

Trang :

Phần I : Mở đầu

Phần II : Nghiên cứu thí nghiệm

I . Nghiên cứu thành phần vật chất mẫu quặng

I.1 - Mẫu nghiên cứu

I.2 - Thành phần hóa học mẫu quặng nghiên cứu

I.3 - Thành phần độ hạt mẫu quặng nghiên cứu

I.4 - Thành phần khoáng vật mẫu quặng nghiên cứu.

I.5 - Thành phần khoáng vật các cấp hạt

I.6 - Nhận xét kết quả phân tích.

II. Nghiên cứu tuyển khoáng

II.1 - Kết quả thí nghiệm tuyển thô trên vít dúng

II.2 - Thí nghiệm dải mẫu quặng đầu

II.3 - Thí nghiệm tuyển vít và bàn dải kết hợp

II.4 - Nghiên cứu tuyển tinh bằng tuyển điện

II.5 - Thí nghiệm tuyển tinh bằng tuyển từ

II.6 - Thí nghiệm tuyển từ quặng tinh dẩn điện

II.7 - Thí nghiệm tuyển từ sản phẩm không dẩn điện

II.8 - Thí nghiệm theo sơ đồ.

III - Kết luận chung

Phần III : Sơ đồ công nghệ kiến nghị và các
chỉ tiêu dự kiến

Tài liệu tham khảo.

5262

21/4/2025

1 - Những người tham gia nghiên cứu đề tài

1. Vũ Văn Hà : Kỹ sư tuyển khoáng
2. Phùng Thị Lượng : Kỹ sư khoáng vật
3. Nguyễn Đức Minh : Kỹ sư hóa
4. Lê Thị Trọng : Trung cấp tuyển khoáng
5. Phạm Thị Nga : Kỹ sư hóa phân tích
6. Nguyễn Văn Tám : Kỹ sư hóa phân tích

2 - Nơi tiến hành nghiên cứu thí nghiệm.

Phòng nghiên cứu tuyển khoáng

Viện Mỏ - luyện kim

3 - Phân tích các sản phẩm thí nghiệm

- Phòng hóa phân tích
- Phòng phân tích đất hiếm

Viện Mỏ - luyện kim

4 - Thời gian tiến hành nghiên cứu

Bắt đầu tháng 3 - 1992

Kết thúc tháng 5 - 1992

PHẦN I : MỎ ĐÁU

Do nhu cầu tiêu thụ ở một số ngành công nghiệp trong nước và xuất khẩu các nguyên liệu Inmênit, Zircon ... ngày càng cao. Bởi vậy trong những năm gần đây công nghiệp khai thác và sản xuất các nguyên liệu này phát triển rất mạnh.

Hiện nay một số vùng đang tiến hành khai thác và sản xuất Inmênit, Zircon, monazit như Sầm sơn Thanh Hoá, Huế, Cẩm Xuyên Nghệ Tĩnh, Quy Nhơn... Nhưng quy mô chưa lớn, quy hoạch khai thác và sản xuất còn tùy tiện. Các công nghệ tuyển khoáng bước đầu cũng đã được ứng dụng để thu hồi các khoáng vật có ích, nhưng hiệu quả chưa cao. Chất lượng sản phẩm ở một số vùng còn thấp.

Để đáp ứng yêu cầu xuất khẩu, quặng tinh Inmênit phải có hàm lượng $TiO_2 \geq 50\%$, Zircon có hàm lượng $ZrO_2 \geq 65\%$ và monazit có $TR_2O_3 \geq 55\%$, và không có tạp chất có hại. Do đó việc nghiên cứu các công nghệ tuyển khoáng hợp lý để thu hồi chúng trở thành vấn đề cần thiết. Theo hợp đồng giữa đoàn địa chất 406 Quảng Bình và Viện Mỏ luyện kim Số : ký ngày tháng năm 1992 phòng nghiên cứu tuyển khoáng đã tiếp nhận mẫu và tiến hành nghiên cứu mẫu quặng sa khoáng ven biển Bến Hải - Quảng Trị.

Mục tiêu của đề tài là nghiên cứu thành phần vật chất mẫu quặng và công nghệ tuyển khoáng hợp lý để thu hồi các khoáng vật có ích trong mẫu như Inmênit, Zircon, monszit, Rutin...

Qua các kết quả nghiên cứu thành phần vật chất mẫu quặng như đã nêu trong bảng 1, bảng 2, bảng 3, bảng 4, báo cáo đã trình bày các kết quả nghiên cứu tuyển khoáng. Với các kết quả nêu trong bảng 14, hình 11, cho thấy sa khoáng biển Bến Hải có hàm lượng TiO_2 là 12,88 %, ZrO_2 là 2,46 %, sau khi tuyển đã thu được quặng tinh Inmênit có hàm lượng TiO_2 là 61,43 %, mức thực thu là 73,20 %. Quặng tinh Rutin có mức thu hoạch là 2,47 %. Hàm lượng TiO_2 là 87,50 % và phân bố thực thu là 16,79 %.

Quặng tinh Zircon thu được có hàm lượng ZrO_2 là 65,10% và mức thực thu là 96,40 %.

Ngoài 3 sản phẩm chính thu được Zircon, Inménit, Rutin còn thu được sản phẩm Stôrôlit có hàm lượng khoáng vật là 70 % Stôrôlit, hàm lượng Al_2O_3 là 18,64 %.

Dựa trên các kết quả nghiên cứu toàn diện của đề tài tình hình thực tế và khả năng thiết bị hiện nay, báo cáo đã đưa ra một sơ đồ công nghệ tuyển và các chỉ tiêu dự kiến theo hình 12 Bảng 18.

PHAN II : NGHIEN CUU THI NGHIEM

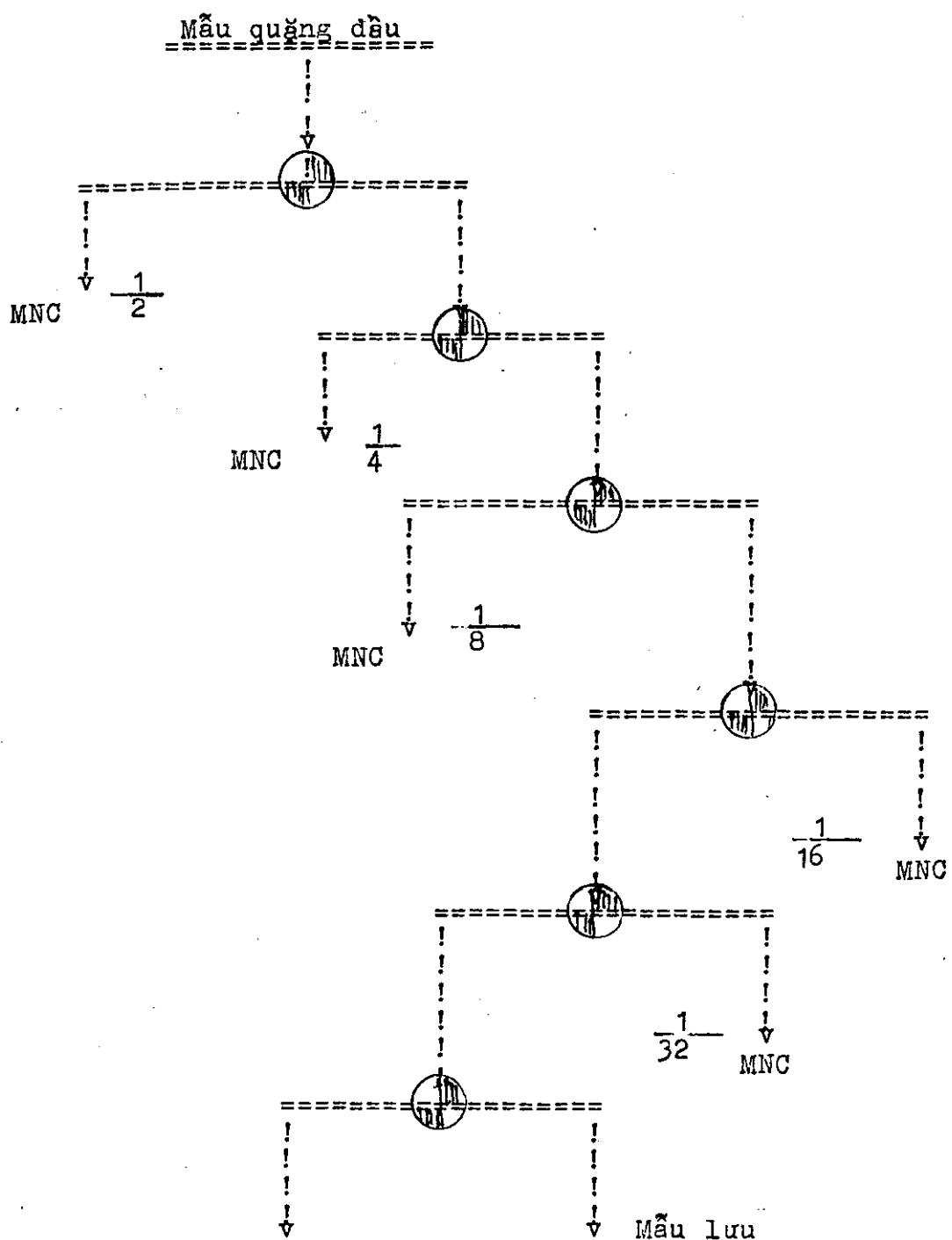
I. Nghiên cứu thành phần vật chất mẫu quặng Bên Hải-Quặng trị.

