

Ethyl Silicate의 加水分解에 의한 單分散 Silica 微粒子의 合成 (1)

吳一煥* · 朴金喆

漢陽大學校 工科大學 無機材料工學科

*大邱工業專門大學 瓷業科

(1987年 7月 22日 接受)

Synthesis of Monodispersed Silica Fine Particle by Hydrolysis of Ethyl Silicate(1)

Il-Hwan Oh* and Keum-Churl Park

Dept. of Inorganic Materials Eng., Hayang Univ.

*Dept. of Ceramic Dae Ku Technical Junior College

(Received July 22, 1987)

要　　約

單分散球狀 실리카粒子를 얻기 위하여 0.05 ~ 0.40 mole $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ - 0.01 ~ 7.60 mole NH_3 - 0.24 ~ 38.40 mole H_2O - 2.62 ~ 16.88 mole $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 系의 反應을 조사하였다.

球狀粒子가生成되는 溶液의 組成범위는 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 농도가 커짐에 따라서 넓어졌다. 粒子의 크기는 大體로 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4/\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ 및 $\text{H}_2\text{O}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 mole 비가 클수록 反應溫度가 낮을수록 커졌다.

ABSTRACT

In order to synthesize monodispersed spherical silica fine particles, we investigated the reaction of hydrolysis of 0.05 ~ 4.0 mole $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ - 0.01 ~ 7.60 mole NH_3 - 0.24 ~ 38.40 mole H_2O - 2.62 ~ 16.88 mole $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ systems.

The range of the composition of solution which spherical silica particles were formed was enlarged according to an increase in concentration of $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$.

Larger particles were obtained at higher molar ratios of $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4/\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ and $\text{H}_2\text{O}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ and at a lower reaction temperature.

1. 結論

ethyl silicate 를 암모니아를 蛹媒로 하여 加水分解시켜 球狀의 微粒 실리카를 合成하는 연구는 1956년 Kondo¹ 가 tetra ethyl silicate를 알콜용액 중에서 일컬어

성의 물과 반응시킴으로서 실리카粒子를 생성시킨 후 여러 연구자들 의해 많이 이루워지고 있으나^{2)~8)} 加水分解溶液의組成은 거의 비슷한 좋은 범위에 국한되고 있다.

本研究에서는 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4-\text{NH}_3-\text{H}_2\text{O}-\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

4成分系의 反應溶液에서 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$, NH_3 , H_2O 3成分의 組成은 1~17 mole $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ -3~19mole NH_3 -80~96 mole H_2O 系內로 하고 여기에 에틸알콜을 加하여 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 初期濃度를 0.05~0.4 mole/l로 變化시켰을 때 溶液의 組成과 生成된 실리카의 物性과의 관계를 검토하였다.

2. 實驗

2-1 使用試料 및 反應溶液의 組成

실험에 사용한 試料중 ethyl silicate는 Wako 사의 特급시약이고 암모니아水는 Junsei 사의 1급(28%), 에틸알콜은 J.B의 99.7% 규이며, 反應溶液에서의 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$, NH_3 , H_2O 의 블비는 Fig. 1의 족 1~15에 해당되고 여기에 각각 에틸알콜을 가하여 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 濃度가 0.05, 0.1, 0.2, 0.3, 0.4 mole/l가 되게 하였다. 이들 반응용액의 조성은 Table 1에 나타나 있다.

2-2 反應

반응용액은 항온조 내에 놓인 三角플라스크에서 ma-

Table 1. Compositions of Sample Solutions.

