

انتاج كبريتيد الكالسيوم من خلال مفاعله الكربون مع الجبسوم العراقي

م.د. موسى عبد رجب
كلية التربية الأساسية – جامعة الموصل

تاريخ تسليم البحث : 2010/7/28 ؛ تاريخ قبول النشر : 2010/10/14

ملخص البحث :

تضمنت الدراسة تأثير الكربون على اختزال الجبسوم حيث تمت بتفاعل الكربون مع الجبسوم في درجات حرارة عالية 850-900 درجة مئوية وبمختلف الظروف للوصول إلى أحسن الظروف لتحضير كبريتيد الكالسيوم ولإعطاء حصيلة إنتاجية عالية . وتم إجراء كشوفات وتحليل كيميائي للنموذج المحضر مثل كشف خلات الرصاص ونترات الفضة وإجراء تحليل بمطيافية الأشعة تحت الحمراء FT-IR وأعطى النموذج المحضر تقارباً كبيراً مع النموذج التجاري.

Production of Calcium Sulfide from reaction Carbon with Iraqi "gypsum"

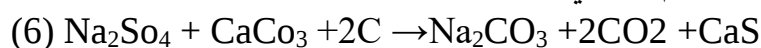
Dr . Mossa A. Rajab
College of Basic Education /University of Mosul

Abstract:

The study involve the use of carbon in the reduction of gypsum . The process was carred out by reacting the carbon with gypsum at different tempertures (850-900C).The amount of the reactants was vareid to get the best conditions for the conversion·The product from the treatment was analysed using FT-IR Also chemical analysies available is conducted·The prepared sample is compared with that of authentic sample·The two samples were almost comparable·

المقدمة:

إن كبريتيد الكالسيوم مركب كيميائي يكون على شكل بلورات بيضاء في الحالة النقية وغالبا ما يو جد على شكل مسحوق ذي لون اصفر وضعيف الانحلال في الماء ودرجة انصهاره (2000) درجة مئوية. وتتأكسد بلورات كبريتيد الكالسيوم ببطء نتيجة التماس مع الهواء إلى كبريتات الكالسيوم وبوجود الرطوبة ينفصل كبريتيد الهيدروجين ومركب كبريتيد الكالسيوم ضعيف الانحلال في الماء البارد ولكنه مع الماء الساخن يتفاعل لنحصل أيضا على كبريتيد الهيدروجين بالإضافة إلى هيدروكسيد الكالسيوم وللمركب كبريتيد الكالسيوم بنية بلورية شبيهة بملح كلوريد الصوديوم وهي بنية مكعبة مركزية الوجوه (1). وقد حضر مركب كبريتيد الكالسيوم من تمرير غاز كبريتيد الهيدروجين على كاربونات الكالسيوم بدرجة (1000) درجة مئوية وتم إجراء إعادة بلورة لكبريتيد الكالسيوم باستخدام حامض الكبريتيك تركيزه 40% حجما وتركيز المواد الدرجة حرارة من 40-90 للحصول على مادة نقية من كبريتيد الكالسيوم (2) وتم تحضير كبريتيد الكالسيوم من مستحلب اوكسيد الكالسيوم CaO مع خامات الكبريت (4) و(3). يتفاعل كبريتيد الكالسيوم مع الماء مكون هيدروكسيد الكالسيوم و كبريتيد الهيدروجين كذلك يمكن ان يتفاعل كبريتيد الكالسيوم مع حامض الهيدروكلوريك لتكوين كلوريد الكالسيوم و كبريتيد الهيدروجين (5). ويمكن تحضير كبريتيد الكالسيوم بواسطة مزج وسحق اللاميستون (CaCO₃) مع الفحم وإن المزيج يسخن لتحضير كبريتيد الكالسيوم كما في المعادلة التالية:



ويمكن الحصول على كبريتيد الكالسيوم بالطريقة الجافة المختارة وإن الحجم الحبيبي وجد تقريبا 30nm إن هذا الحجم الحبيبي شخص بواسطة X- RAY وبواسطة الانبعاث الالكتروني الميكروسكوبي UV-VIS- (TEM) اضافة إلى الاشعة السينية تم دراسة الحجم الحبيبي لكبريتيد الكالسيوم (7). اما المادة الأخرى المستخدمة في التفاعل فهي الكربون وقد بينت الذي يمكن تحضيره من كربنة المخلفات النفطية والفحم الحجري والاختشاب (8). وكذلك يمكن الحصول عليها من تسخين فحم الخشب في معوجات حديدية وإن الفحم الناتج لايتخلف منه رماد الا 1% وهو خال من الكبريت (9). اولانتاج من مخلفات أشجار الكوكس الذي يحتوي على كميات كبيرة من المركبات الفينولية واللكنين (10). وهناك جدوى اقتصادية لانتاج مادة كبريتيد الكالسيوم فالجبسوم متواجد بكميات كبيرة في أماكن مختلفة اما الكربون فيمكن إنتاجه بكميات كبيرة من المخلفات النفطية الموجودة بكميات كبيرة وإن الحصيلة الانتاجية حوالي 70%

