

일본 니이가타 분지와 포항분지의 속성작용 비교연구

손 병국

한국자원연구소 석유·해저자원연구부

서 론

동해주변의 대표적인 제3기 해성 퇴적분지인 일본의 니이가타분지와 포항분지는 동해의 형성과 시기를 같이하는 분지들로서 퇴적물의 암상이 거의 비슷하게 산출되고 있다. 니이가타 분지에서는 1950년대부터 석유탐사를 계속하여 약 550개 공의 시추가 수행되었으며 현재 석유와 가스가 생산되고 있다. 또한 매장량 확보를 위하여 계속하여 탐사 및 시추가 수행되고 있다. 포항분지는 과거, 석유의 산출이 기대되었던 곳으로 많은 시추공이 존재한다. 시추시료와 야외 노두에 나타난 암석시료에 의하면 이들 분지 퇴적물에는 유기물의 양이 매우 풍부하며 주 구성암석은 이질암으로서 스멕타이트와 혼합층 점토광물을 주 구성성분으로 하고 있다.

해성 퇴적물에서 풍부하게 산출되는 점토광물인 스멕타이트는 매몰되어 온도가 증가함에 따라 일라이트-스멕타이트 ($I-S$) 혼합층 광물을 거쳐서 일라이트 ($S \rightarrow I-S \rightarrow I$)로 변화한다 (Hower *et al.*, 1976; Boles and Franks, 1979; Hillier *et al.*, 1996; Son and Yoshimura, 1997). 이러한 일라이트화 과정은 속성작용의 정도를 지시하는 하나의 지시자로 사용될 수 있으며 지층의 온도를 지시하는 온도계로서 석유탐사에 기여할 수 있는 것으로 알려졌다 (Pollastro, 1990; Pollastro, 1993). 일라이트-스멕타이트 혼합층광물은 스멕타이트 성분층이 연속적으로 감소하고 일라이트층은 연속적으로 증가하면서 $R=0$ $I-S \rightarrow R=1$ $I-S \rightarrow R=3$ $I-S$ 로 변화한다. $R=0$ $I-S$ 는 약 100°C 의 온도에서 $R=1$ $I-S$ 로 변화하며, 약 170°C 에 도달하면 $R=3$ $I-S$ 로 변화한다. 또한, 스멕타이트는 온도증가에 따라 녹니석-일라이트 ($C-S$) 혼합층광물의 단계를 거쳐서 녹니석으로 변화한다 (Chang *et al.*, 1986; Beaufort *et al.*, 1997). 이 때 녹니석의 성분층과 스멕타이트 성분층이 1:1인 $C-S$ 는 약 100°C 의 온도에서 산출되기 시작한다 (Inoue and Utada, 1991). 퇴적분지의 지층에 석유를 생성할 수 있는 유기물이 함유되어 있는 경우, 이 유기물은 100°C 이상의 온도에서 석유를 생성할 수 있다. 또한 이 유기물이 170°C 이상이 되면 천연가스로 변화한다. 따라서 점토광물의 변화를 인지하게 되면 석유생성 가능지층을 알 수가 있다. 한편 비정질의 실리카 광물은 매몰 온도가 증가함에 따라 오팔-CT로 변화하며 더욱 더 온도가 증가되면 미립의 석영으로 변화한다. (Johns and Segnit, 1971; Aoyagi and Kazama, 1981). 오팔-CT 결정의 규칙화 정도의 진행과정은 (101) 격자면 간격에 의해 표시되며, 규칙화 정도는 온도에 가장 큰 영향을 받는다.

이 연구는 동해 주변의 니이가타와 포항분지의 시추시료 및 야외 노두시료를 대상으로

하여 매몰심도에 따른 점토광물과 실리카광물의 변화를 광물학적으로 규명한 것이다. 또한, 이들 무기물의 변화를 유기물의 변화와 비교 관찰하였으며, 두 분지에서의 광물 및 유기물의 변화를 비교하여 포항분지의 석유생성 가능성에 대하여 고찰한다.

