

## 산화온도에 따른 $\text{U}_3\text{O}_8$ 분말의 입도분포

나상호, 유명준\*, 황형진, 신진명, 박장진  
 한국원자력연구원, 대전시 유성구 대덕대로 1045  
 \*한전원자력연료(주), 대전시 유성구 턱진동 493  
 shna@kaeri.re.kr

### 1. 서론

세라믹 핵연료인 이산화우라늄( $\text{UO}_2$ )은 경수로(LWR)형 연료로, 현재 세계원자력발전의 주종을 이루고 있다. 향후 우라늄 자원의 고갈 및 사용후 핵연료의 저장부담을 해소하고자 사용후핵연료에 대한 재활용연구가 많이 수행되고 있다. 일반적으로 이산화우라늄을 원자로에서 연소시킬 경우, 연료봉의 길이 방향에 따라 연소도가 다르게 나타나며, 이 차이에 따라 우라늄의 농축도, TRU 및 생성되는 핵분열생성물의 양이 다르므로 재활용 및 계량 관점에서 균질화가 요구된다. 사용 후 이산화우라늄을 재활용하기 위해서는 우선적으로 피복관에서 사용후핵연료를 용이하게 인출하기 위해서 주로 산화시켜  $\text{U}_3\text{O}_8$  분말로 만든다.

최적의 분말 균질화는 분말의 입도가 가장 중요하다. 분말이 미세할수록 균질화는 향상되며, 미립의 분말을 제조하기 위해서는 산화속도, 산화온도 그리고 시간 등의 변수를 잘 조절해야 한다.

본 연구에서는 이러한 변수 중에서 산화속도 및 산화시간을 일정하게 하고 산화온도를 변수로 하여 산화온도에 따라 생성된  $\text{U}_3\text{O}_8$  분말의 겉보기 밀도와 입도분포(sieve test)를 조사하였다. 입도분포 측정용으로 레이저를 이용한 기존의 습식·건식 측정장치를 사용하지 않고 sieve를 이용한 것은 입도 분포가 광범위하여 레이저 측정 장치로는 적합지 않은 것으로 나타났기 때문이다.

### 2. 본론

#### 2.1 시편 준비 및 실험 방법

CANDU 형 소결체(96%T.D.)를 백금 도가니에 넣고 muffle furnace에서 분당 4 °C로 승온하였고, 산화시간은 10시간으로 일정하게 하였다. 산화온도는 6조건(350, 400, 450, 500, 600, 700 °C)으로 하였다. 산화된 분말의 겉보기밀도는 ASTM B212-89의 방법으로 측정하였으며, 분말입도는 10단(구멍크기( $\mu\text{m}$ ) ; 355, 250, 125, 106, 90, 75,

63, 45, 38, 32)으로 구성된 sieve에서  $\text{U}_3\text{O}_8$  분말을 50g 장입하여 sieve shaker를 사용하여 40분간 흔들어준 후 sieve에 남아있는 것을 계량하였다. 산화된 분말의  $\text{U}_3\text{O}_8$  확인은 XRD(Mac Science)로 하였다.

#### 2.2 실험 결과

Fig. 1에 산화온도에 따라 생성된 산화분말의 XRD 패턴을 나타내었다. 그림에서 보는 바와 같이 산화온도 350 °C ~ 700°C에서 승온속도 분당 4°C로 10시간 유지한 경우에는 모두  $\text{U}_3\text{O}_8$ 으로 나타났다.

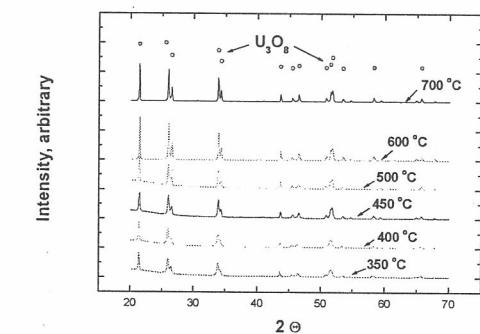


Fig. 1. XRD pattern vs. oxidizing temperature.