I.1 - Mẫu nghiên cứu :

Mẫu dùng cho nghiên cứu thí nghiệm là do đoàn địa chất 406 Quặng bình cung cấp. Mẫu được lấy trên các điểm phân bố đều trên vùng sa khoáng Bên Hải. Phương án lấy mẫu và trực tiếp lấy mẫu do đoàn địa chất 406 Quặng bình thực hiện.

Mẫu đưa về phòng thí nghiệm được đựng trong các bao dứa. Trọng lượng các bao không đều nhau, hầu hết mẫu bị ướt. Tổng trọng lượng mẫu là 800 kg. Mẫu nghiên cứu đã được lập theo sơ đồ (hình 1).

Sơ đồ gia công lắp mẫu nghiên cứu



Mẫu N/c . Thành phần vật chất
• Thành phần độ hạt
• Thành phần hóa học

MNC : Mẫu nghiên cứu

Hình 1 : Sơ đồ lắp mẫu nghiên cứu

I.2 - Thành phần hóa học mẫu quặng nghiên cứu.

Kết quả phân tích thành phần hóa học mẫu quặng nghiên cứu được nêu trong bảng 1.

Bảng 1

Thành phần	TiO ₂	ZrO ₂	TR ₂ O ₃	SiO ₂	Fe	
Hàm lượng (%)	12,88	2,46	Vết	69,30	9,10	
Al ₂ O ₃	P ₂ O ₅	Cr ₂ O ₃	MgO	-	Nguyên tố	≠
3,29	Vết	0,04	0,20	-	2,73	

I.3 - Thành phần độ hạt mẫu quặng nghiên cứu.

Kết quả phân tích thành phần độ hạt mẫu quặng nghiên cứu được ghi trong bảng 2.

Để xác định hàm lượng các khoáng vật có ích, sự phân bố của chúng, để tiến hành phân tích thành phần độ hạt và áp dụng phương pháp rây ướt. Các cấp hạt sau khi phân cấp được xác định trọng lượng, và tiến hành phân tích hóa và phân tích khoáng vật.

Với các kết quả ghi trong bảng 2 cho ta thấy mẫu quặng nghiên cứu có thành phần độ hạt khá mịn. Cấp hạt + 0,5 mm hầu như không có. Cấp hạt - 0,5 + 0,25 mm chiếm tỷ lệ 9,92 %. Ở cấp này các khoáng vật có ích hầu như không có. Hàm lượng TiO_2 là 0,01 % và ZrO_2 là 0,03 %. Cấp hạt -0,25 + 0,1 mm chiếm tỷ lệ chủ yếu 88,10 %. Các khoáng vật có ích tập trung chủ yếu ở cấp này. Hàm lượng TiO_2 là 14,07 % và ZrO_2 là 2,07 %. Đối với cấp hạt - 0,1 mm chiếm tỉ lệ 1,98 %. Các khoáng vật có ích hầu hết có mặt ở cấp này.

Thành phần độ hạt mẫu quặng Bến Hải - Quảng trị

Bảng 2

I.4 - Thành phần khoáng vật mẫu quặng nghiên cứu.

I.4.1 - Phương pháp nghiên cứu.

Mẫu được nghiên cứu bằng phương pháp phân tích trọng sa dưới kính hiển vi soi nồng M&C - 9. Ngoài ra phương pháp phân tích chìm nồng trong dung dịch Bromofooc cũng được dùng đối với mẫu này.

I.4.2 - Kết quả nghiên cứu.

Kết quả phân tích cho thấy khoáng vật chủ yếu là Inménit, Silicát Zircon, thứ yếu là loconxen, Rutin, ít gặp là anatez. Monazit hầu như không có.

Khoáng vật phi quặng cơ bản là thạch anh. Ngoài ra còn gặp các khoáng vật tuốcmalin, Sinemanit, Storolit, limônit, manhêtít.

^{quặng}
Kết quả phân tích khoáng vật ~~vật~~ đầu được ghi trong bảng 3.

Thành phần khoáng vật mẫu nghiên cứu.

Bảng 3

TT	Tên khoáng vật	Hàm lượng KV (%)	Ghi chú
1	Manetit	+	Có mặt
2	Inménit	15	
3	Zircon	3	
4	Rutin	+	
5	Loconxen	5	
6	Anatez	+	
7	Monazit	-	Hiếm gặp
8	Storolit	4	
9	Limonit	+	
10	Spinel	+	
11	Thạch anh	70	
12	Tuốcmalin	2	
13	Sinemanit	+	
14	Khoáng khác	1	

I.5 - Thành phần khoáng vật các cấp hạt.

Thành phần khoáng vật các cấp hạt được nêu trong bảng 4.

Bảng 4.

! !	Tên ! khoáng vật	Cấp, hạt mm ! ham lượng	-0,5+0,25	-0,25+0,1	-0,1 + 0	
		(%)	(%)	(%)		
!	!	!	!	!	!	!
!	1 ! Inménit	+	15	40		!
!	2 ! Zircon	-	2	50		!
!	3 ! Rutin	+	+	2		!
!	4 ! Tuốc malin	3	5			!
!	5 ! Spinel	1	1			!
!	6 ! Limônit + Manganit	+	1			!
!	7 ! Storôlite	+	5			!
!	8 ! locoxen		5		2	!
!	9 ! Sineménit	+	+			!
!	10 ! anataz		+		2	!
!	11 ! Thạch anh	95	66	4		!
!	12 ! Khoáng vật khác	1	-	-		!
!	!	!	!	!		!
!	!	!	!	!		!
!	!	!	!	!		!

I.6 - Nhận xét các kết quả phân tích.

1. Qua các kết quả phân tích hóa mẫu quặng đều cho thấy thành phần các cấu tử có ích chủ yếu là Ti, Zr. Hàm lượng TiO_2 là 12,88 % và ZrO_2 là 2,46 %.

2. Kết quả phân tích thành phần khoáng vật cho thấy không vật quặng chủ yếu là Inménit, Zircon. Thủ yếu là Rutin, Locoxen. Anatesz có hàm lượng nhỏ. Khoáng vật phi quặng chủ yếu là thạch anh, một ít phenpat, mica. Ngoài ra còn có các khoáng vật khác như tuốcmelin, Storolit, manhetit, himônit và Spinel.

3. Thành phần độ hạt mẫu nghiên cứu tương đối mịn cát hạt - 0,25 + 0 mm chiếm 90,8 %. Cấp hạt - 0,1 + 0 mm có tỷ lệ 1,98 %, hầu hết các khoáng vật của mẫu có mặt ở cấp hạt này.

4. Các khoáng vật có ích như Inménit, Rutin, Zircon tập trung chủ yếu ở cấp - 0,2 mm + 0.

5. Các khoáng vật có ích hầu hết tồn tại ở dạng đơn khoáng.

Mô tả khoáng vật.

1. Inménit - $FeTiO_3$.

Thường gặp ở dạng hạt riêng biệt. Có màu đen, xám thép. Bề mặt của chúng bị Locoxen hoá rất mạnh. Kích thước hạt nhỏ. Chủ yếu có cát hạt - 0,2 mm từ tính trung bình, có độ dẫn điện tốt.

2. Locoxen $TiO_2 \cdot 9H_2O$

Sản phẩm biến đổi chủ yếu từ Inménit. Locoxen thấy ở dạng hạt có hình dáng không đều, độ bào mòn khác nhau, có màu trắng màu kem, màu xám sáng, màu nâu. Bề mặt hạt locoxen, sáng bóng hoặc mờ. Không có từ tính, độ cứng thấp.

3. Anatesz TiO_2 gặp ở dạng đục, không đồng đều, màu xanh xám, ánh kim cương không có từ tính, dẫn điện tốt.

4. Rutin TiO_2 gấp ở dạng tự do. Có cõi hạt mịn. Cơ bản có màu đỏ, vàng đỏ, đỏ xám đen, dẫn điện tốt, không có từ tính.

5. Zircon . $ZrSiO_4$.

Thấy ở dạng tinh thể nhỏ. Ánh thủy tinh, kim cương, không màu, ánh vàng ít có màu hồng.

II - Nghiên cứu tuyển khoáng.

Trên cơ sở nghiên cứu thành phần, vật chất mẫu quặng và các kết quả phân tích, đã xác định được phương pháp tuyển khoáng các khoáng vật có ích trong mẫu sa khoáng Bên Hải.

Thành phần phi quặng chủ yếu là thạch anh. Các khoáng vật có ích chiếm khoảng 28 %. Cho nên cần phải có giai đoạn tuyển thô để loại bỏ phần lớn thạch anh và các Silicat khác ra.

