوريد كمادة خام لمصنع الصودا أش ووقف بيعه وفي حالة عدم كفاية كمية الملح الصناعي يستخدم الملح الآدمي بدون إضافة اليود كمادة خام ويعتمد على إنتاج ملح الآدمي من ملح كلوريد الصوديوم عالي النقاوة (فاكيوم) والذي يتم إنتاجه كمنتج ثانوي لمصنع كبريتات الماغنسيوم والذي طاقتة الإنتاجية 35 ألف طن سنويا .
  - إنشاء وحدة غسيل وتنقية للملح الخام تكون ملحقه بمصنع الصودا أش.
- عند إنشاء مصنع إنتاج الصودا أش من الممكن أن تضاف له وحدة غسيل وتنقية

الملح الخام لاستخدامة في مصنع الصودا أش للوصول به لنقاوة الدرجة المطلوبة.

### ثانياً- مشروع إنتاج البرومين Br<sub>2</sub>

يعتبر البرومين من الهالوجينات الأربعة المعروفة (الفلورين - الكلورين - الايودين - البرومين) ويتميز بأهمية خاصة حيث تستخدم أملاحه كإضافات للبنزين ولإطفاء الحرائق وغيرها ويستخرج البرومين من المياة المركزة التي تتخلف عن صناعة ملح الطعام ومن مياة البحار والمحيطات.

#### طرق الحصول علي البرومين

يتم إنتاج البرومين بعدة طرق مختلفة تعتمد علي درجة تركيز البرومين في العنصر الخام حيث ثبت أن البرومين لا يتواجد في الطبيعة بشكل منفرد ويتم الحصول عليه من خلال مركباته (البرومييدات) في ظل العوامل المساعدة مثل (ديكوسيد المنجنيز أو كلوريد الصوديوم) وأهم طرق إنتاج البرومين تعتمد علي الآتي:

. إنتاج البرومين من مياه البحار والبحيرات ذات الملوحة العالية ومن خلال السائل المر المتبقي بعد الحصول على كلوريد الصوديوم حيث يتواجد في المياه بعد ذلك مجموعة الأملاح منها البروميدات الذي يتم تكسيره للحصول على غاز البرومين.  
عن طريق التكثيف يتم تحويل غاز البرومين إلى سائل البرومين والذي يتم تعبئته بعد ذلك في امبولات ويتم الاختيار بين طريقتين في إنتاج البرومين اعتماداً على درجة تركيز البرومين في السائل .:

#### (1) طريقة التقطير

وتستخدم هذه الطريقة عندما يكون تركيز البرومين في السائل المر أعلى من 6 جم / لتر.

#### (2) طريقة الإزاحة بالهواء

وتستخدم هذه الطريقة عندما يكون تركيز البرومين في السائل المر أقل من 6 جم / لتر.  
وفي الطريقتين يتم استخدام غاز الكلور ليحل محل البرومين في مركباته كما يستخدم الزجاج والسيراميك في تصنيع المواد والمعدات المستخدمة في إنتاج وحفظ البرومين نظراً لخطورته وأثاره الصحية المدمرة في حالة تسربه.

### استخدامات البرومين :

وعلى الرغم من أهمية البرومين في الصناعة إلا انه لا يوجد إنتاج محلي منه في مصر حتى الآن ويستخدم البرومين في صورة أملاح أو أحماض أو غاز.

#### (أ) في مجال تنقية المياه

يعد استخدام البرومين في مجال تنقية المياه واحداً من أكبر المجالات والأنشطة التي يدخل فيها كعنصر نشط سواء لتعقيم أو تطهير المياه وكذلك في معالجة المياه في حمامات السباحة ويستخدم أيضاً في التحكم في نمو الطحالب والبكتريا .

#### (ب) في مجال الزراعة

يستخدم البرومين ومركباته بشكل أساسي في مجال تعقيم وتطهير الأراضي الزراعية نظراً لما يتميز به البرومين من خواص قاتلة للبكتريا تقلل من وصول البكتريا إلى المحاصيل الزراعية وكذلك يدخل في صناعة المبيدات الحشرية .