الجزء العملي:

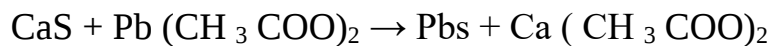
1- طريقة تحضير كبريتيد الكالسيوم

تم سحق كميات معلومة باوزان دقيقة من كبريتات الكالسيوم (والجبسوم) 15.6 غرام مع 2.4 غرام من الكربون وتم سحقها ووضعها في جفنة خزفية ووضعها في فرن بدرجة بين 850-900 درجة مئوية لمدة ساعة واحدة حيث كان وزن الناتج 11.1 غرام. وفي التجربة الثانية تم اخذ 7.8 غرام من الجبسوم مع 1.2 من الكربون عند نفس درجة الحرارة لمدة 1.5 ساعة حيث كان وزن الناتج 5.7 غرام. وفي التجربة الثالثة تم خلط 8.6 غرام من الجبسوم مع 1.2 غرام من الكربون بنفس درجة الحرارة لمدة ساعة واحدة وكان وزن الناتج 6.4 غرام وفي التجربة الرابعة تم وزن 8.6 غرام من الجبسوم مع 1.2 غرام من الكربون بنفس درجة الحرارة لمدة ساعتين وكان وزن الناتج 5.4 غرام وفي التجربة الخامسة تم وزن 8.6 غرام من الجبسوم مع 1.3 من الكربون وتم وضعها في جفنة خزفية وسحقها ووضعها في فرن بنفس درجة الحرارة لمدة 2 ساعة وكان وزن الناتج 5.8 وفي التجربة السادسة تم وزن 8.6 غرام من الجبسوم مع 1.2 غرام من الكربون وتم وضعها في جفنة خزفية بعد سحق المتفاعلات ووضعها في فرن بنفس درجة الحرارة لمدة ساعتين وكان وزن الناتج 6.8 غرام وفي التجربة السابعة تم وزن 8.6 غرام من الجبسوم مع 2.4 غرام من الكربون وتم سحق المتفاعلات ووضعها في جفنة خزفية ووضعها في فرن حراري لمدة ساعتين وكان وزن الناتج 5.8 غرام وفي التجارب ثمانية وتسعة كان وزن الجبسوم 4.3 غرام وكان وزن الكربون 0.9 غرام من الكربون لكل منهما وتم سحقهما ووضعهما في جفنة خزفية ووضعهما في فرن حراري بنفس الدرجة الحرارية ولكن بوقت مختلف 2 ساعة وواحد ساعة فتم تسجيل وزن الناتج لكل منهما 3.3 اما التجربة العاشرة فكان وزن الجبسوم 11.0 غرام ووزن الكربون 4.3 غرام وتم استخدام نفس الظروف في التجربة التاسعة فأعطي نفس الناتج وفي التجربة الحادية عشر كان وزن الجبسوم 21.5 غرام وكان وزن الكربون المتفاعل 4.5 غرام وتم سحق النموذج ووضعه في جفنة خزفية ووضعها في فرن حراري بنفس الدرجة الحرارية لمدة ساعتين وكان وزن الناتج 14.5 وفي التجربة الثانية عشرة وزن 28.4 غرام من الجبسوم وتم مفاعلتها مع 4.5 مع الكربون بنفس الظروف في التجربة السابقة وكان وزن الناتج 22 غرام وفي التجربة الثالثة عشرة تم وزن 43 غرام من الجبسوم وتم مفاعلتها مع 9 غرام من الكربون بنفس الظروف في التجربة الثانية عشر فكان وزن الناتج 30.7 غرام وتم حساب النسبة المئوية للنواتج كافة

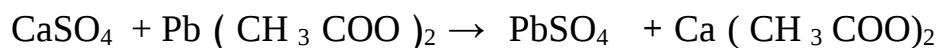
3- الفحوصات الكيميائية التي أجريت على كبريتيد الكالسيوم

1. كشف خلات الرصاص:

حيث أعطى الكبريتيد راسب اسود لماع من كبريتيد الرصاص فيما أعطت الكبريتات راسب ابيض من كبريتات الرصاص.