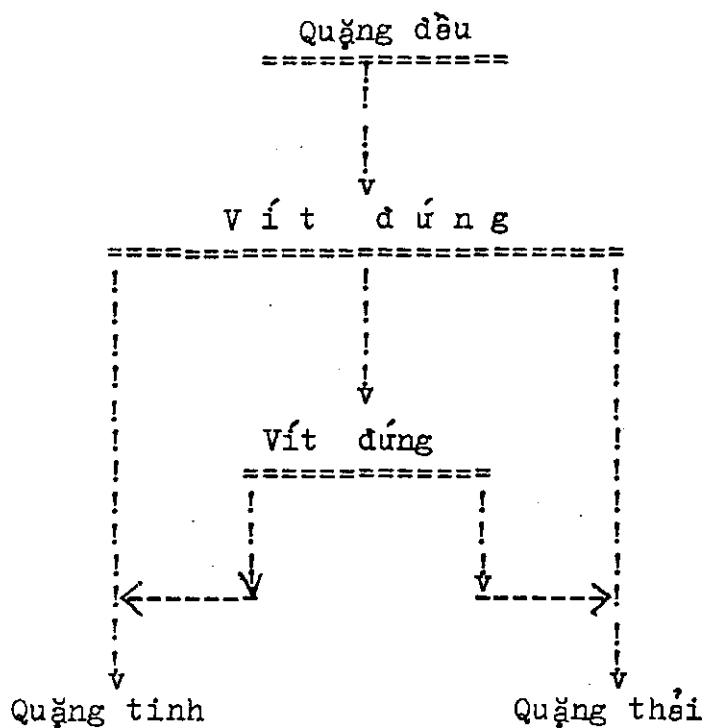
Trong thực tế tuyển thô các sa khoáng biến người ta có thể dùng vít đúng, máng, hoặc phân ly côn. Với thiết bị sẵn có trong phòng thí nghiệm đã sử dụng vít đúng trong khâu tuyển thô.

Tinh quặng vít đúng được tiến hành thí nghiệm dải tinh trên bàn dải mịn loại 450 x 1000 mm. Quặng tinh tổng hợp của bàn dải được tiến hành tuyển trên máy tuyển điện và máy tuyển từ để nghiên cứu khả năng tuyển tách riêng các khoáng vật có ích như Inmenit, Rutin, Zircon và Storolit.

II.1 Kết quả thí nghiệm tuyển thô trên vít đúng

Thí nghiệm đã tiến hành trên vít đúng phòng thí nghiệm 6 bước Ø 300 mm.

Kết quả thí nghiệm được nêu trong hình 3 và bảng 5



HINH 3

Kết quả tuyển thô trên vít đúng

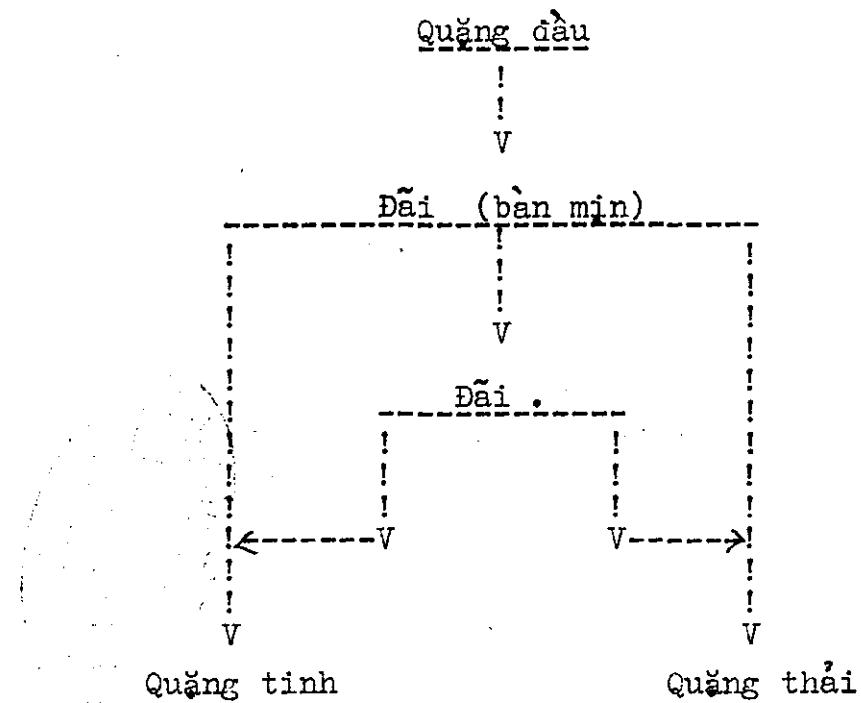
Bảng 5

Với các kết quả tuyển trên vít đứng ghi trong bảng 5 ta thấy hiệu quả làm giàu các khoáng vật có ích tăng lên hơn 2 lần. Đối với thiết bị vít đứng có thể nâng cao hàn lượng quặng tinh hơn nữa. Nhưng đối với sa khoáng Bên Hải rất mịn cho nên để nâng cao thực thu trong khâu tuyển thô nên trong khâu này hệ số làm giàu ở mức 2 lần là hợp lý.

Với kết quả nêu trong bảng 3 ta thấy thực thu TiO_2 đạt 94,5 % và thực thu ZrO_2 đạt 97,93 %.

Sở dĩ thực thu của khâu tuyển thô trên vít đứng cao là do thành phần cấp hạt mẫu quặng tương đối đồng đều. Hệ số làm giàu hợp lý. Do đó trong thực tế sản xuất sau này cần đưa khâu tuyển thô vào dây chuyền. Còn vấn đề thiết bị tùy theo thực tế công trường khai thác có thể dùng vít, máng hoặc phân ly côn.

III.2 - Thí nghiệm dải 2 mẫu quặng dầu:



Hình 4

Kết quả thí nghiệm

Bảng 6

T.T	Sản phẩm	Thu hoạch	Hàm lượng %	Thực thu (%)			
		TiO ₂	ZrO ₂	TR ₂ O ₃	TiO ₂	ZrO ₂	TR ₂ O ₃
1	Quặng tinh	24,51	51,28	9,88	-	97,60	98,60
2	Quặng thải	75,49	0,41	0,05	-	12,40	1,60
3	Quặng dầu	100	12,88	2,46		100	100

Với kết quả dải trực tiếp mẫu quặng dầu trên bàn dải mìn cho ta thấy chỉ tiêu tuyển khoáng thu được rất cao. Với quặng dầu có hàm lượng TiO₂ là 12,88 %, ZrO₂ là 2,46 % sau khi dải theo sơ đồ hình 4 thu được quặng tinh dải có hàm lượng TiO₂ là 51,28 %, ZrO₂ là 9,88 % với mức thực thu TiO₂ và ZrO₂ là 97,60% và 98,60 %.

Qua thí nghiệm mẫu quặng dầu trên vít đúng và bàn đai ta thấy hiệu quả phần tuyển trên bàn đai rất tốt. Hệ số làm giàu là 4 lần với mức thực thu các khoáng vật có ích cao hơn hẳn vít đúng.

Trong thực tế sản xuất có thể chọn vít hay bàn đai vào khâu tuyển thô. Vít đúng có ưu điểm năng suất ~~thấp~~ ^{cao}; Đặc biệt đối với sa khoáng Bến Hải thành phần độ hạt rất mịn nếu sử dụng bàn đai thì năng suất rất thấp.

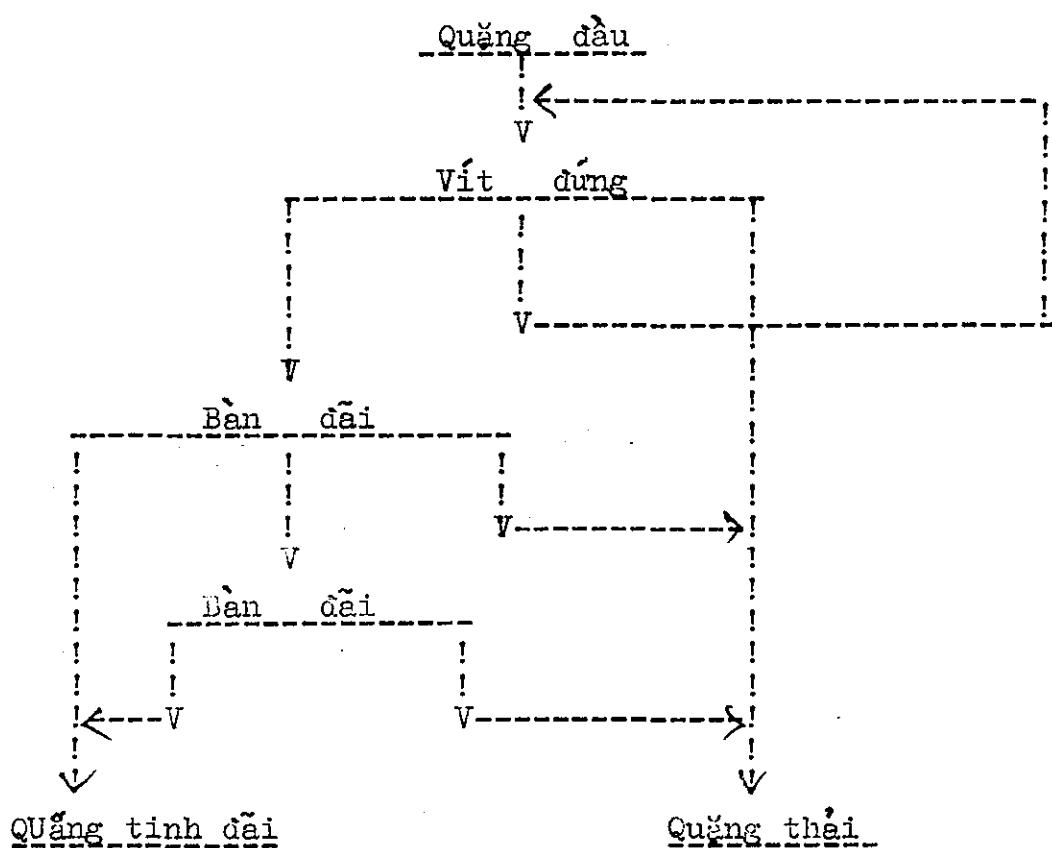
II.3 - Thí nghiệm tuyển vít đúng và bàn đai kết hợp

Qua các kết quả tuyển thô trên vít đúng và bàn đai ta thấy khâu tuyển thô dùng vít đúng là hợp lý. Để nâng cao chất lượng quặng tinh vít, sử dụng bàn đai để dải tinh quặng tinh vít. Thí nghiệm, kết hợp giữa vít đúng và bàn đai tiến hành theo sơ đồ hình 5 và các kết quả thí nghiệm được nêu trong bảng 7.