#### (ج) في مجال الأدوية

يستخدم البرومين في مجال العناية الصحية من خلال دخوله كعنصر أساسي أو إضافي في مجال صناعة الأدوية والعقاقير الطبية كما يعد البرومين ومركباته ذو أهمية خاصة في صناعة المسكنات والعقاقير المتعلقة بالرتنين وكذلك كمادة فعالة في تسكين الآلام وعلاج أمراض الزهايمر والسرطان.

#### (د) في مجال إطفاء الحرائق وصناعة المواد المثبطة للنيران

يستخدم البرومين في صناعة المواد المثبطة للنيران وذلك لإطفاء الحرائق المتولدة عند الاشتعال في ( الملابس - السجاد - الستائر - الصناعات النسيجية ..... الخ ) وقد تم تطوير بعض المركبات لتناسب إطفاء الحرائق الكيميائية بشكل خاص والمتولدة عن احتكاك العدد والآلات والمكينات الالكترونية .

#### سوق البرومين في مصر

يعد سوق البرومين في مصر سوقاً ذو طبيعة خاصة لتفرده بمجموعة من الصفات أهمها أنه لا يوجد إنتاج محلي أو مصانع لإنتاج البرومين في مصر حتى الآن بالرغم من توافر المقومات اللازمة لإنتاج البرومين من حيث محلول ملحي يحتوي على خام البرومين أو من حيث توافر الطاقة الكهربائية والغاز الطبيعي والمعامل الكيميائية المجهزة وكذلك توافر العناصر البشرية العلمية والفنية المدربة وأيضا نظم الحماية والأمان عند التعامل مع المواد الكيميائية ويوضح الجدول التالي الاستهلاك المحلي من البرومين في مصر وكذلك الكمية المستخدمة

جدول رقم ( 11 ) : الاستهلاك المحلي من البرومين

الكمية بالطن	نسبة البرومين المستخدمة %	نوع النشاط
<b>40.5</b>	<b>45</b>	طفايات الحريق
<b>17.3</b>	<b>19</b>	سوائل الحفر
<b>7.3</b>	<b>8</b>	المبيدات الحشرية
<b>8.2</b>	<b>9</b>	تطهير ومعالجة المياه
<b>3.6</b>	<b>4</b>	مواد التصوير والصبغات
<b>2.7</b>	<b>3</b>	الصناعات الدوائية
<b>0.9</b>	<b>2</b>	صناعة المطاط
<b>1.8</b>	<b>10</b>	صناعات أخرى

90.9	%100	الإجمالي
------	------	----------

### مصادر البرومين من بحيرة قارون:

وجد انه يمكن استخراج البرومين من الخلول الراجع المتخلف بعد استخلاص ملح كبريتات الصوديوم **M.L** ومن الخلول المر المتخلف بعد استخلاص ملح كلوريد الصوديوم **Bittern** كالآتي :

#### أ- الخلول الراجع **M.L**:

تقدر كمية الخلول الراجع بعد استخلاص كبريتات الصوديوم بحوالي 1.2 مليون م<sup>3</sup> سنويا وتبين التحاليل الكيميائية احتوائه علي البرومين بمتوسط 240 مجم / لتر وبكمية إجمالية تقدر بحوالي 210 طن / سنة.

#### ب - الخلول المر المخزن **Bittern**:

تقدر كمية الخلول المر الخزن في الأحواض الثانوية بكمية 1.3 مليون متر<sup>3</sup> وتشير التحاليل انه يحتوي علي البرومين بمتوسط 1000 مجم / لتر وتقدر كمية البرومين به حوالي 1300 طن.

وبناء علي ما سبق فانه من الممكن إنتاج 200 طن سنويا من البرومين.

### إقامة مشروع إنتاج البرومين من الخلول المر ببحيرة قارون:-

نظراً لارتفاع تركيز البرومين في السائل المر الخارج بعد إنتاج كلوريد الصوديوم فإن حجم المعدات المطلوبة لإنشاء مصنع لإنتاج البرومين سوف تكون صغيرة نسبياً مما يقلل التكلفة الابتدائية وبذلك تكون مصر ثاني دولة علي مستوي الوطن العربي بعد الأردن منتجة للبرومين مما يؤدي إلي فتح آفاق جديدة في الصناعات الكيميائية .