Fig. 2에 산화온도에 따른  $\text{U}_3\text{O}_8$  분말의 sieve test 결과를 나타내었다. 그림에서 보는 바와 같이 산화온도가 높아질수록 분말의 입자크기는 증가하는 경향을 보여준다. 그림에서 가장 작은 입자크기를 10 $\mu\text{m}$ 으로 나타낸 것은 sieve size에서 가장 작은 32  $\mu\text{m}$ 을 통과한 것을 임의의 크기로 잡았기 때문이다. 또한 10  $\mu\text{m}$  미만의 백분율도 산화온도가 작을수록 커지는 경향을 보여준다. 결과적으로 산화분말의 입자크기를 가능한 한 작게 하기 위해서는 산화온도가 낮은 쪽이 바람직한 것으로 나타났다.

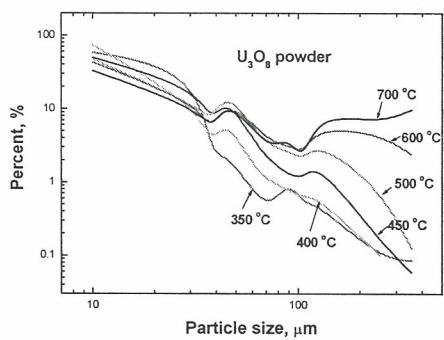


Fig. 2. Distribution of  $\text{U}_3\text{O}_8$  particle size according to the oxidizing temperature.

Fig. 3에  $\text{U}_3\text{O}_8$  분말의 산화온도에 따른 겉보기 밀도를 나타내었다. 그림에서 보는 바와 같이 분말의 겉보기밀도는 산화온도가 증가할수록 증가하는 경향을 보여준다. 이는 산화온도가 증가할수록 산소가  $\text{UO}_2$  소결펠렛의 결정립계를 빠르고 깊숙이 파고들어 소결펠렛에서 박리되기 때문인 것으로 사료된다.

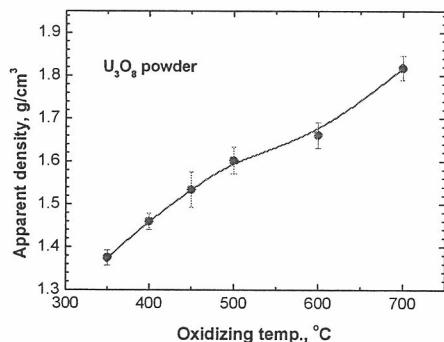


Fig. 3. Apparent density vs. oxidizing temperature.

Fig. 4에 450 °C에서 산화시킨  $\text{U}_3\text{O}_8$  분말의 전형적인 입자 사진을 나타내었다. 산화온도에 관계 없이 콜리 플라우워(cauliflower) 모양을 이루고 있다.

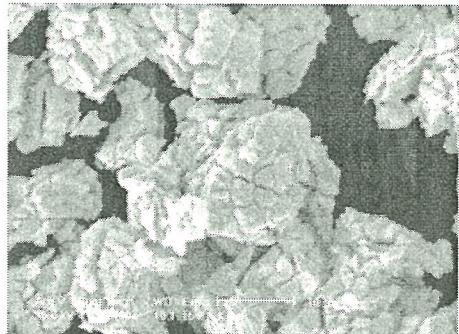


Fig. 4. SEM of  $\text{U}_3\text{O}_8$  particle (at 450°C, 10-hr).

### 3. 결론

CANDU 형  $\text{UO}_2$  소결펠렛(96%T.D.)의 산화온도에 따른 산화분말의 XRD 패턴과 겉보기밀도 그리고 입자크기를 조사하여 다음과 같은 결과를 구하였다.

- XRD 패턴 분석결과 산화온도 350 °C ~ 700 °C 구간에서 생성되는 산화분말은 모두  $\text{U}_3\text{O}_8$ 으로 나타났다.
- 산화온도가 증가하면 분말의 입도는 증가하는 경향을 보여주며, 10  $\mu\text{m}$  미만의 미립은 감소하는 것으로 나타났다.
- 산화온도가 증가하면 분말의 겉보기밀도는 증가하는 것으로 나타났다.

### 4. 감사의 글

본 연구는 교육과학기술부의 원자력증장기과제의 일환으로 수행되었습니다.