Với kết quả này cho ta thấy quặng tinh trọng lực ~~thấp~~ thu được có hàm lượng TiO_2 là 50,65 %, hàm lượng ZrO_2 là 10,41 %. Với mức thực thu TiO_2 là 90,11 % và ZrO_2 là 96,80 %. Qua kết quả phân tích ~~txong~~ ^{hóa} cho thấy hàm lượng TR_2O_3 vết.

Kết quả phân tích khoáng vật quặng tinh bàn đai được nêu trong bảng 8.

Sơ đồ thí nghiệm tuyển thô trên vít dùng và bàn đai



Hình 5

Kết quả thí nghiệm tuyển vít và bành dài

! T.T! Sản phẩm		! Thu hoạch %	Hàm lượng %	! Thực thu bộ phận %	Thực thu toàn bộ %			
		Bộ phận, Toàn bộ	TiO ₂	ZrO ₂	TR ₂ O ₃	TiO ₂	ZrO ₂	TR ₂ O ₃
! 1 ! Quặng tinh vít	! 43,33	! 43,33	! 28,09	! 5,56	-	! 94,50	! 97,93	-
! 2 ! Quặng thô, vít	! 56,67	! 56,67	! 1,25	! 0,09	-	! 5,50	! 2,07	-
! 3 ! Quặng dầu	! 100	! 100	! 12,88	! 2,46	-	! 100	! 100	-
! 4 ! Quặng tinh dài	! 52,88	! 22,91	! 50,65	! 10,41	Vết	! 95,35	! 98,91	-
! 5 ! Quặng thô	! 47,12	! 20,42	! 2,77	! 0,12	-	! 4,65	! 1,09	-
! 6 ! Quặng tinh vít	! 100	! 43,33	! 28,09	! 5,56	-	! 100	! 100	-

Kết quả phân tích khoáng vật quặng tinh bột dài

Bảng 8

T.T !	Tên khoáng vật	Hàm lượng %
! 1 !	In mè nhít	60
! 2 !	Annatraz	8
! 3 !	Rutin	
! 3 !	Loconxen	9
! 4 !	Zircon	15
! 5 !	Limônit + Manhêtít	4
! !	Tuốc malin	
! 6 !	Stôrôlit	2
! 7 !	MônaZit	+
! 8 !	Thạch anh	2

II .4 - Nghiên cứu tuyển tinh quặng bằng tuyển điện

Vấn đề nghiên cứu để tuyển tách giữa Inmênhit, monazit, Rutin, Storolit, Zircon thành những sản phẩm riêng rẽ trong nhiều báo cáo đã đề cập tới. Bằng phương pháp tuyển điện sẽ tách các khoáng vật dẫn điện như Inmênhit, Rutin, ra khỏi các khoáng vật không dẫn điện như Zicon, monazit và Stôrôlit.

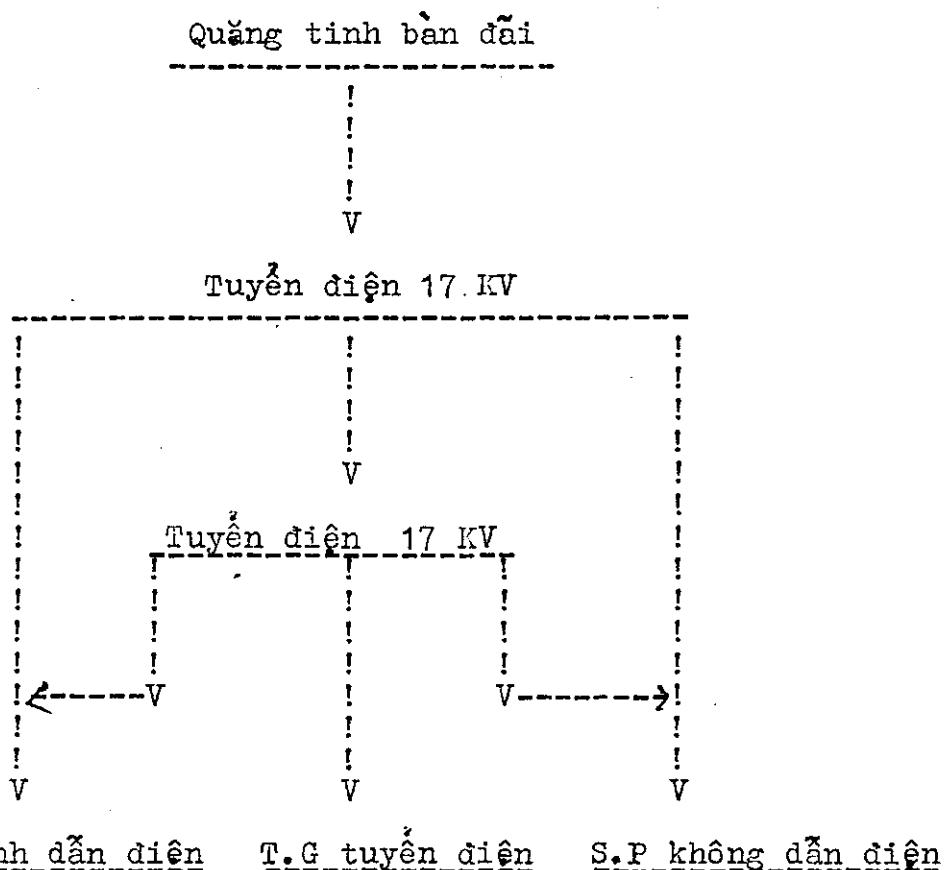
Các kết quả trước đây cho thấy để tuyển tách giữa Zircon và Inmênhit thường tuyển điện với điện cực dương cho hiệu quả phân tuyển tốt ở điện áp 17KV cho hiệu quả tuyển tách cao.

Trong thí nghiệm tuyển điện đã sử dụng máy tuyển điện do Úc chế tạo các thông số thí nghiệm như sau :

- Điện cực dương
- Điện áp 17 KV
- Tốc độ tang 100 V/P
- Khoảng cách điện cực hóa và điện cực lồng là 17 MM
- Khoảng cách điện cực lệch và điện cực lồng là 20 mm

Sơ đồ và kết quả thí nghiệm được nêu trong hình 6 và bảng 8 .

Sơ đồ thí nghiệm tuyến điện quặng tinh
trọng lực.



Hình : 6

Kết quả tuyển diện quặng tinh bẩn dãi

Bảng 8

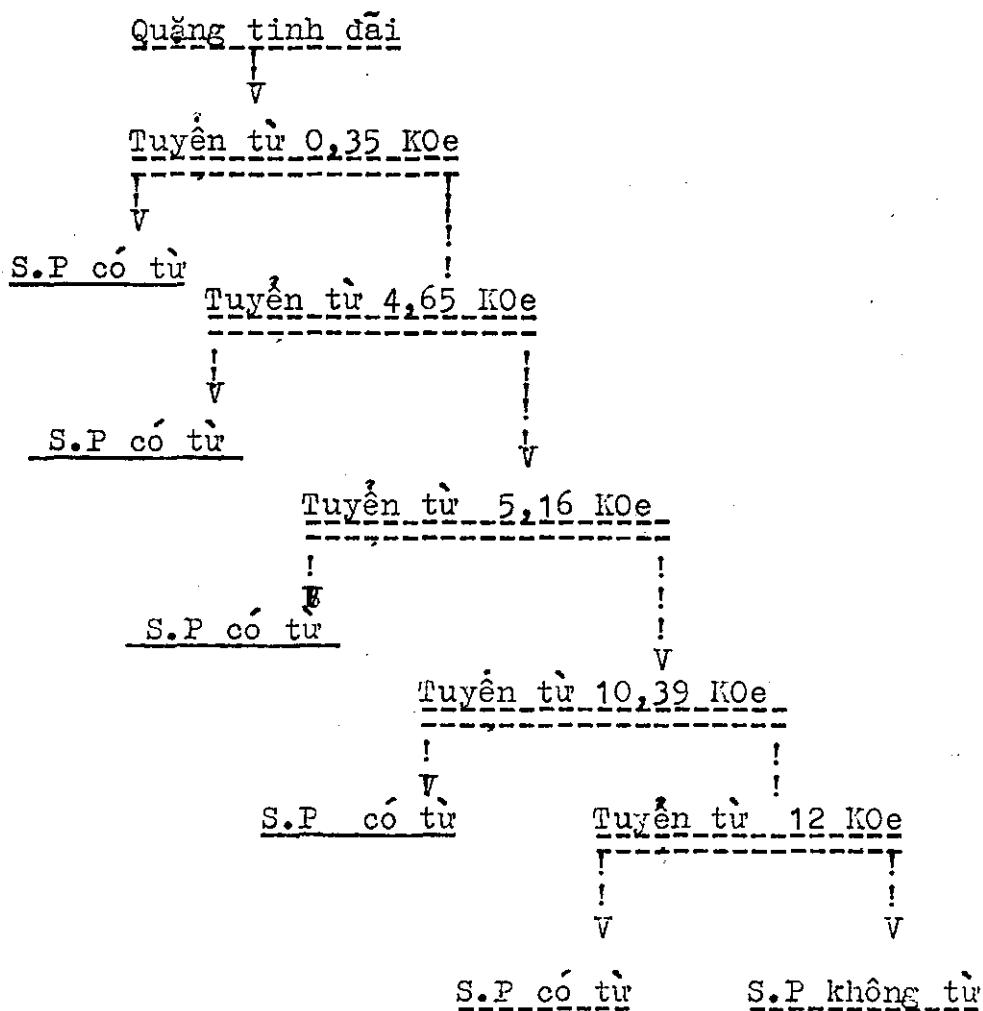
III.5 - Thí nghiệm tuyển tinh bằng phương pháp tuyển từ :