### طريقة إنتاج البرومين من الخلول المر ببحيرة قارون

يتم ضبط الرقم الهيدروجيني pH للمحلول المر عند رقم 3 ثم يتم سحب الغازات الذائبة في المحلول مثل ثاني أكسيد الكربون والأكسجين باستعمال مضخة تفريغ ثم يدفع غاز الكلور في أبراج الامتصاص ليحل محل البرومين في أملاح البروميديات مما

يمكن من تحرير البرومين في المحلول ثم يستخلص بعد ذلك بإمرار تيار من الهواء الساخن أو بخار الماء تحت ضغط عالي ثم تتكثف أبخرة البرومين المتصاعدة بالتبريد في مستقبلات خاصة درجة حرارتها أقل من 10 درجات مئوية أو بامتصاص تلك الأبخرة في محلول من كربونات الصوديوم .

### ثالثاً- أملاح البوتاسيوم: (كلوريد البوتاسيوم KCl , كبريتات البوتاسيوم K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)

#### أ - كلوريد البوتاسيوم KCl

يستخدم ملح كلوريد البوتاسيوم في السماد ويستخدم أيضا في الطعام وفي المنتجات الغذائية ( في تجفيف اللحوم - صناعة الألبان - تجفيف الوجبات الغذائية - المشروبات الرياضية والغازية - طعام الأطفال ) ويستخدم في الصناعات الدوائية ( كمصدر للبوتاسيوم في علاج مرضي ارتفاع ضغط الدم وفي معالجة الأمراض الناجمة عن نقص البوتاسيوم ) وفي الصناعات الكيميائية ( عامل مانع لارتجاج المحاليل - مستحلب لطبقة الفيليم الحساسة للتصوير - طلاء المعادن بالكهرباء - عامل مساعد اصهر المعادن - عامل مختزل في الصناعات المعدنية ) وفي المعامل كاشف في الاختبارات المعملية.

يتبع كلوريد البوتاسيوم طائفة الهاليدات ويتواجد بدرجة نفيسة في الطبيعة علي هيئة



السلفيت كما يوجد مصاحب للهاليت والكارناليت والكيريت والجبس والانهدرت وبعض المتبخرات الاخرى ويوجد في مياة البحار والمحيطات وكذلك في المحلول المر المتبقي بعد استخلاص الأملاح 0

### أهمية كلوريد البوتاسيوم كسماد للنبات

يعتبر كلوريد البوتاسيوم المصدر الأول للغذاء الرئيسي والضروري لنمو النبات حيث أنه ضروري لإحداث التوازن بين الأغذية الأخرى لزيادة قدرة النبات علي امتصاص النيتروجين والفوسفات بشكل أفضل.

ويسبب نقص عنصر البوتاسيوم ضعفاً في المحصول وكذلك تساقط الأزهار وتساقط الثمار قبل نضجها في أشجار الفاكهة وأول ما يظهر من أعراض علي النبات هو ضعف النمو ثم اصفرار الأوراق القديمة الذي يبدأ من الحواف وسرعان ما يتحول إلي اللون البني ويزحف إلي داخل الأوراق ثم تجف الأوراق وتسقط .

### مصادر كلوريد البوتاسيوم

هناك عدة مصادر لكلوريد البوتاسيوم أهمها:

(1) في المناجم العميقة (600 - 1200 م) أسفل سطح الأرض كما في كندا وبلاروسيا وألمانيا.

(2) من المحاليل الملحية ( المحلول المر) كما في البحر الميت وبحيرة قارون.

### الإنتاج العربي من كلوريد البوتاسيوم

يمثل الإنتاج العربي لكلوريد البوتاسيوم بدولة الأردن وبلغ إنتاجها في عام 2004م حوالي 1.92 مليون طن بنسبة 4% من الإنتاج العالمي الذي يقدر بحوالي 51.5 مليون طن وسوف تتزايد الطاقة الإنتاجية إلي 2.5 مليون طن في عام 2008م .

