



프로필렌 Hydration용



촉매개발 및 상업화

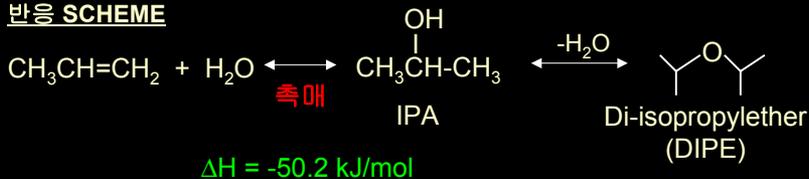
LG화학 기술연구원 유화연구소
이 상기 (sanggi@lgchem.com)

화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

Isopropyl Alcohol(IPA)은

- 일반 용제 및 반도체 세정액
- 프로필렌에 물이 첨가되어 제조됨 (수화반응 : Hydration)

반응 SCHEME



Hydration	Catalysts	생산량 점유율	공정특징
In-Direct	황산	51%	사양화 추세
Direct	인산, 이온교환수지 등	49%	신규공정 적용

* World IPA Capacity('03) : 215 만톤/년

화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

Direct Hydration Process에서는

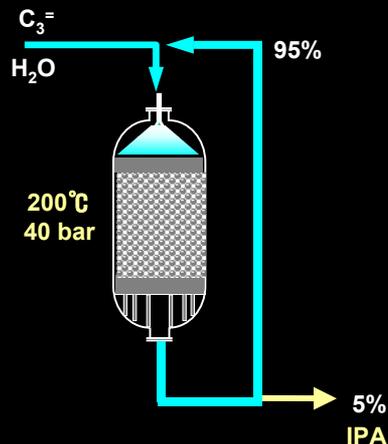
구분	Huls	Deutsche Texaco	Tokuyama Soda
Rxn. Phase	기상 반응	기-액 반응	액상반응
반응온도	180~200 °C	130~160 °C	270 °C
반응압력	40 atm	80~100 atm	200 atm
촉매	H ₃ PO ₄ /SiO ₂	Ion Exchange Resin	HPA
촉매 수명	2~4년	1년 미만	-
OPC ^{주1)}	4~6%	75% 이상	60~70%
IPA Selectivity	98.50%	93%	98~99%

* 주1) OPC : One Pass Conversion

화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

LG IPA Plant는

- '93년 여천공장 가동
(Licensor : 독일 Huls사)
국내 유일의 IPA 제조업체
- Gas Phase Hydration
H₃PO₄/SiO₂ 촉매
Design Capacity : 30 천톤/년
(프로필렌 전환율 : 4.5%)
- 지속적인 기술혁신
'00년 40 천톤/년 달성
(프로필렌 전환율 : 6%)
자체 고순도 정제기술 확립



화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

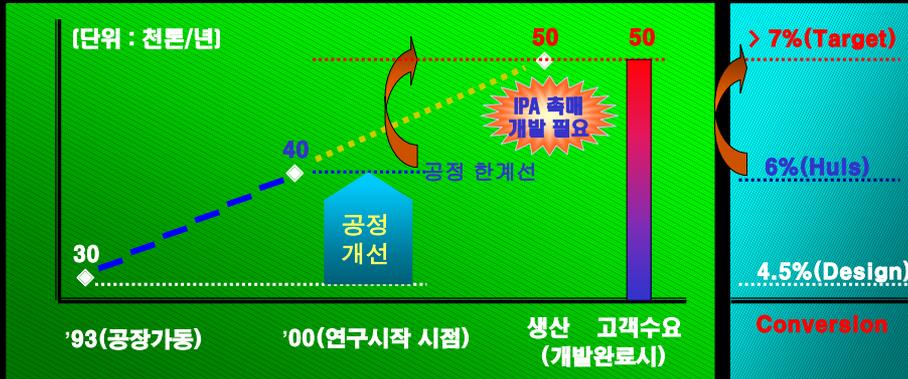
사업환경 분석결과

국내수요/공급 상황

- 수요/공급 불균형 심화 전망
- 국내 1위 Maker 지위 확보

공정운전 현황

- 과도한 Gas Recycle로 인한 공정부담
- 우리측매는 우리 손으로 !!



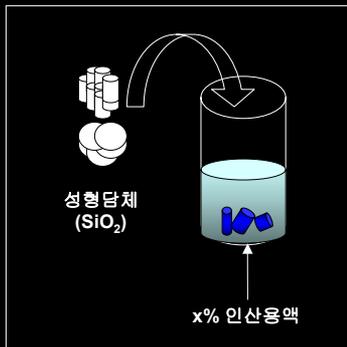
* 99년 국내 IPA 소요량 : 45 천톤(출처 : 화학저널)

화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

특허맵으로부터 도출된 촉매제조방법은 ...