시료 및 연구방법

연구된 시료는 점토광물의 함량이 매우 높은 이질암이다. 니이가타 분지의 시추공에서 약 200 m 간격으로 시추암편 시료를 채취하였으며, 포항분지에서는 3개의 시추공 코아에서 약 50 m 간격으로 분석용 시료를 채취하였다. 또한 포항지역은 야외노두에서도 시료를 채취하여 분석하였다.

채취된 시료는 X선회절분석기에 의하여 분석을 하였으며, 점토광물연구를 위하여 고속 원심분리기를 사용하여 $<2\mu\text{m}$ 와 $<0.2\mu\text{m}$ 입도의 점토광물을 분리하였다. 분리된 점토는 정방향 시료를 제작하여 X-선 회절분석을 실시하였다. NEWMOD 프로그램을 사용하여 X선 회절분석기에 의하여 만들어진 X선 회절도와 일치되는 X선 회절도를 계산하여 혼합층 광물의 성분총 비를 결정하였다.

유기탄소량과 유기물의 성숙도 측정을 위하여 암편 시료를 분쇄하여 록-에발 (Rock-Eval) 열분석을 실시하였다.

니이가타 분지 퇴적물의 매몰속성작용

니이가타 분지내의 중앙부에 위치한 Nagaoka 시 서쪽지역에서 시추한 SSK-1D공을 대상으로 점토광물 매몰속성작용에 관하여 연구하였다. 시추공은 마이오세에서 플라이스 토세 지층을 관통하였으며 총 심도는 약 4,820 m에 이른다. 암상은 주로 세립질의 쇄설성 및 화산쇄설성 이질암으로 되어 있다. 전 구간을 통하여 사질암 보다는 이질암이 우세하게 발달하여 있고 지층들이 정합적으로 퇴적되었으며, 관입체에 의한 영향을 전혀 받지 않았기 때문에 매몰심도 증가에 따른 이질암의 속성변화를 연구하기에 좋은 지역에 위치한 시추공이다. 이암의 성분은 세립의 석영과 장석 그리고 점토광물이 주를 이루며 점토광물 중에는 스멕타이트와 혼합층 점토광물이 우세하게 산출된다.

이 공에서는 특징적으로 이팔면체형 스멕타이트 (di-octahedral smectite)와 삼팔면체형 스멕타이트 (tri-octahedral smectite)가 심도에 따라 번갈아 가며 나타난다. 상위구간인 1,200-2,000 m는 이팔면체의 스멕타이트가 산출된다. X-선 회절도에서 001 주피크는 약 12 Å에서 나타나며 에틸레글리콜 처리시 16.7 Å에서 산출한다. 060 피크는 1.499 Å에서 나타나며 이것은 이 스멕타이트는 이팔면체형 입을 지시한다. 2,200-2,600 m 구간에서는 삼팔면체형의 스멕타이트 (이 광물에 대하여 “사포나이트”란 광물명이 사용된다)가 산출된다. 이 광물은 060 피크가 1.537 Å에 나타나는 것으로부터 알 수 있다. 2,800-3,000 m에서는 일라이트 성분총이 40% 이상인 이팔면체형의 일라이트-스멕타이트 혼합층광물이 산출된다. 약 3,400 m에서는 스멕타이트 성분총과 녹리석 성분총이 1:1로 혼합된 녹리석-스멕타이트 혼합층 광물 (이 광물에 대하여 Corrensite 란 광물명을 사용하기도 한다)이 산출된다. 이 점토광물은 X선-회절도 상에서 29.2 Å에 주 피크

가 나타나며, 에틸렌글리콜 처리시 31.1\AA 로 이동한다. 마지막으로 3,400 m 하부 구간의 매몰심도에서는 $R=1$ 일라이트-스멕타이트 혼합층 광물이 나타난다.