Sample No.	Concentration of Constituent(mole)				Sample No.	Concentrations of Constituents(mole)			
	$\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$	NH_3	H_2O	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$		$\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$	NH_3	H_2O	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
0.05-1	0.05	0.95	4.00	15.33	0.2-9	0.20	0.12	3.68	15.19
0.05-2	0.05	0.75	4.20	15.35	0.2-10	0.20	0.24	1.78	15.73
0.05-3	"	0.55	4.40	15.37	0.2-11	"	0.16	1.87	15.74
0.05-4	"	0.35	4.60	15.39	0.2-12	"	0.07	1.96	15.75
0.05-5	"	0.15	4.80	15.49	0.2-13	"	0.11	1.23	15.96
0.05-6	"	0.15	0.80	16.65	0.2-14	"	0.05	1.29	15.96
0.05-7	"	0.11	0.84	16.65	0.2-15	"	0.04	0.94	16.08
0.05-8	"	0.07	0.88	16.66	0.3-1	0.30	5.70	24.00	6.25
0.05-9	"	0.03	0.92	16.66	0.3-2	0.30	4.50	25.20	6.37
0.05-10	"	0.06	0.44	16.79	0.3-3	"	3.30	26.40	6.49
0.05-11	"	0.04	0.47	16.80	0.3-4	"	2.10	27.60	6.60
0.05-12	"	0.02	0.49	16.80	0.3-5	"	0.90	28.80	6.70
0.05-13	"	0.03	0.31	16.85	0.3-6	"	0.90	4.80	14.15
0.05-14	"	0.01	0.32	16.85	0.3-7	"	0.66	5.04	14.17
0.05-15	"	0.01	0.24	16.88	0.3-8	"	0.42	5.28	14.19
0.1-1	0.10	1.90	8.00	13.52	0.3-9	"	0.18	5.52	14.22
0.1-2	0.10	1.50	8.40	13.56	0.3-10	"	0.37	2.67	15.02
0.1-3	"	1.10	8.80	13.59	0.3-11	"	0.23	2.80	15.04
0.1-4	"	0.70	9.20	13.63	0.3-12	"	0.10	2.93	15.05
0.1-5	"	0.30	9.60	13.67	0.3-13	"	0.16	1.85	15.36
0.1-6	"	0.30	1.60	16.15	0.3-14	"	0.07	1.94	15.37
0.1-7	"	0.22	1.68	16.15	0.3-15	"	0.05	1.41	15.54
0.1-8	"	0.14	1.76	16.16	0.4-1	0.40	7.60	32.00	2.62
0.1-9	"	0.06	1.84	16.17	0.4-2	0.40	6.00	33.60	2.78
0.1-10	"	0.12	0.89	16.44	0.4-3	"	4.40	35.20	2.93
0.1-11	"	0.08	0.93	16.44	0.4-4	"	2.80	36.80	3.09
0.1-12	"	0.03	0.98	16.45	0.4-5	"	1.20	38.40	3.24
0.1-13	"	0.05	0.62	16.55	0.4-6	"	1.20	6.40	13.15
0.1-14	"	0.02	0.65	16.55	0.4-7	"	0.88	6.72	13.18
0.1-15	"	0.02	0.47	16.61	0.4-8	"	0.56	7.04	13.21
0.2-1	0.20	3.80	16.00	9.89	0.4-9	"	0.24	7.36	13.24
0.2-2	0.20	3.00	16.80	9.96	0.4-10	"	0.49	3.56	14.32
0.2-3	"	2.20	17.60	10.04	0.4-11	"	0.31	3.73	14.33
0.2-4	"	1.40	18.40	10.12	0.4-12	"	0.13	3.91	14.35
0.2-5	"	0.60	19.20	10.19	0.4-13	"	0.22	2.46	14.77
0.2-6	"	0.60	3.20	15.15	0.4-14	"	0.09	2.59	14.78
0.2-7	"	0.44	3.36	15.16	0.4-15	"	0.07	1.88	15.00
0.2-8	"	0.28	3.52	15.18					

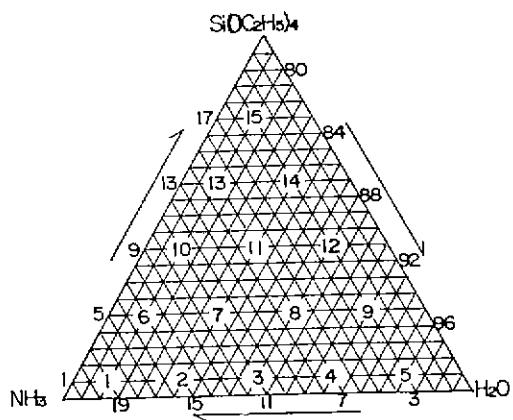


Fig. 1. Molar ratio of $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ - NH_3 - H_2O three component in sample solution.

agnetic stirrer로 교반되면서反應이 진행되도록 하였다. 먼저 三角플라스크에 종류수, 암모니아수 및 전소 요량의 1/2 량의 에틸알콜을 넣은 다음 남아있는 1/2 량의 알콜에 용해시킨 에틸실리케이트를 가하고 일정한 온도에서 90 분간 반응시켰다. 반응물은 원심분리기로固液分離한 다음 에틸알콜로 세척하고 진공 데시케이터 내에서 건조하였다.