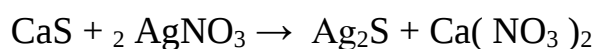
راسب اسود



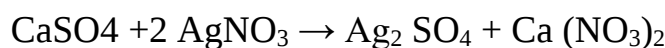
راسب ابيض

2. كشف نترات الفضة:

حيث يعطي الكبريتيد راسب اسود بني من كبريتيد الفضة في حين أعطت الكبريتات راسب ابيض من كبريتات الفضة



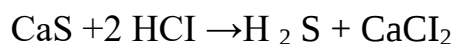
راسب اسود



راسب ابيض

3. كشف تصاعد الغاز: (H₂S)

عند إضافة حامض مخفف إلى كبريتيد الكالسيوم المحضر فقد لوحظ تصاعد غاز كبريتيد الهيدروجين (H₂S) ذو الرائحة الكريهة المعروفة .



ويستدل من هذه التجربة على وجود كبريتيد الكالسيوم الذي أعطى الغاز . آذ لوكانت المادة كبريتات الكالسيوم لما تحرر الغاز (H₂S)

4. قياس طيف الأشعة تحت الحمراء (FT- IR)

تم إجراء قياس لطيف الأشعة تحت الحمراء لكل من كبريتيد الكالسيوم المحضر من جبس مقال حمام العليل ومن نموذج من الجبسوم العراقي ومن كبريتيد الكالسيوم التجاري كما في الأشكال. 1-2-3

5. تم قياس نسب الكالسيوم والكبريت للنموذج المحضر والنموذج التجاري بجهاز

الامتصاص الذري نوع variem وجهاز C,HNS نوع pyunicm كما في جدول (2).

المناقشة والنتائج:

لغرض إعطاء تصور شامل على الطريقة المثلى لتفاعل كبريتات الكالسيوم مع الكربون والوصول إلى أحسن الظروف ولإعطاء حصيلة إنتاجية عالية فقد قمنا بإجراء طريقة قياسية . للمتفاعلات مع درجة الحرارة والوقت فحصلنا على أحسن الظروف للتفاعل والحصيلة الإنتاجية كما في جدول (1) وكذلك ان أفضل النتائج التي تم الحصول من كبريتيد الكالسيوم بحالة نقية هي عند استعمال كبريتات الكالسيوم (الجبسوم من مقالع حمام العليل)

الجدول (1) يبين النسب المئوية لمواصفات كبريتيد الكالسيوم المحضر تحت ظروف مختلفة

الملاحظات	النسبة المئوية للناتج	وزن الناتج (غم)	الزمن (ساعة)	درجة الحرارة (م)	وزن الكربون (غم)	وزن $CaSO_4$	التسلسل
مادة غير نقية بسبب عدم الطحن الجيد	71.1	11.1	1	850-900	4.2	15.6	1
مادة نقية	73.07	5.7	1.5	=	1.2	7.8	2
وجود كربون غير متفاعل	74.1	6.4	1	=	1.2	8.6	3
مادة نقية	63.7	5.4	2	=	1.2	8.6	4
=	67.4	5.8	2	=	1.3	8.6	5
=	79.6	6.8	2	=	1.2	8.6	6
وجود كربون غير متفاعل	76.4	5.8	2	=	2.4	8.6	7
مادة نقية جدا	76.7	3.3	2	=	0.9	4.3	8
=	76.7	3.3	1	=	0.9	4.3	9
=	30.30	3.3	1	=	4.3	11.0	10
	67.4	14.5	2	=	4.5	21.5	11
	77.4	16.0	2	=	4.5	28.4	12
	71.3	22.0	2	=	9.0	43.0	13

حيث تميزت مادة كبريتيد الكالسيوم الناتجة باللون الأبيض الناصع هذه ميزة مهمة في استعمال هذه المادة في صناعة الأصباغ وفي الحقيقة بان كبريتيد الكالسيوم الناتجة من تفاعل جبسوم مقالع حمام العليل مع الفحم تضاهي من حيث الجودة المادة المستوردة (كبريتات الكالسيوم). ومن جانب آخر الحصيلة تبقى ثابتة بحدود 70% حتى اذا تم استعمال كميات كبيرة من الجبسوم اما درجة الحرارة المستخدمة للتفاعل فكانت بين 850-900 درجة مئوية والتي تمثل أفضل مدى للحرارة يبقى الكبريتيد فيها محافظا على كيانه دون أن يتجزأ