### إنتاج كلوريد البوتاسيوم من المحلول المر بشركة إمسال

لما كانت بحيرة قارون بالفيوم مصدر لثروات قومية من الأملاح فإن كلوريد البوتاسيوم يتواجد كمنتج ثانوي بالمحلول المر المتبقي بعد استخلاص الأملاح الرئيسية والمتمثلة في كبريتات الصوديوم وكلوريد الصوديوم وكبريتات الماغنسيوم ويتبقى بالمحلول المر كلوريد البوتاسيوم والبرومين و كلوريد الماغنسيوم .

ويمثل كلوريد البوتاسيوم حوالي 5% إلي 7% من مجموع الأملاح المذابة في المحلول المر مما يجعله مصدراً محلي متجدد لإنتاج كلوريد البوتاسيوم

وقد أثبتت جميع التي أجريت على المحلول الملحي الراجع من مصنع كبريتات الصوديوم والمحلول المر في أحواض التخزين وجود عنصر البوتاسيوم بكميات ذات أهمية اقتصادية حيث يمكن إنتاج حوالي 35 ألف طن سنوياً من كلوريد البوتاسيوم من المحلول المر بعد استخلاص كبريتات الماغنسيوم.

**ب - كبريتات البوتاسيوم  $K_2SO_4$ :**

تستخدم كبريتات البوتاسيوم في الصناعات الكيميائية وفي الصناعات الدوائية والصبغة وصناعة الزجاج ودباغة الجلود والمنسوجات والدهانات وكذلك في الصناعات الغذائية وفي عام 1840 م عرف أهمية كبريتات البوتاسيوم لنمو النبات وطور الألمان استخدامها للنباتات عام 1857 م 0 تستخدم كبريتات البوتاسيوم كسماد نظرا لزيادة إنتاج الدرنات مثل البطاطس وغيرها ونظرا لانخفاض نسبة البوتاسيوم في التربة المصرية فقد تم اللجوء إلي استيراد كبريتات البوتاسيوم من الخارج لتعويض الفقد في نسبة البوتاسيوم في التربة المصرية وتستورد مصر حوالي 40 ألف طن سنويا من كبريتات البوتاسيوم .

### الخواص الطبيعية لكبريتات البوتاسيوم

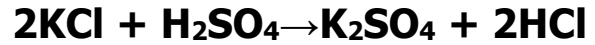
- لونها بيضاء . ناعمة . تنتج متبلورة . ذات مذاق ملحي مر . تذوب في الماء ولا تذوب في الكحول .
- تحتوي علي تركيز عالي من البوتاس حوالي 50% وتحتوي علي 18% من الكبريتات .

### الطرق المستخدمة في إنتاج كبريتات البوتاسيوم

في الآونة الأخيرة ظهرت طرق متطورة غير تقليدية لاستخلاص عنصر البوتاسيوم من مياه البحار والبحيرات والمحاليل الملحية اعتماداً علي المصادر المحلية والمتاحة نذكر منها ما يلي:

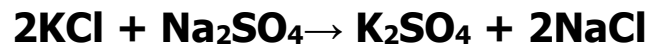
#### الطريقة الأولى

طريقة الترسيب بواسطة الداي بكريل أمين حيث يعتمد علي إنتاج كبريتات البوتاسيوم من كلوريد البوتاسيوم ( المتواجد في المحلول المر) باستخدام حمض الكبريتيك ويتم التفاعل طبقاً للمعادلة الآتية



#### الطريقة الثانية

إنتاج كبريتات البوتاسيوم من كلوريد البوتاسيوم (المتواجد في المحلول المر) مع كبريتات الصوديوم ويتم التفاعل طبقاً للمعادلة الآتية



ويعتمد اختيار أي من الطريقتين علي وفرة المواد الخام المستخدم في أحدي الطريقتين لكي يستفاد من النواتج الجانبية حيث أن معظم مصانع إنتاج كبريتات البوتاسيوم في العالم مقامة بالقرب من إنتاج الأملاح للاستفادة من المحلول الملحي المر الحاوي علي كلوريد البوتاسيوم .