2-3 粒子의 形狀 및 크기

反應으로生成된 粒子의 形상은 SEM으로 관찰하였으며 이때 입자들의 定方向徑(green 徑)도 측정하였다. 한편 반응이 완료된 溶液一部(약 30 mL)를 固液分離조작전에 취하여 光透過沈降法에 의한 粒度分析도 병행하여 median 徑을 측정하였다.

2-4 粒子의 加熱特狀

乾燥된 生成粒子와 360°C, 1000°C로 加熱한 것에對하여 DTA-TG, XRD 및 IR 측정을 하였다.

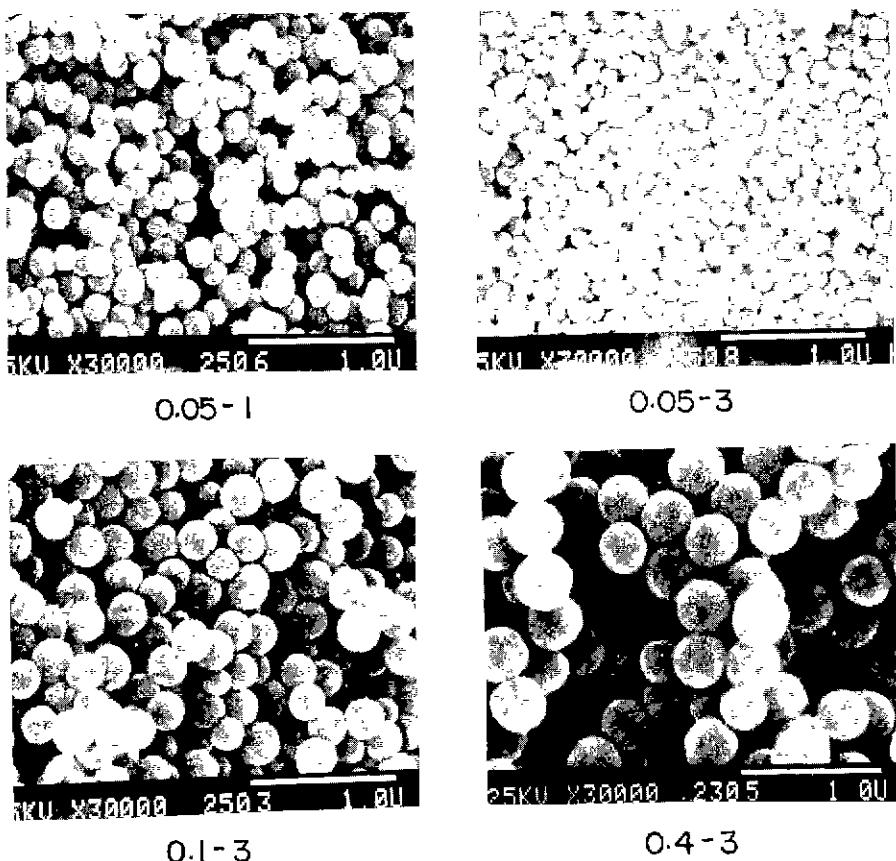


Fig. 2. SEM photographs of the silica spheres.

3. 結果 및 考察

反應溶液의 組成과 이를 25°C에서 90분간 反應시킨 結果는 Table 2에 나타낸 것과 같다.