Step 1 : 성형담체를 인산용액에 submerge시킴(1~2시간 소요)

Step 2 : 인산 함유된 담체를 120~200 °C 건조기, Overnight 건조하여 제조



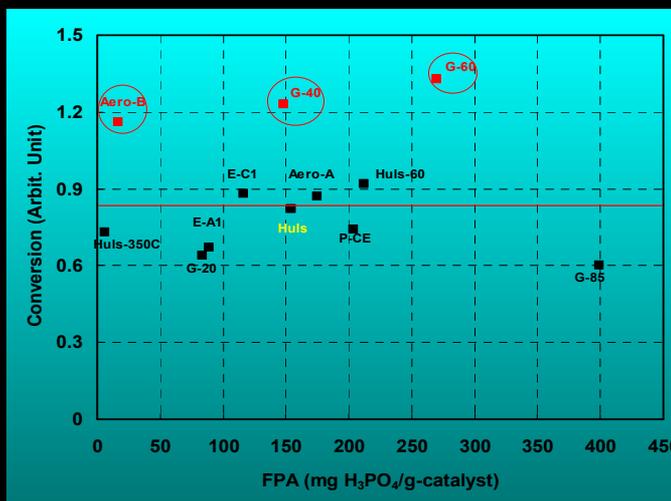
* 자료 : USP 4,380,509(Huls)

화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

Lab Test용 촉매제조

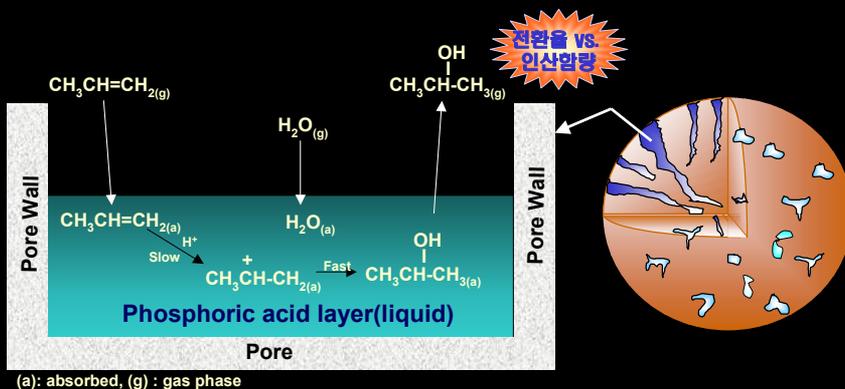
구분	종류	제조사	모양	크기(mm)
Huls	담체		Sphere	5
XS-16080	담체		Cylinder	3
CS-1020E	담체		Cylinder	1/8"
SP-18	담체		Cylinder	3
C500-349	담체		Sphere	3
Aerosil 200	담체		Powder	-
Huls	촉매	Huls	Sphere	5
E-60	촉매	LG	Sphere	3
C-01	촉매		Sphere	3
G-60	촉매	LG	Cylinder	3
Nt-60	촉매	LG	Cylinder	4
PQ-60	촉매	LG	Cylinder	3
Huls-60	촉매	LG	Sphere	5
Huls-350C	촉매	LG	Sphere	5
Aero-B	촉매	LG	Cylinder	3
SP-G	촉매		Cylinder	3
E-A1	촉매		Cylinder	5
E-C1	촉매		Cylinder	3
P-CE	촉매		Cylinder	4

Laboratory Catalyst Screening Test 결과



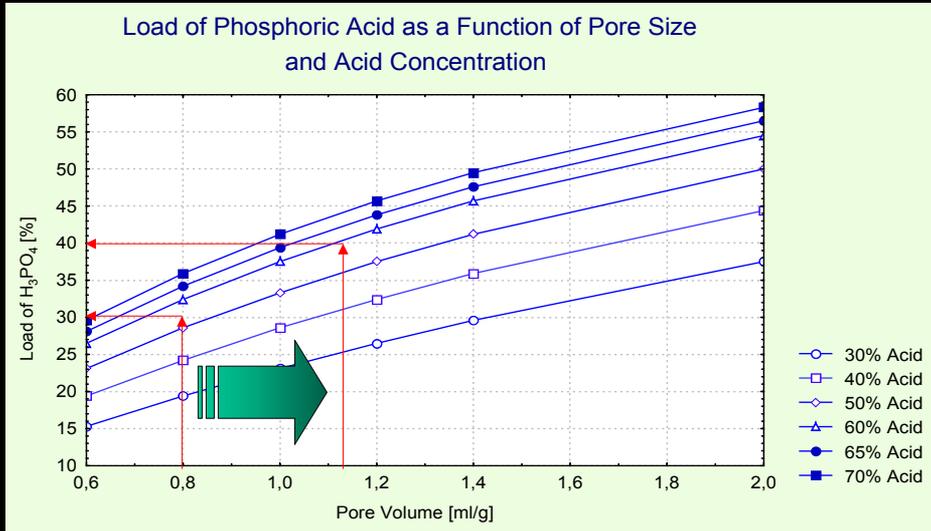
* FPA : "Free Phosphoric Acid"로 수화반응에 직접적으로 참여할 것으로 판단되는 인산
 화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