تتركز كميات من أملاح البوتاسيوم وتقدر بحوالي 10 جم / لتر في المحاليل المتبقية بعد استخلاص أملاح كبريتات وكلوريد الصوديوم وكبريتات وكلوريد الماغنسيوم , وفي حالة ثبوت الجدوى الاقتصادية لاستخلاص هذه الكميات الصغرى فإنه يمكن إقامة مشروع لإنتاج كبريتات البوتاسيوم بطاقة 10 آلاف طن سنويا 0

### رابعاً- مشروع إنتاج البورون B

يوجد البورون في الطبيعة في شكل معادن مختلفة يتراوح لونها بين الأخضر والأبيض أو عدمية اللون ويكون عنصر البورون B مع العناصر الأخرى مثل عناصر الصوديوم Na والكالسيوم Ca و المغنسيوم Mg معادن مختلفة .

يوجد عنصر البورون في مصر في البحيرات الملحية كما في بحيرة قارون بالفيوم ويوجد في أحواض التركيز الخاصة بشركة إيميسال وخاصة في أحواض التخزين بعد استخلاص ملح كبريتات الصوديوم وملح كلوريد الصوديوم وملح كبريتات المغنسيوم ويوجد مختلطاً بنسبة كبيرة مع أملاح المغنسيوم وكذلك أملاح الصوديوم والبوتاسيوم والكالسيوم والبرومين .

كما يوجد البورون في صورة ملح بوراكس  $Na_2B_2O_7 \cdot 10H_2O$  في المناطق الجافة نتيجة تبخر البحيرات الملحية وجفافها .

### الطاقة الإنتاجية العالمية من البورون

تبلغ الطاقة الإنتاجية العالمية من البورون حوالي 1.4 مليون طن سنوياً من  $B_2O_3$

وتحتل تركيا المركز الأول عالمياً بنسبة 41% من الإنتاج العالمي يليها الولايات المتحدة بنسبة 36% من الإنتاج العالمي .

### استخدامات عنصر البورون

يستخدم البورون في صناعة السيراميك كما يستخدم في النمو البيولوجي (المياه , الطحالب , الجراثيم , الحشرات) كما يدخل في صناعة الأسمدة و يعتبر البورون أحد العناصر السبعة المغذية الضرورية الضئيلة للنبات كما يستخدم عنصر البورون كعامل مانع للانصهار ويستخدم في تكرير الألمونيوم والدرع النووية والبطاريات الشمسية وكذلك في صناعة الألياف الضوئية والمبيدات الحشرية ومساحيق التجميل والدهانات والمحففات و الوقود ويستخدم كذلك في صناعة الزجاج .

### كيفية استخلاص البورون من المحلول المر Bittern

هناك عدة طرق تستخدم لاستخلاص البورون من المحلول المر نذكر منها ما يلي :

#### **1) الفصل الكيميائي المباشر Direct Precipitation**

ويتم فيها ضبط درجة الأس الهيدروجيني pH بواسطة إضافة الكربونات أو هيدروكسيد الصوديوم وكذلك حامض الكبريتيك وبعد ذلك يتم التبريد وتنتج بلورات من البوراكس داخل الملبور ليتسبب خام الصوديوم والمتمثل في البوراكس رباعي وخماسي مع عشرة جزيئات مياه  $\text{Na}_2\text{B}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$  .

#### **2) استخدام المذيبات العضوية Organic Solvent Extraction**

تستخدم فيها الكحوليات كمذيبات لاستخلاص عنصر البورون لمقدرة هذا العنصر الفائقة لعمل متراكبات ثابتة بروابط تساهمية مع مجموعات الهيدروكسيل (OH groups) الموجودة في الكحوليات مما يساعد علي استخلاص العنصر وتستخدم هذه الطريقة علي نطاق صناعي كما في الولايات المتحدة الأمريكية .

#### **3) استخدام الراتنجات Resins**

تعتمد هذه الطريقة علي إمرار المحلول الملحي بعد فصل أملاح الصوديوم (كبريتات وكلوريدات) علي الراتنج وذلك لاستخلاص البورون وتحويله إلي حامض البوريك وقد أظهرت هذه الطريقة كفاءة عالية في فصل عنصر البورون وكذلك فصل أملاح الماغنسيوم الخالية من عنصر البورون .