3-1 粒子가 生成되는 溶液에서는 $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ 의 몰비가 크고 $\text{H}_2\text{O}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 몰비가 큰 조성에서 粒子가 생성되고 있으며, $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 농도가 커짐 ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 농도는 감소)에 따라서 $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ 의 몰비와 $\text{H}_2\text{O}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 몰비 범위가 넓어지고 있다. 즉 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 농도가 0.05mole/ $\text{l}(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH})$ /

$\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 mole 비 3.07 ~ 3.38 일 경우 $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$, $\text{H}_2\text{O}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 및 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 mole 비가 각각 0.08 ~ 0.24, 80 ~ 92 및 3.07 ~ 3.38에서 粒子가 生成되나 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 농도가 0.4mole/ $\text{l}(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 몰비 6.55 ~ 3.75) 일 때는 $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$, $\text{H}_2\text{O}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 및 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 mole 비가 각각 0.03 ~ 0.24, 8.8 ~ 96.0 및 6.55 ~ 35.83인 組成에서 입자가 生成된다. $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 濃度 증가는 에틸알콜의 減量으로 이루어졌으므로 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 는 稀釋作用으로 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$

Table 2. Result of Reaction

Sample No.	Final pH	Reaction product	Particle size μm (Green)	Particle size μm (Median)	Sample No.	Final pH	Reaction product	Particle size μm (Green)	Particle size μm (Median)
0.05-1	11.9	sphere	0.20		0.2-9				
0.05-2	11.9	sphere	0.20		0.2-10				
0.05-3	11.8	sphere	0.17		0.2-11				
0.05-4	11.3	observed			0.2-12				
0.05-5		↑			0.2-13				
0.05-6					0.2-14				
0.05-7					0.2-15		↓		
0.05-8		not observed			0.3-1	12.5	sphere	0.52	0.74
0.05-9					0.3-2	12.4	sphere	0.56	0.76
0.05-10					0.3-3	12.2	sphere	0.53	0.64
0.05-11					0.3-4	11.9	sphere	0.51	0.32
0.05-12					0.3-5	11.5	sphere	0.45	0.22
0.05-13					0.3-6	11.5	sphere	0.33	0.18
0.05-14					0.3-7	11.3	sphere	0.34	0.16
0.05-15		↓			0.3-8	11.1	sphere	0.32	0.15
0.1-1	12.2	sphere	0.39	0.17	0.3-9	10.7	observed		
0.1-2	12.0	sphere	0.41	0.16	0.3-10		↑		
0.1-3	11.8	sphere	0.28	0.16	0.3-11				
0.1-4	11.6	sphere	0.28	0.15	0.3-12		not observed		
0.1-5	11.3	sphere	0.20	0.13	0.3-13				
0.1-6		↑			0.3-14				
0.1-7					0.3-15		↓		
0.1-8					0.4-1	12.6	sphere	0.54	0.75
0.1-9		not observed			0.4-2	12.5	sphere	0.48	0.73
0.1-10					0.4-3	12.3	sphere	0.37	0.51
0.1-11					0.4-4	11.9	sphere	0.09	
0.1-12					0.4-5	11.7	sphere	0.22	0.23
0.1-13					0.4-6	11.7	sphere	0.19	0.18
0.1-14					0.4-7	11.6	sphere	0.10	0.17
0.1-15		↓			0.4-8	11.3	sphere		
0.2-1	12.8	sphere	0.54	0.32	0.4-9	11.1	observed		
0.2-2	12.5	sphere	0.64	0.34	0.4-10	11.4	observed		
0.2-3	12.2	sphere	0.59	0.25	0.4-11	11.0	observed		
0.2-4	11.9	sphere	0.46	0.23	0.4-12		↑		
0.2-5	11.6	sphere	0.43	0.18	0.4-13				
0.2-6	11.5	sphere		0.15	0.4-14		not observed		
0.2-7	11.3	observed			0.4-15		↓		
0.2-8	11.2	observed							

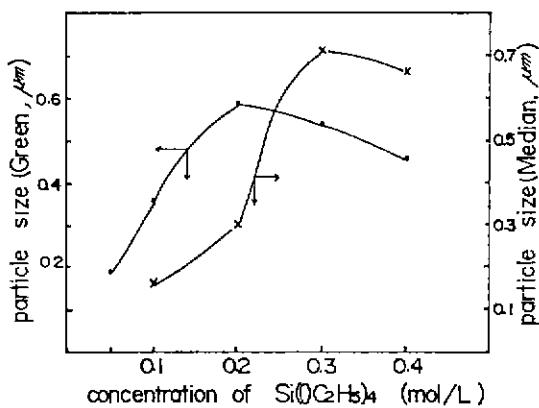


Fig. 3. Variation of average particle size with concentration of $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$.