فضلا عن ذلك فانه ومن اجل اكتمال التفاعل بين الجبسوم والفحم يتوجب خلط المادتين جيدا بعد سحقها وتنعيمها ثم فرشها في جفنه الحرق بسمك قليل من اجل توفير فرصة لأكبر كمية من الخليط من ان تتعرض حرارة الفرن, وربما يتبادر إلى الأذهان بان رفع درجة الحرارة إلى أكثر من 900 درجة مئوية. الا اننا ومن جانب اخر وجدنا بأنه للحصول على أفضل فرصة لاكتمال التفاعل هو التحريك المستمر لمواد التفاعل إثناء التسخين وكان هذا يتم على مستوى المختبر بان يتم مسك الجفنة الخزفية بالملقط الخاص وهز الجفنة وهي ساخنة داخل الفرن حيث يحصل ان تخلط المواد جيدا وتكرر هذه العملية عدة مرات في الصناعة , أي عند تحضير كميات كبيرة من كبريتيد الكالسيوم فانه يكمن استخدام فرن حراري هزاز أو دوار لضمان خلط مواد التفاعل جيدا إثناء فترة التسخين, وكخلاصة لما سبق ذكره هو إن جبسوم مقالع حمام العليل بعد خلطه مع الفحم بنسب معلومة وتسخينه في فرن كهربائي و بدرجة حرارية 850-900 درجة مئوية وتحريكه باستمرار يقدم أفضل طريقة لتحضير كبريتيد الكالسيوم نقي جدا حصيلته يصل إلى 70% ويمتلك من البياض الناصع ما يجعله مناسباً للاستخدام في صناعة الإصباغ وهو المطلوب ومن قياس طيف الأشعة تحت الحمراء لمادة الجبسوم من مقالع حمام العليل ومادة الجبسوم العراقي وطيف كبريتيد الكالسيوم المحضر والتجاري نلاحظ ان هناك فرقا واضح بين طيف الجبسوم العراقي وطيف كبريتيد الكالسيوم والمحضر التجاري مما يعطي دلالة قوية إن مادة الجبسوم متحولة بتفاعلها مع الكربون إلى كبريتيد الكالسيوم فضلا عن وجود تقارب كبيرا بين طيفي كبريتيد الكالسيوم المحضرو التجاري . ومن ملاحظة الكشوفات التي أجريت على مادة كبريتيد الكالسيوم المحضر مثل كشف خلاص الرصاص و نترات الفضة وتحرر غاز H_2S مما يعطي دلالة قوية ومن نتائج الكشوفات أن المادة المحضرة هي كبريتيد الكالسيوم. كذلك من خلال قياس نسب الكالسيوم والكبريت للنموذج المحضر والتجاري مما يعطي دلالة قوية هو ان المادة المحضرة ايضا هي كبريتيد الكالسيوم . كما في جدول (2)

الجدول(2) يبين نسب الكالسيوم والكبريت للنموذج المحضر والتجاري

النموذج	Ca%	S%
النموذج المحضر	42.1	39.2
النموذج التجاري	45.2	40.1

المصادر

1. Rompp Lexikon Chemie Georg Thieme Verlag ,2010.
2. Lalor,P,A, Revell, P .Gray, A.B, Wright, S., Railton, G.T, Freeman, M.A.J. Bone Joint Surg., 1991, 73, 26.
3. A-I- Vogel, Marco and Semimicro Qualitative Inorganic Analysis 4 th Ed., Low and Brydone Lth.U.K.,197
4. R.N. Shreve, Chemical process Industries , 3rd Ed., MC Graw – Hill Book Company , p. 182, 1967.
5. Holleman, A. F.; Wiberg, E. "Inorganic Chemistry" Academic Press: San Diego, 2001. [ISBN 0-12-352651-5](#). nese pat , UDC 669. 775
6. Dawson, J. B., "Sodium 13-Vinay Kumar *et al* 2006 *J. Phys.:* *Condens. Matter* **18** 5029
7. Carbonate Lavas From Oldoinyo Lengai, Tanganyika", 1962. Nature, v. 195.
8. Harry Marsh, introduction to Carbon Science.1987

9. سامي طوبية ، نظير ، عليان ، (2002)، "الكيمياء العامة واللاعضوية

10. ع.م. رمضان ، وآخرون ، (2005)، "المجلة القطرية للكيمياء .