Với các kết quả thí nghiệm tuyển trọng lực, và phân tích khoáng vật tinh quặng tuyển trọng lực cho ta thấy thành phần khoáng vật chủ yếu của nó là Inmênhit, Zircon, và rutin. Ngoài ra còn có manhêtit, Stôrôlit nhưng hàm lượng rất nhỏ. Dựa trên tính chất nhiễm từ, tính dẫn điện và yêu cầu của dề tài đặt ra đã tiến hành tuyển từ trực tiếp quặng tinh trọng lực, có kết hợp với tuyển điện để tách các khoáng vật ra thành các sản phẩm riêng biệt.

Thí nghiệm, tuyển từ được tiến hành trên máy tuyển từ con lăn (Liên xô) .

Thí nghiệm phân tích từ theo sơ đồ hình 7, các kết quả được ghi trong bảng 9

Sơ đồ thí nghiệm phân tích từ quặng tinh bẩn dai :



Kết quả phân tích khoáng vật sản phẩm phân tích từ

Bảng 9

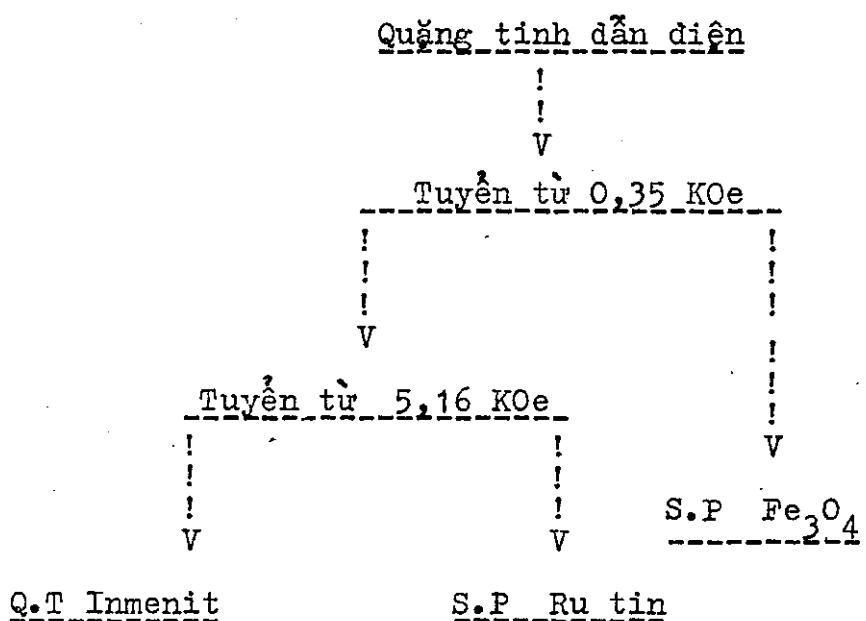
TT	Cường độ tù trường (KOe)	Sản phẩm	Thu hoạch (%)	Hàm lượng khoáng vật (%)				K. Vật kha
				Inmênit	Anataz	Zircon	Storolit	
1	0,35	Sản phẩm có tù	1,20	25	-	-	-	-
2	4,65	Sản phẩm có tù	42,50	80	18,50	-	1,5	-
3	5,16	Sản phẩm có tù	20,0	65	33,0	-	2,0	-
4	10,39	Sản phẩm có tù	3,5	45	45	1	3,0	6,0
5	12,0	Sản phẩm có tù	2,0	20	70	2	4,0	4,0
6	-	Sản phẩm không tù	30,80	-	21	64	-	15,0

III.6 - Thí nghiệm tuyển từ quặng tinh dãy điện

Ở thí nghiệm tuyển điện ta thu được sản phẩm dãy điện qua kết quả phân tích khoáng vật ta thấy thành phần chủ yếu của sản phẩm này là Inménit, Rutin, Anatez, Iorconxen.

Inménit là khoáng vật ^{có} từ tính. Để thu hồi sản phẩm Rutin trong quặng tinh dãy điện bằng phương pháp tuyển từ sẽ dễ dàng tách chúng thành sản phẩm riêng.

Sơ đồ thí nghiệm và các kết quả thí nghiệm được nêu trong hình 8 bảng 10.



Hình 8

Kết quả tuyển từ sản phẩm dẫn điện

Bảng 10

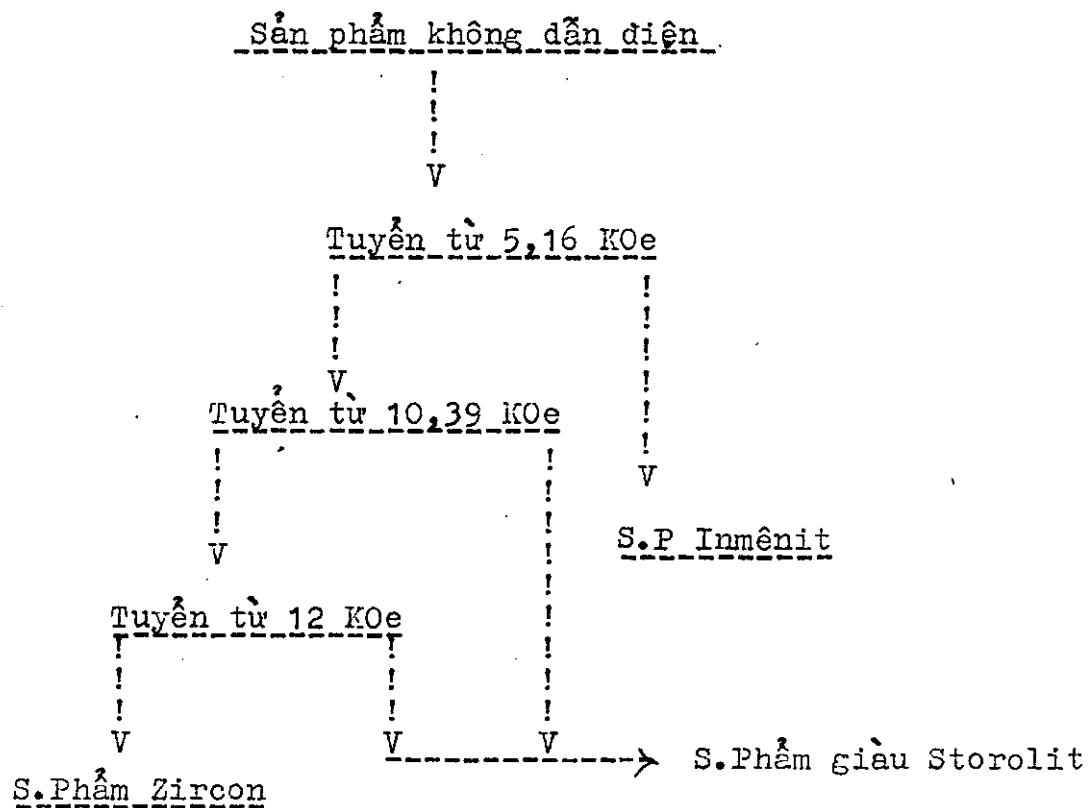
! TT !	Sản phẩm	Thu hoạch %		Hàm lượng (%)		Thực thu bộ phận (%)		Thực thu toàn bộ (%)				
		Bộ phận	Toàn bộ	TiO ₂	ZrO ₂	TR ₂ O ₃	TiO ₂	ZrO ₂	TR ₂ O ₃	TiO ₂	ZrO ₂	TR ₂ O ₃
! 1 !	S.P Fe ₃ O ₄	! 1,77 !	0,29 !	- !	- !	- !	- !	- !	- !	- !	- !	- !
! 2 !	S.P Inménit	! 82,95 !	13,41 !	60,30 !	0,10 !	- !	76,91 !	43,66 !	- !	62,80 !	0,55 !	- !
! 3 !	S.P Rutin	! 15,28 !	2,47 !	87,50 !	1,80 !	- !	21,09 !	56,34 !	- !	16,78 !	0,70 !	- !
! 4 !	S.P dẫn điện	! 100 !	16,17 !	63,39 !	0,19 !	- !	100 !	100 !	- !	79,58 !	1,25 !	- !