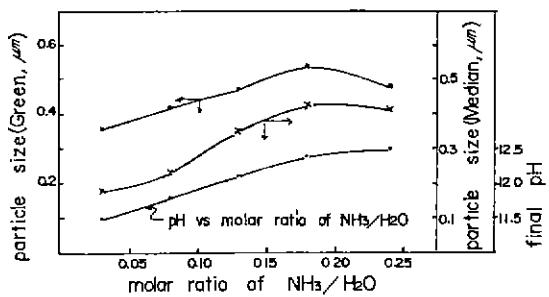


Fig. 4. Variation of average particle size with molar ratio of $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ and final pH.

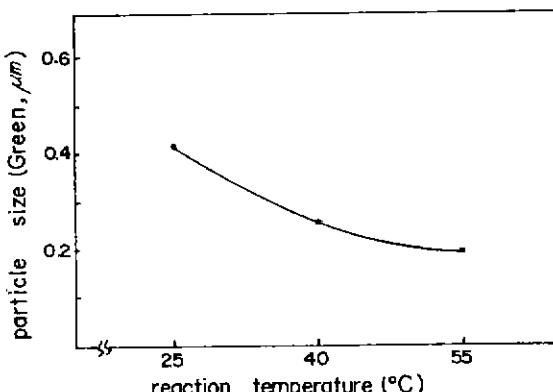


Fig. 5. Variation of average particle size with reaction temperature.

의 加水分解速度를 遅延시킨다고 보아진다.

3-2 生成粒子의 形狀

생성된 粒子의 形狀은 Fig. 2와 같이 球狀을 이루고 均一하여 입경의 표준편차는 $0.011 \sim 0.029$ 로 나타나 있다.

3-3 生成粒子의 크기 및 影響因子

(1) $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 浓度

$\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 浓度 (sample 0.05 ..., 0.1 ...)와 생성된 粒子의 平均크기 (sample -1, -2, -3의 평균)의 관계는 Fig. 3과 같이 나타나고 있으며, $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 浓度 0.3 mole/l 까지는 浓度가 커짐에 따라서 생성된 粒子의 크기는 커지고 있으나 0.3 mole/l 이상에서는 浓度가 커짐에 따라서 생성粒子의 크기는 작아지는 경향을 보이고 있다.

(2) $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ 의 mole 비

$\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ 의 mole 비와 생성된 粒子의 평균크기 (sample 0.05 ..., 0.1 ...) 관계는 Fig. 4와 같으며 $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ 의 mole 비 0.18 (최종 pH 12.26) 까지는 그 mole 가 증가할수록 생성粒子의 크기는 커지고 있지만 0.18 이상의 mole 비에서는 粒子의 크기가 減少하는 경향을 나타내고 있다.

(3) $\text{H}_2\text{O}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 mole 비

Table 2와 3에서 sample 0.3-2 ~ 4와 0.3-6 ~ 8 그리고 sample 0.4-2 ~ 4와 0.4-6 ~ 8을 각각 비교하면 $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ 의 mole 가 같을 때 생성粒子의 크기는 대체로 $\text{H}_2\text{O}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 mole 비가 를 수록 커지는 경향을 알아볼 수가 있다.

(4) 反應溫度

Sample 0.1-3, 0.2-4, 0.3-4에 대하여 水和反應 溫度에 따른 平均粒徑 관계는 Fig. 5에 나타낸 것과 같이 반응온도가 높아짐에 따라서 입자의 크기는 작아지는 경향을 보이고 있다.

3-4 粒子의 加熱性狀

생성입자의 DTA-TG 곡선은 Fig. 6과 같으며 110 °C 근방에서 物理的吸着水의 이탈^{2), 7)}에 의한 큰 吸熱 peak 와 360°C 부근에서 유기물질의 酸化에 기인된 작은 發熱 peak^{2), 4), 7)}가 나타나있고 탈수감량은 10.8 % 유기물의 산화감량은 2.5 %이다.