وهذه الطرق السابق ذكرها ما زالت تحت الدراسة للوصول إلي أفضل طريقة لإنتاج البورون 0

و تقدر كمية البورون في المحاليل المتبقية بحوالى 4 آلاف طن يضاف إليها سنويا 480 طن من المحلول الراجع 0

## خامساً- مشروع إنتاج فلز الماغنسيوم

### مقدمة

يعتبر عنصر الماغنسيوم العنصر الثامن من العناصر الرئيسية المكونة للقشرة الأرضية ويمثل حوالي 2% من تكون القشرة الأرضية ويعتبر ثالث عنصر من حيث فائدته ودرجة ذوبانه في الماء وتحتوي مياه البحار على تركيزات من الماغنسيوم تصل إلى 0.14 % وهو عنصر خفيف الوزن لونه فلزي فضي أو رمادي وهو عنصر نشط كيميائياً ولذلك لا يتواجد في الطبيعة منفرداً بل يوجد متحداً مع العديد من العناصر الأخرى مكوناً مركبات جديدة مثل الماغنيزيت  $MgCO_3$  وكذلك الدولوميت  $Ca,Mg(CO_3)_2$  ويكون مع الكبريتات ملح ايسوموم  $MgSO_4.7H_2O$  والكازيرايت  $MgSO_4.H_2O$ .

### مصادر الماغنسيوم :

يمكن الحصول على الماغنسيوم من المصادر الآتية :

**1-** مياه البحار :

تحتوي مياه البحار علي 0.14 % ماغنسيوم وفي بعض أماكن الإنتاج يتم إنتاج الماغنسيوم بعد ترسيب أملاح أخرى تاركة محلول غني بفلز الماغنسيوم .

## 2- المحلول المر :

وهو المحلول المتبقي من عمليات ترسيب ملح الطعام وقد لوحظ فيه ارتفاع نسبة الماغنسيوم مما يجعل استغلاله اقتصادياً ويتم استخلاصه علي هيئة كبريتات ماغنسيوم و كلوريد الماغنسيوم أو علي هيئة ايدروكسيد ماغنسيوم ويعتبر المحلول المر مصدر متجدد لاستخلاص العديد من العناصر والأملاح والمركبات الأخرى الهامة ذات الاستخدامات المتعددة المجالات سواء للصناعة أو الزراعة وذلك لما يحتويه هذا المحلول من أملاح بتركيزات يمكن استخلاصها بالطرق التكنولوجية المتطورة وبصورة اقتصادية .

## الإنتاج العالمي السنوي

بلغ الإنتاج العالمي من الماغنسيوم 440 ألف طن إنتاج أولي م الماغنسيوم وبلغ الإنتاج الثانوي 81 ألف طن إنتاج ثانوي وهو من الخردة ويتم إنتاجه بإعادة تدويره . وتعتبر الولايات المتحدة والصين والنرويج وروسيا من أكبر المنتجين لفلز الماغنسيوم عالمياً .

## الإنتاج المحلي من فلز الماغنسيوم

لا يوجد إنتاج محلي من فلز الماغنسيوم حتى الآن وإن كانت هناك بعض المحاولات من شركة المكس للملاحات التي قامت بعمل دراسة جدوى اقتصادية لإنتاج فلز الماغنسيوم ولكن كان هناك معوقات أحالت دون تنفيذ المشروع وقد تمت هذه الدراسة في أكتوبر من عام 2002م .

يزداد الإنتاج العالمي من 10-20% بكمية 42 ألف طن/ سنة يتراوح سعر الطن من فلز الماغنسيوم من 5000 إلى 6000 دولار 0

## استخدامات فلز الماغنسيوم

يلعب فلز الماغنسيوم ومركباته دوراً كبيراً في النهضة الصناعية والتقدم التكنولوجي التي يشهدها العالم في السنوات الأخيرة فبفضل خصائص هذا العنصر من كثافة نوعية منخفضة 1.73 جم/سم<sup>3</sup> أمكن إعداد سبائك مع الألومنيوم تدخل في صناعة المعدات والطائرات والسيارات وسفن الفضاء ومعدات حربية بجانب استخدامه في استخلاص العناصر المشعة من مركباتها كذلك يلعب الماغنسيوم دوراً أساسياً في صناعة الحرايات اللازمة لإقامة أفران الحديد والصلب وكذلك في صناعة الأسمت .