IPA 반응 Mechanism으로부터



**보다 많은 양의 인산을..
 보다 안정하게 함침시킬 수 없을까?**

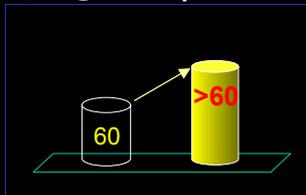
담체물성과의 연관성을 도출하여



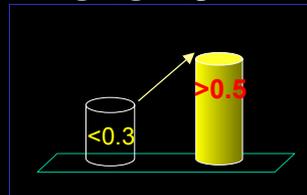
화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

촉매 물성을 확립하고

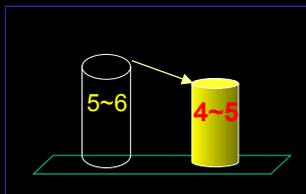
촉매 강도 (N/Sphere)



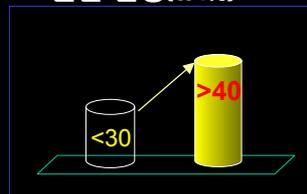
공극량 (cc/g)



촉매 크기 (mm)



인산 함량 (wt%)



Huls LG

Huls LG

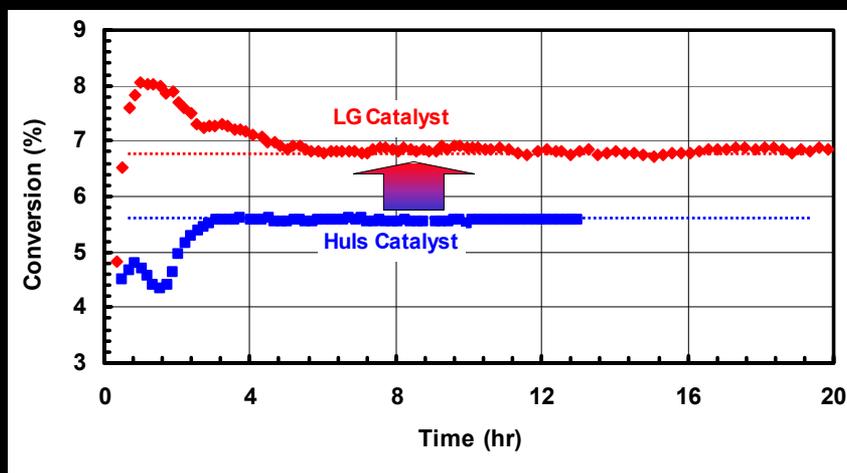
화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

Pilot Test를 실시하여



화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

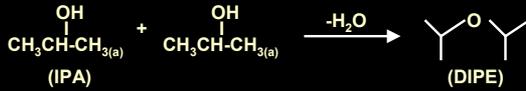
전환율은 향상시켰으나



화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

선택도는 매우 낮아

주요 Side Reaction



Solutions

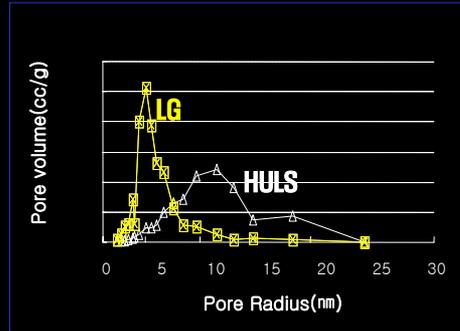
1. 물을 많이 (High H₂O/C₃)
2. 기공크기를 크게

선택도의 변화(Pilot)

H ₂ O/C ₃ =	Huls	LG
0.4	93%	86%
0.5	-	?

H₂O/C₃ > 0.45 이상은 촉매 Wetting Zone으로 절대 안돼 !!

공극 직경 비교

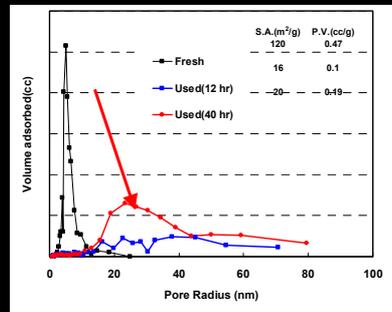
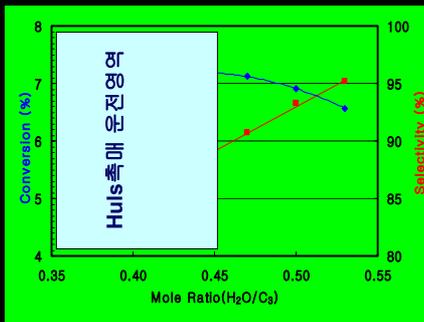


화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

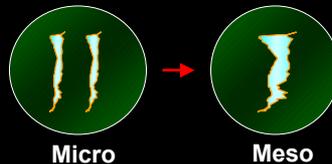
하지만 우리촉매는

선택도의 변화(Pilot)

H ₂ O/C ₃ =	Huls	LG
0.4	93%	86%
0.5	-	93%



Pore structure의 안정화



화학공학의 이론과 응용 제9권 제2호 2003년

이제는 우리기술로 !!

2002년 현장 Test 및 최적화 결과,

목표 생산량%