IR 측정 결과는 Fig. 7과 같으며 960 cm^{-1} 부근의 吸收 peak 는 $\text{Si}-\text{OH}$ 의 變角振動에 귀속된 것⁶⁾으로 加熱됨에 따라 吸收의 세기는 감소되고 있다. 3,200 ~ 4,000 cm^{-1} 의 吸收 peak 는 물리적 흡차수의 OH 伸縮振動에 의한 것이며 800 cm^{-1} 및 1100 cm^{-1} 의 흡수 peak 는 $\text{Si}-\text{O}$ 결합의 신축진동 $450 \sim 500\text{ cm}^{-1}$ 의 흡수 peak 는 $\text{Si}-\text{O}$ 결합의 변자진동에 귀속된 것으로 試料가 가열됨에 따라 OH 진동에 의한 peak 는 감소

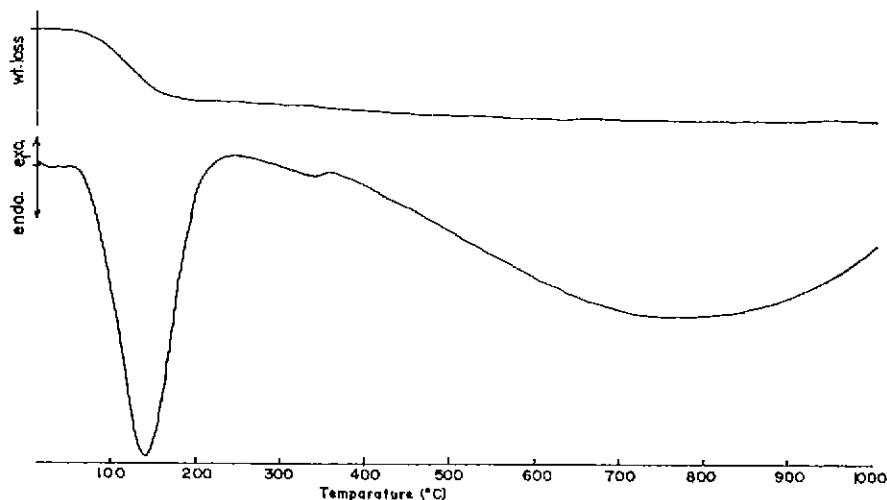


Fig. 6. DTA and TG curves of silica spheres.

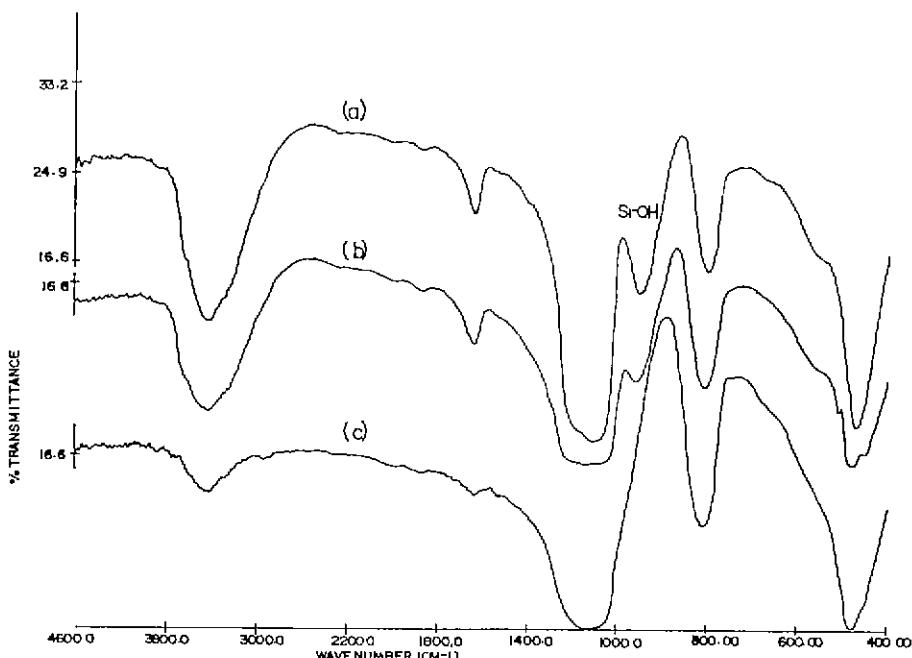


Fig. 7. IR spectra for silica spheres.