II.7 - Thí nghiệm tuyển từ sản phẩm không dẫn điện

Thành phần khoáng vật chủ yếu của sản phẩm không dẫn điện là Zircon. Ngoài ra còn có một số khoáng vật khác như Stôrôlit, Tuôcmalin, Sinemanit, thạch anh,

Zircon là kháng vật không có từ tính. Stôrôlit, Tuôcmalin là khoáng vật có từ tính từ trung bình đến yếu. Bằng phương pháp tuyển từ ở cường độ từ trường cao sẽ thu được sản phẩm Zircon và sản phẩm giàu Stôrôlit

Hình 9:



Kết quả thí nghiệm tuyển từ sản phẩm không dẫn điện

Bảng 11

!TT	Sản Phẩm	Thu hoạch (%)		Hàm lượng (%)			Thực thu bộ.%		Thực thu toàn bộ	
		Bộ phận	Toàn bộ	TiO ₂	ZrO ₂	Al ₂ O ₃	ZrO ₂	ZrO ₂	TiO ₂	ZrO ₂
! 1	S.Phẩm Inmênhit	0,2	0,01	56,0	-	-	7,38	-	0,33	-
! 2	S.Phẩm Zircon	70,58	3,60	0,52	61,4	-	5,37	99,91	0,24	89,80
! 3	S.Phẩm Stôrolit	29,22	1,49	4,0	0,5	18,46	87,25	0,09	3,90	0,08
! 4	S.Phẩm không dẫn điện	100	5,10	1,52	43,36	-	100	100	4,47	89,86

Kết quả phân tích khoáng vật sản phẩm
Stôrôlit.

Bảng 12

! TT !	Tên khoáng vật	! Hàm lượng % !
! 1 !	Stôrôlit	! 70 !
! 2 !	Tuôcmalin	! 20 !
! 3 !	Mônaxit	! it !
! 4 !	Zircon	! 5 !
! 5 !	Khoáng vật khác	! 5 !
! !	(inmmênit, lôconxen,	! !
! !	anataz)	! 5 !

III.8 - Thí nghiệm theo sơ đồ :

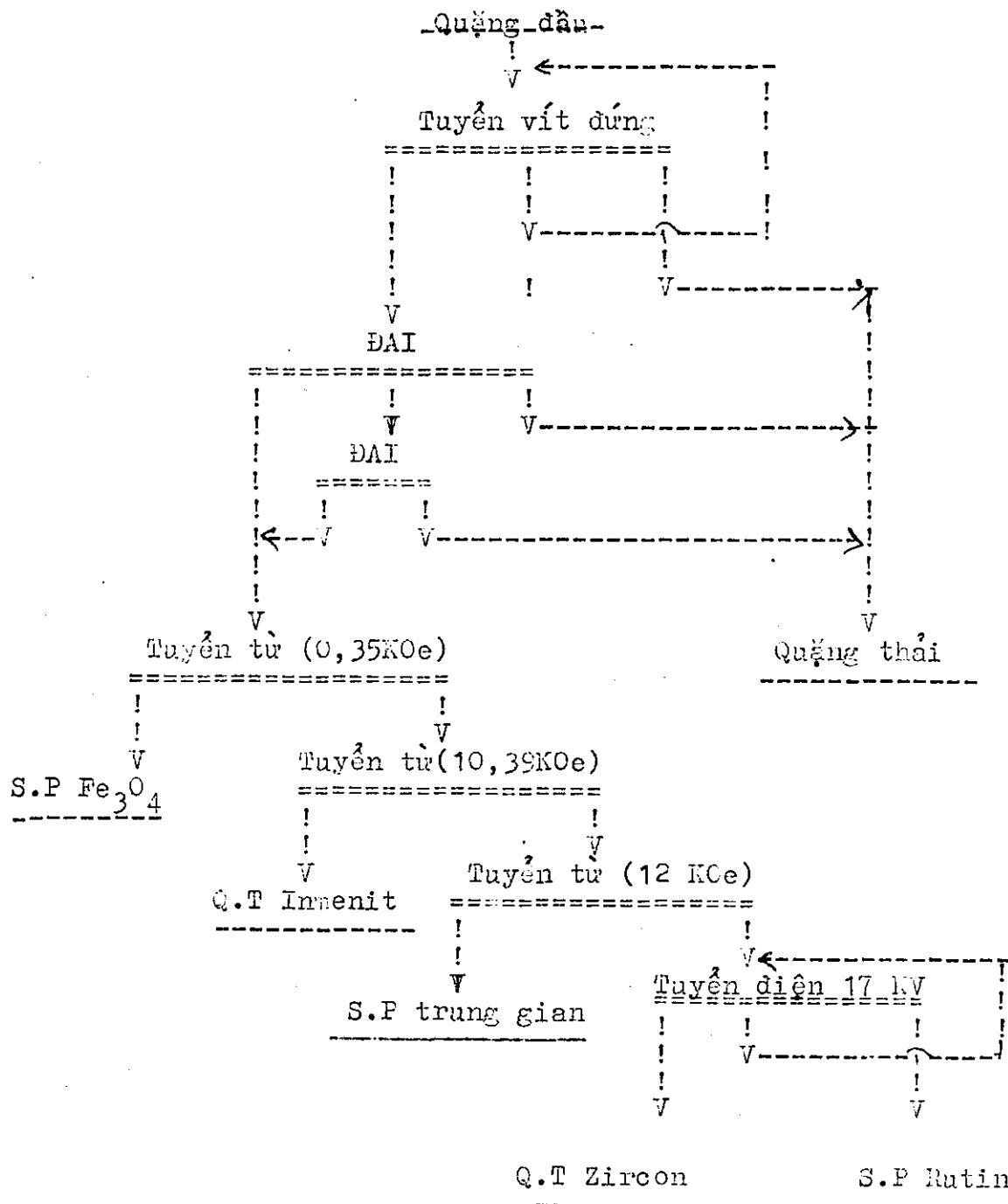
Với các kết quả nghiên cứu thành phần vật chất mỏ quặng và các kết quả thí nghiệm tuyển trọng lực, tuyển từ, tuyển điện cho ta thấy rằng, đối với sa khoáng biến Leden hải muôn ta hồi được các sản phẩm Zircôn, Imménit và rutin phải tiến hành thí nghiệm theo sơ đồ kết hợp các phương pháp tuyển trọng lực, tuyển từ, tuyển điện.

Sa khoáng Bến hải là sa khoáng có thành phần độ hạt mịn, và tương đối đồng đều, cho nên khâu tuyển thô sử dụng vỉt là hợp lý. Nếu tuyển thô bằng bàn dải tuy hiệu quả tuyển tốt nhưng năng suất rất thấp.

Sơ đồ thí nghiệm tiến hành theo hai sơ đồ. Riêng phần thí nghiệm tuyển trọng lực chỉ thí nghiệm theo hình 5 như đã trình bày ở phần trên. Phần tuyển tinh bằng phương pháp tuyển từ và tuyển điện có thay đổi các phương pháp sử dụng thiết bị tuyển.

II.8.1 - Sơ đồ thí nghiệm I

Hình 10 :



BANG TONG HOP KET QUA TUYEN THEO SO

Bang 13 :

Khâu tuyển	Sản phẩm	Thu hoạch (%)	Bộ phận	Toàn bộ
Tuyển vít đúng	Quặng tinh vít	43,33	43,33	
Tuyển vít đúng	Quặng thải vít	56,67	56,67	
	Quặng dầu	100	100	
Đai tinh quặng	Quặng tinh đai	52,88	22,91	
Đai tinh quặng	Quặng thải đai	47,12	20,42	
tinh vít	Quặng tinh vít	100	43,33	
Tuyển từ	Sản phẩm Fe ₃ O ₄	1,20	0,27	
quặng tinh đai	S.P không từ	98,80	22,64	
-(0,35K0e)	Quặng tinh bìa đai	100	22,91	
Tuyển từ	Quặng tinh Innenit	51,68	11,70	
(10,39 K0e)	S.P không từ	48,32	10,94	
	S.P không từ 0,35K0e	100	22,64	
Tuyển từ	S.P trung gian	38,12	4,17	
(12 K0e)	S.P không từ	61,88	5,77	
	S.P Không từ 10,39K0e	100	10,94	
Tuyển từ	Quặng tinh Silicen	37,73	3,81	
17 K0e	S.P Rutin	62,27	2,38	
	S.P không từ(12K0e)	100	6,77	

KẾT THÚC SƠ ĐO KINH 10

%	Hàm lượng (%)		Th/thu bô phateral		Thực thu toàn bộ (%)		%
	TiO ₂	ZrO ₂	TiO ₂	ZrO ₂	TiO ₂	ZrO ₂	
,33	28,09	5,56	94,50	5,93	94,50	97,93	
,67	1,25	0,09	5,50	,07	5,50	2,07	
00	120,88	2,46	100	00	100	100	
,91	50,65	10,41	95,35	9,91	90,11	96,86	
,42	2,77	0,12	4,65	,09	4,39	1,07	
,33	28,09	5,56	100	10	94,50	97,93	
,27	16,0	-	0,01	-	0,01	-	
,64	51,06	10,42	59,99	10	90,10	96,86	
,51	50,65	10,41	100	10	90,11	96,86	
,70	59,65	0,10	60,36	,49	54,41	0,47	
,94	41,66	21,46	39,62	5,51	35,69	16,39	
,34	51,06	10,42	100	100	90,10	96,86	
,17	45,30	0,19	45,95	,0,34	16,98	0,32	
,77	36,72	34,56	54,95	59,66	15,61	96,07	
,94	41,66	21,46	100,00	100	35,69	93,39	
,1	5,51	50,19	5,71	,37	0,14	54,38	
,3	17,50	1,30	19,29	16,43	11,47	1,51	
,7	36,72	34,56	100	100	15,61	33,37	

