

620.1
PH - T
2007

GS. TS. PHAN VĂN TƯỜNG

LỜI MỞ ĐẦU

Vùng hàn vật liệu là một công việc tiên hàn thường
được thực hiện với mục đích nghiên cứu chất lượng hàn. Khi
đưa vật liệu vào vùng hàn, chúng tiếp xúc với môi trường có bao
nhất định và có thể bị biến đổi. Điều này có thể ảnh hưởng
đến chất lượng hàn. Vì vậy, cần phải có một số biện pháp
**CÁC PHƯƠNG PHÁP TỔNG HỢP
VẬT LIỆU GỐM**

Xin chân thành cảm ơn Đại học Quốc gia Hà Nội, Phòng
Đại học Khoa học Tự nhiên, Khoa Hóa đã ban đầu đồng ý
để chúng tôi sử dụng tài liệu này. Cám ơn thính giả đã
điều chỉnh cho chúng tôi để có được bản sao này.

ĐẠI HỌC QUỐC GIA HÀ NỘI
TRUNG TÂM THÔNG TIN THƯ VIỆN

VV-D1 | 1878

Tác giả

NHÀ XUẤT BẢN ĐẠI HỌC QUỐC GIA HÀ NỘI

MỤC LỤC

<i>Lời mở đầu</i>	3
Mở đầu và phân loại phương pháp	9
I. Phản ứng giữa các pha rắn	15
1- Cơ chế phản ứng giữa các pha rắn	15
a) Quá trình tạo mầm	16
b) Quá trình phát triển của tinh thể sản phẩm	19
2- Trạng thái hoạt động của chất phản ứng	27
3- Phản ứng phân huỷ nhiệt nội phân tử	30
4- Nhiệt động học về phản ứng giữa các chất rắn	35
II. Phương pháp gốm truyền thống	38
1- Sơ đồ tổng quát	38
2- Vài ví dụ tổng hợp gốm theo phương pháp gốm truyền thống bằng cách thực hiện phản ứng giữa các pha rắn	39
3- Tổng hợp gốm bằng phản ứng giữa các muối hoặc giữa muối với oxit	42
4- Phương pháp tổng hợp ở nhiệt độ cao tự lan truyền (phương pháp SHS)	45
III. Các phương pháp precursor	47
1- Phương pháp precursor phân tử	47
2- Phương pháp precursor nguyên tử	53

<i>a) Precursor là phức đa nhân</i>	53
<i>b) Precursor là dung dịch rắn dưới dạng các muối đồng hình</i>	56
IV. Phương pháp sol-gel	59
1- Nguyên lý chung	59
2- Vài ví dụ tổng hợp gốm theo phương pháp sol-gel	60
<i>a) Tổng hợp sợi quang học SiO_2</i>	60
<i>b) Tổng hợp gốm liti niôbat $LiNbO_3$</i>	61
<i>c) Tổng hợp SnO_2 hoạt hoá</i>	61
<i>d) Tổng hợp dung dịch rắn $(Fe_{1-x}Al_x)_2O_3$</i>	62
<i>e) Tổng hợp zeolit</i>	62
V. Phương pháp kết tinh	68
1- Kết tinh từ pha lỏng	68
2- Kết tinh từ pha thuỷ tinh	75
VI. Phản ứng xâm nhập (phản ứng bánh kẹp) và phản ứng trao đổi ion như là một phương pháp điều chế chất rắn mới trên cơ sở cấu trúc đã có sẵn	77
1- Phản ứng xâm nhập	77
<i>a) Hợp chất nền trên cơ sở mạng tinh thể graphit</i>	77
<i>b) Hợp chất nền trên cơ sở mạng tinh thể của fulleren</i>	80
<i>c) Hợp chất xâm nhập trên cơ sở mạng tinh thể disulfua của kim loại chuyển tiếp có cấu trúc lớp và cấu trúc rãnh</i>	82
2- Phản ứng trao đổi ion	84
VII. Các phương pháp điện hoá, các phương pháp hoá học mềm (soft chemistry) để tổng hợp vật liệu	88
1- Các phương pháp điện hoá.	88

a) Phương pháp khử điện hoá	88
b) Phương pháp điện hóa để chế tạo vật liệu dưới dạng màng mỏng	90
2- Phương pháp hoá học mềm để tổng hợp pha rắn không bền	92
VIII. Các phương pháp sử dụng áp suất cao và phương pháp thuỷ nhiệt để tổng hợp gốm	96
IX. Các phương pháp tổng hợp gốm có sử dụng pha hơi	103
1- Phương pháp CVT (Chemical Vapor Transport)	103
2- Phương pháp CVD (Chemical Vapor Decomposition)	108
X. Các phương pháp nuôi đơn tinh thể	112
1- Nhóm phương pháp kết tinh từ dung dịch	113
2- Phương pháp nuôi tinh thể bằng cách kết tinh từ pha nóng chảy của nó	117
3- Nuôi tinh thể từ pha hơi	127
XI. Kết khối (Clinkering)	129
Tài liệu tham khảo	137
Phụ lục	143