(a) dried at room temp. (b) heated at 360°C for 45 min (c) heated at 1000°C for 45 min

되고 Si-O 결합진동에 의한 peak 는 증대되고 있다.

XRD 결과는 Fig. 8과 같이 생성직후의 것이나 1000°C 까지 열처리한 것이 다같이 非晶質物質의 回折圖形을 나타내고 있다.

4. 結論

0.05 ~ 0.40 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ - 0.01 ~ 7.60 NH_3 - 0.24 ~ 38.40 H_2O - 2.62 ~ 16.88 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 系의 反應에서 얻어

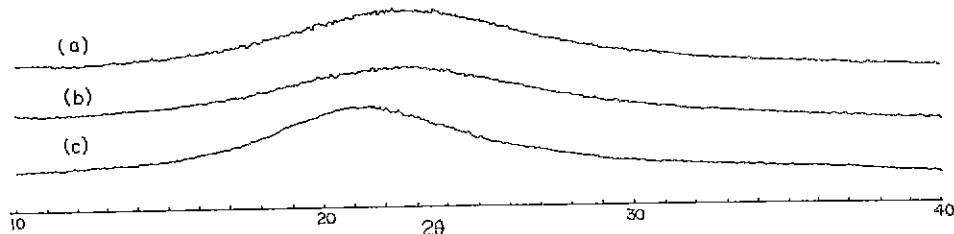


Fig. 8. X-ray diffraction patterns of the silica spheres
(a) dried at room temp., (b) heated at 360°C (c) heated at 1000°C

진 결론은 다음과 같다.

1. 均一한 單分散 珠狀粒子가 生成되는 組成 條件은 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 농도가 커짐 ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 농도 감소)에 따라 넓어지며, 反應溫度가 25°C 이고 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 농도가 0.4 mole/l ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 mole 비 6.55 - 37.5) 때 그組成은 $\text{H}_2\text{O}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$, $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ 및 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 mole 비가 각각 8.9 ~ 92.0, 0.03 ~ 0.24 및 6.55 ~ 35.83 이였다.

2. 生成된 粒子의 크기는 $\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 농도가 증가 ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 농도 감소) 할수록 $\text{NH}_3/\text{H}_2\text{O}$ 및 $\text{H}_2\text{O}/\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$ 의 mole 비가 커질수록 反應溫度가 낮을 수록 커졌다.

3. 生成粒子의 IR 측정 결과 物理的吸着水 Si-OH結合, Si-O結合이 檢出되었고 X선회절도는 非晶質物質形이었다.

後記

本研究는 韓國科學財團의 借款研究費支援으로 進行되었으며 그 配慮에 感謝 드립니다.

REFERENCES

- Werner Stober, Anthur Flink, "Controlled Growth of Monodisperse Silica Spheres in the Micron Size Range", *J. Colloid and*

Interface Sci 26 62-69 (1968)

- 下平高次郎, 戸室昇, “無定形シリカ球の 合成とその加熱性状” 粉體および粉末冶金 第23卷 第4號 137-142 (1976).
- R. Aelion, A. Leobel and F. Eirich "Hydrolysis of Ethyl Silicate" *J. Am. Chem. Soc.* 72, 5705-5712 (1950)
- L.C. Kelein and G.J. Garrey, "Effect of Water on Acid and Base Catalyzed Hydrolysis of Tetraethyl Orthosilicate (TEOS)" *Mat. Res. Soc Symp. Proc Vol 32* (1984)
- D.P. Partlow and B.E. Yoldas "Colloidal Versus Polymer Gels and Monolithic Transformation in Glass-forming Systems" *J. Non-Crystallite Solids* 46, 153-161 (1981)
- Kan-ichi Kamiya, Sumio Sakka and Michitoshi Mizutani, "Preparation of Silica Glass Fibers and Transparent Silica Glass from Silicon Tetraethoxide, " *Yogyo-Kyokai-shi* 86(11) 552-559 (1978)
- C.J. Briker, K.D. Keefer, D.W. Schaefer and C.S. Ashley, "Sol-Gel Transition in Simple Silicate" *J. Non-Crystalline Solids* 48 47-64 (1982)