= 34 =

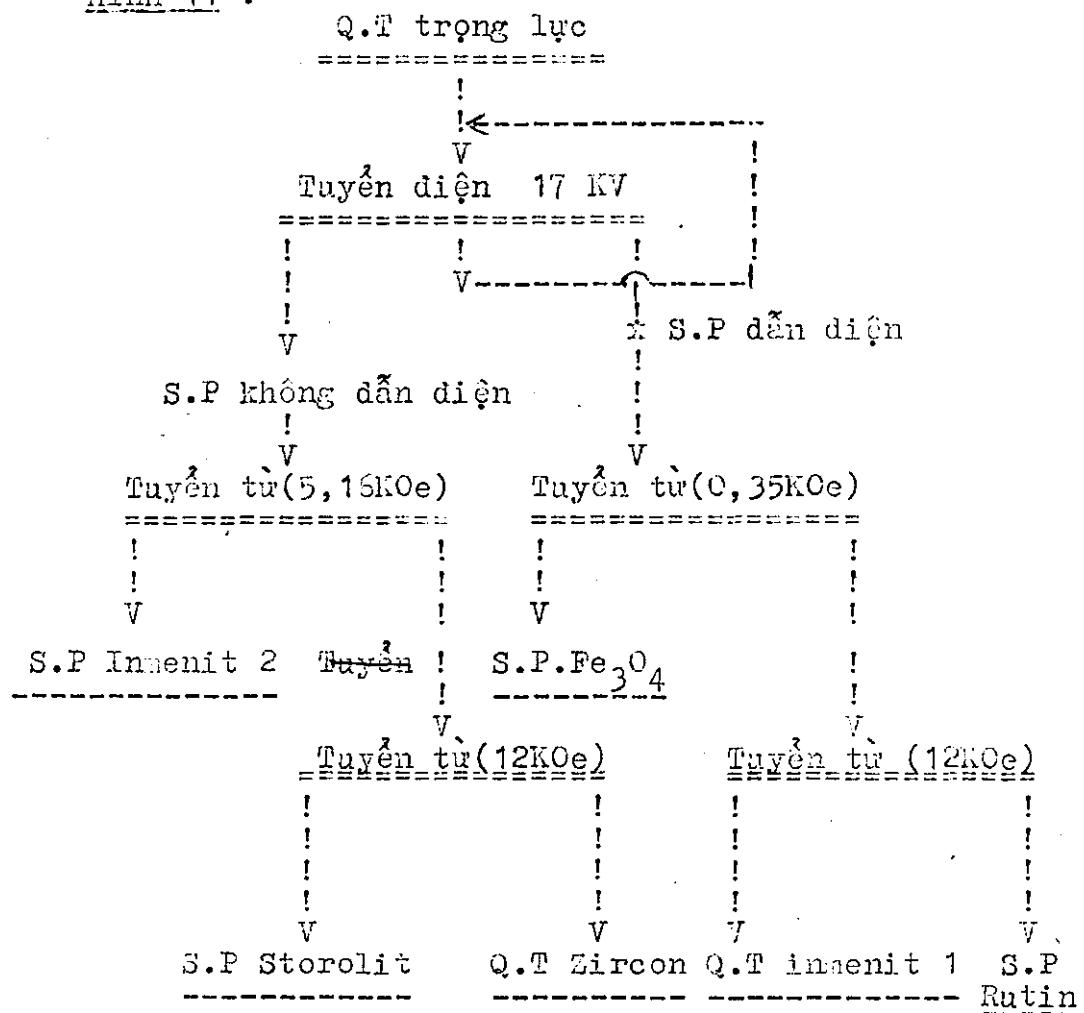
BANG TONG HOP CAC SAN PHAM TUYEN THEO SO DO KINH 10

Bảng 15

STT	Sản phẩm	Hàm lượng %		Thực thu (%)		Ghi chú
		hoạch		TiO ₂	ZrO ₂	
		%	TiO ₂	ZrO ₂	TiO ₂	ZrO ₂
1	Quặng tinh Rutin	2,86	87,50	1,30	19,47	1,51
2	Quặng tinh inmenit	11,70	59,85	0,10	54,41	0,47
3	S.P Fe ₃ O ₄	0,27	16,0	-	0,01	-
4	S.P trung gian	4,17	49,68	0,19	16,08	0,32
5	Q.tinh Zircon	3,91	0,51	60,19	0,14	94,56
6	Quặng thải	77,09	1,65	0,10	9,89	3,14
	Quặng dầu	100	12,88	2,46	100	100

III.8.2 - Sơ đồ thí nghiệm II :

Hình 11 :



Bảng tổng hợp kết quả tuyển theo sơ đồ hìn

Bảng 14

			Thứ hoạch %	
		bộ phận	Toàn bộ	
KHẨU TUYỂN	SẢN PHẨM			
Tuyển điện	S.P dẫn điện	80,23	16,09	6
Quặng tinh	S.P không dẫn điện	19,17	4,82	
Bản dài				
	Q.T bản dài	100	22,91	5
Tuyển từ	S.P Fe_3O_4	1,56	0,29	1
0,35 KOe	S.P không từ 0,35 KOe	98,42	17,80	3
	S.P dẫn điện	100	16,09	6
Tuyển từ	Quặng tinh Ilmenit I	86,12	15,33	6
12 KOe	S.P Rutin	13,88	2,47	3
	S.P không từ 0,35 KOe	100	17,8	5
Tuyển từ	S.P Ilmenit 2	0,21	0,01	5
5,16 KOe	S.P không từ	99,79	19,91	
	S.P không dẫn điện	100	4,82	
Tuyển từ	S.P Stérölite	17,57	1,17	1
(12 KOe)	Q.T Zircon	82,33	3,64	1
	S.P không từ	100	4,81	

Hàm lượng (%)		Thực thu bô phèn (%)		Thực thu toàn bô (%)	
! TiO ₂	! ZrO ₂	! TiO ₂	! ZrO ₂	! TiO ₂	! ZrO ₂
! 63,23	! 0,13	! 99,88	! 99,99	! 90,00	! 0,01
! 1,70	! 49,43	! 0,12	! 0,01	! 0,01	! 96,85
! 50,65	! 10,41	! 100	! 100	! 90,11	! 96,86
! 15,0	! -	! 0,01	! -	! 0,01	! -
! 65,05	! -	! 99,99	! -	! 89,99	! 0,01
! 63,23	! 0,13	! 100	! -	! 90,00	! 0,01
! 61,43	! -	! 81,34	! -	! 73,20	! -
! 37,5	! 0,81	! 18,66	! -	! 16,79	! 0,01
! 65,05	! -	! 100	! -	! 69,99	! 0,01
! 56,0	! -	! 36,36	! 0,22	! 0,04	! 0,21
! 1,52	! 49,43	! 63,54	! 99,76	! 0,07	! 96,64
! 1,70	! 49,43	! 100	! 100	! 0,11	! 96,65
! 0,22	! 0,50	! 26,57	! 1,04	! 0,02	! 0,24
! 0,21	! 65,10	! 71,43	! 98,96	! 0,05	! 96,40
! 1,52	! 49,42	! 100	! 100	! 0,07	! 96,64

Bảng tổng hợp các sản phẩm tuyển theo sơ đồ hình 11

Bảng 16

		Thu hoạch (%)	Hàm lượng (%)	Thực thu (%)			
TT	Sản phẩm	(%)	TiO ₂	ZrO ₂	TiO ₂	ZrO ₂	Ghi chú
1	S.P Rutin	2,47	87,50	0,81	16,79	0,01	
2	Q.tinh Inmenit I	15,33	61,43	-	73,20	-	
3	Q.tinh Inmenit 2	0,01	56,0	-	0,04	0,21	
4	S.P Fe ₃ O ₄	0,29	15,0	-	0,01	-	
5	S.P Storolite	1,17	0,22	0,50	0,02	0,24	Hàm lượng Al ₂ O ₃
							= 18,46
6	Quặng tinh Zircon	3,64	0,21	65,10	0,05	96,40	
7	Quặng tinh trọng lực	22,91	50,65	10,41	90,11	96,86	

Bảng 17 : KẾT QUẢ PHÂN TÍCH HOA CÁC SẢN PHẨM TUYỀN

III - KẾT LUẬN CHUNG

Qua các kết quả nghiên cứu thành phần vật chất, thí nghiệm tuyển khoáng và các kết quả thí nghiệm theo sơ đồ công nghệ thu hồi Innenit, Zircon, Rutin của sa khoáng biển Bến Hải có những kết luận như sau :

III.1 - Thành phần vật chất :

III.1.1 - Thành phần vật chất mẫu quặng phức tạp. Các cấu tử có ích bao gồm $TiO_2 = 12,88 \%$, $ZrO_2 = 2,46 \%$, $Fe = 9,10\%$, $MgO = 0,20 \%$, $Al_2O_3 = 3,29 \%$, $SiO_2 = 69,30 \%$...

III.1.2 - Thành phần khoáng vật có ích chủ yếu là Innenit, Zircon. Thứ yếu là Locoxen. Ngoài ra còn có Rutin, anatas và Störölit.