كما يلعب الماغنسيوم دوراً حيوياً كمادة مألثة مهبطة للهب وخامدة للدخان وخاصة في صناعة البلاستيك وقد شهدت صناعة الورق تغييراً كبيراً بفضل دخول الماغنسيوم فيها ليحل محل الكلور والذي يسبب تلوث البيئة .

ويستخدم الماغنسيوم كذلك في معالجة المياه وخاصة مياه الصرف الصناعي لتخليصها من المعادن الثقيلة القاتلة للإنسان كما يعالج الغازات المنبعثة مع أدخنة المصانع بمركبات الماغنسيوم لتخليصها من غازات الكبريت والكربون .

### الطلب المحلي لفلز الماغنسيوم

يقدر الطلب المحلي حالياً على فلز الماغنسيوم بحوالي 6500 طن سنوياً منها 5 آلاف طن/ سنة لشركة مصر للألومونيوم و1500 طن/ سنة لمصانع شركة السبائك الحديدية لإنتاج سبيكة الفيروسيلكون يتم إستيرداها بالكامل من الخارج , كما أن مصانع الألومنيوم بالدول العربية (قطر- البحرين- السعودية) تحتاج إلى كميات من هذا الفلز .

ويقدر سعر الطن الواحد بـ 4 آلاف دولار أي أن عائد البيع لكمية الإنتاج المقترحة تزيد قيمته عن 40 مليون دولار سنوياً .

من المعروف أن فلز الماغنسيوم لا ينتج في منطقة الشرق الأوسط إلا بواسطة دولة إسرائيل بمعدل 50 ألف طن سنوياً على السائل المر المتخلف من عمليات إنتاج البوتاسيوم من البحر الميت والشركة المنتجة هي استثمار مشترك بين القطاع الخاص الإسرائيلي وشركة فولكس واجن الألمانية (35% من رأس المال) وتحصل فولكس واجن على كل الإنتاج لإدخاله في صناعة سياراتها .

يتخلف عن إنتاج ملح كبريتات الماغنسيوم من السائل المركبة تبلغ حوالي 26 ألف طن من كلوريد الماغنسيوم .

شرعت الشركة بدراسة إنتاج فلز الماغنسيوم من أملاح كلوريد الماغنسيوم المشار إليها وذلك بتشكيل لجنة يشارك فيها خبراء من مركز البحوث وتطوير الفلزات بالتبيين ومركز الدراسات والبحوث بكلية الهندسة- جامعة القاهرة وشركة المكس للملاحات وشركة مصر للألومونيوم وذلك لدراسة إمكانية إنشاء وحدة تجريبية بطاقة 100 كجم/ يوم . ومن خلال النتائج والبيانات يتم دراسة إنشاء وحدة إنتاجية بطاقة 10 آلاف طن/ سنة من الفلز بمنطقة مصانع الشركة بالفيوم .

ولإنجاز هذا المشروع يلزم إقامة وحدة تجريبية بالتعاون مع مركز بحوث وتطوير الفلزات وإجراء دراسة جدوى اقتصادية في حدود مبلغ 200 ألف جنيه ( تقدير مبدئي ) , لتحديد التكلفة المبدئية للمشروع والتي على أساسها يتم طرح المشروع للاستثمار الذي سيخدم الاقتصاد القومي 0

## سادساً: - إنتاج طحلب الدولانياسالينا.

تنمو طحالب الدولانياسالينا في المياه المالحة التي تصل ملوحتها إلى أكثر من 100 جرام في اللتر, وقد تم إقامة مشروع تجريبي بالتعاون مع معهد الملح القومي الصيني ونظرا لما تتمتع به منطقة الفيوم من مناخ مستقر وشمس ساطعة علي مدار العام فإنه يمكن إنتاج هذه النوعية من الطحالب , ويبلغ سعر الطن من طحلب الدولانياسالينا الجاف حوالي 50 ألف دولار ويستلزم الأمر استكمال الدراسة الاقتصادية لهذا المشروع 0