III.1.3 - Các khoáng vật phi quặng cơ bản là Thạch anh, Phenpat, mica. Mẫu quặng còn có các khoáng vật tušemalin, limônit, manhêtít, sinemanit, Spinel

III.1.4 - Thành phần độ hạt mẫu quặng tương đối mịn. Cấp hạt - $0,25 + 0$ mm chiếm tối $90,80 \%$. Nhưng cấp hạt - $0,1 + 0$ mm hầu như không đáng kể, chúng chỉ chiếm tỉ lệ là $1,98 \%$.

III.1.5 - Các khoáng vật có ích hầu hết tồn tại ở dạng đơn khoáng

III.1.6 - Các khoáng vật có ích như Innenit Zircon, rutin tập trung chủ yếu ở cấp hạt - $0,25 + 0$ mm. Ở cấp hạt - $0,1 + 0$ mm có mặt hầu hết các khoáng vật có trong mẫu.

III.2 - Thí nghiệm tuyển khoáng :

III.2.1 - Qua các thí nghiệm kết quả đã thu được quặng tinh innenit có thu hoạch là $15,33 \dots$ Hàm lượng TiO_2 là $61,43\%$ và mức thực thu chưa kể Rutin là $73,20 \%$. Hàm lượng Cr_2O_3 trong quặng tinh innenit là $0,29 \%$

III.2.2 - Quặng tinh Rutin thu được có mức tiêu chuẩn là $2,47 \%$. Hàm lượng TiO_2 là $87,50 \%$. Thực thu TiO_2 là $16,79 \%$

III.2.3 - Quặng tinh Zircon thu được có thu hoạch là 3,64 % hàm lượng ZrO_2 là 65,10 % và thực thu ZrO_2 là 96,40 %

III.2.4 - Ngoài quặng tinh Inmenit, Zircon, rutin còn thu được sản phẩm Stôrôlit. Sản phẩm Stotôlit có ~~Ni~~ thu hoạch là 1,17 %. Hàm lượng khoáng vật Stôrôlit là 70 % và Al_2O_3 là 18,64 %

III.3 - Sơ đồ công nghệ :

III.3.1 - Đã tiến hành tuyển theo sơ đồ công nghệ thu hồi các khoáng vật riêng rẽ.

Nếu chỉ yêu cầu quặng tinh Inmenit có hàm lượng TiO_2 là 59,85 %. Trong thực tế sản xuất có thể tuyển theo sơ đồ công nghệ Hình 10. Trong công nghệ này thiết bị quan trọng là máy tuyển từ. Máy tuyển điện chỉ dùng để tuyển tách Rutin và Zircon

III.3.2 - Kết quả thí nghiệm theo sơ đồ hình 11 thu được các sản phẩm có chất lượng, và các chỉ tiêu tuyển khoáng cao. Sơ đồ này phù hợp với thực tế sản xuất.

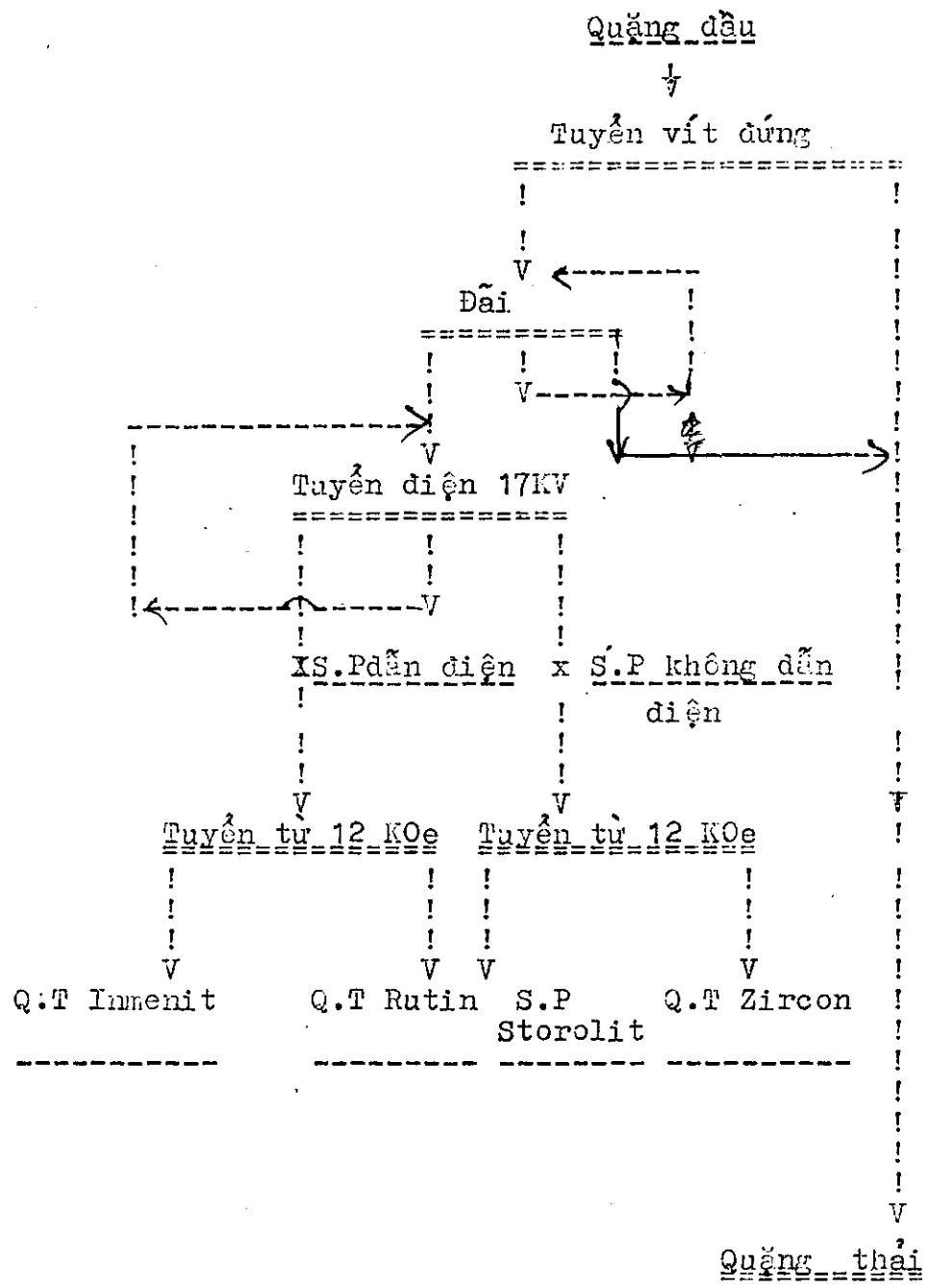
Phần III - SO ĐO CÔNG NGHỆ KIẾN NGHI
VÀ CÁC CHỈ TIÊU DỰ KIẾN

Trên cơ sở các kết quả nghiên cứu như trong báo cáo đã nêu trên cơ sở khả năng thiết bị cũng như sản xuất thực tế, báo cáo đã đưa ra một sơ đồ công nghệ tuyển khoáng (hình 11) để thu hồi ilmenit, Zircon, Rutin và sản phẩm Storolít trong sa khoáng biển bến hải.

Sơ đồ dự kiến bao gồm các khâu tuyển thô bằng vít đứng. Trong thực tế sản xuất có thể dùng phân ly côn. Tuyển tinh bằng bàn dải, tuyển điện và tuyển từ.

Sản phẩm tuyển thu được bao gồm quặng tinh ilmenit, quặng tinh Zircon, quặng tinh rutin, và sản phẩm Storolít. Sơ đồ này phù hợp với điều kiện có thiết bị tuyển điện năng suất lớn.

Các chỉ tiêu dự kiến nêu trong bảng 18



Hình 12 - SƠ ĐỒ KIẾN NGHI

CHI TIẾU DÙ KIỂM

Bảng 18

		Thu hoạch	Hàm lượng (%)	Thực thu(%)			
TT	Sản phẩm		TiO ₂	ZrO ₂	Al ₂ O ₃	TiO ₂	ZrO ₂
1	Quặng tinh	14,0	60			70	
1	Inlmenit						
2	Quặng tinh	3,5		65			90
1	Zircon						
3	Quặng tinh	2,0	87,0			15	
1	rutin						
4	Sản phẩm						
1	Storolite	1,0			10		
1							

TAI LIEU THAM KHAO

1. Tuyển khoáng đại cương
Thái Duy Thẩm - NXBĐL và THCN 1970
2. Công nghệ tuyển khoáng sa khoáng biển EKB khoa học quốc
gia Bình nhưỡng - 1968
3. Nghiên cứu tính tuyển sa khoáng ven biển Xương lý - Quy
nhơn
Chu Hoàn - Viện Luyện kim màu - 1983
4. Báo cáo kết quả nghiên cứu giảm hàm lượng Crôm trong
quặng tinh Inmenit Trị Thiên - Huế
Vũ Văn Hà - Viện Luyện kim màu 1990
5. Báo cáo kết quả nghiên cứu tính tuyển và nghiên cứu công
nghệ thu hồi các khoáng vật có ích trong sa khoáng biển Cẩm
Hòa - Cẩm xuyên - Nghệ tinh
Vũ Văn Hà - Viện mỏ Luyện kim 1991.