이팔면체형 스멕타이트 (di-octahedral smectite)와 삼팔면체형 스멕타이트 (tri-octahedral smectite)가 심도에 따라 번갈아 가며 나타나는 이 점토광물변화는 이팔면체 스멕타이트의 일라이트화 ($S \rightarrow I-S \rightarrow I$)와 삼팔면체 스멕타이트의 녹니석화 ($S \rightarrow C-S \rightarrow C$)로 설명할 수 있다. 이 두 변화는 심도 구간별로 다르게 나타나는 암상의 차이에 의하여 나타난다. 즉, $S \rightarrow I-S \rightarrow I$ 변화는 쇄설성 이암 내에서 산출되며 $S \rightarrow C-S \rightarrow C$ 는 화산쇄설성의 이질암에서 산출한다. $I-S$ 변화는 점이적으로 스멕타이트 성분층이 감소하고 일라이트 성분층이 증가하면서 나타나지만, $C-S$ 는 완전한 스멕타이트에서 1:1 $C-S$ 로 변화한다. 보통 이질암에서 100°C 이상의 지온이 되어야 1:1 $C-S$ 가 처음 나타나는 것으로 알려져 있다 (Inoue and Utada, 1991). 이 시추공에서 1:1 $C-S$ 가 나타나는 심도는 3,200 m이다. 따라서 이 심도가 100°C 인 것으로 생각된다. 또한 3,200 m 상부의 심도에서는 $R=0$ 불규칙배열의 $I-S$ 가 나타나며, 이 심도 하부에서는 $R=1$ 규칙배열의 $I-S$ 가 산출된다. $R=0$ $I-S$ 에서 $R=1$ $I-S$ 로 전환되는 퇴적층의 온도는 약 100°C 로 알려져 있다 (Pollastro, 1993). 록-에발 열분석의 T_{max} 온도도 심도가 증가함에 따라 증가하다가 3,200 m 부근에서 약 435°C 의 T_{max} 온도에 도달한다. 점토광물 데이터와 유기물 데이터는 서로 잘 일치하며 약 3,200 m 가 약 100°C 의 고지온 임을 지시한다.

포항분지 퇴적물의 매몰속성작용

과거 석유탐사를 위하여 시추된 시추공들 중에서 분지의 가장 서쪽에 있는 H공, 가장 동쪽에 있는 F공, 그리고 중간에 있는 A공에 대하여 연구하였다. 제3기 해성퇴적층의 두께는 매우 얇기 때문에 H공의 총 심도는 430 m, F공의 심도는 730 m, 그리고 A공의 총 심도는 310 m이다. 세공 모두 전체 구간을 통하여 이질암이 우세하게 나타나며, 이 질암 사이에 얇은 사암층이 협재되어 나타난다. 이 이질암들은 많은 유기물을 함유하고 있어 암회색을 띤다.

이질암을 구성하는 점토광물은 $R=0$ 불규칙 배열의 일라이트-스멕타이트 혼합층 광물이 우세하게 나타난다. X-선 회절도에서 001 주 피크는 15\AA 부근에서 나타나며 에틸렌글리콜 처리 시 17\AA 으로 이동한다. 세 공에서 총 심도 구간을 통하여 스멕타이트 성분층이 감소하고 일라이트 성분층이 증가하는 경향은 보이지 않고 총 심도 전 구간에서 성분층은 거의 비슷하여 변화가 나타나지 않는다. 록-에발 T_{max} 값도 약 420°C 정도로서 435°C 에는 미치지 못하며, 매몰심도에 따른 증가는 나타나지 않는다. 즉, 일라이트-스멕타이트 변화와 T_{max} 값은 비슷한 양상을 보여준다. 매몰 심도에 따른 수직적인 변화는 나타나지 않지만 시추공의 위치에 따른 측방 변화를 잘 보여 준다. 즉, 분지의 서쪽 가장자리의 시추공인 H공은 A공과 F공에 비하여 $I-S$ 의 일라이트 성분층의 비가 적고 스멕타이트 성분층이 크게 나타난다. T_{max} 값도 H공은 A공이나 F공에 비하여 작은 값으로 나타난다. 이것은 A공과 F공의 심도가 H공 보다 상대적으로 두껍기 때문에 매몰속성작용이 더 진행된 것으로 생각된다. 포항분지의 매몰속성작용은 $R=0$ $I-S$ 가 우세

하게 나타나고 T_{max} 값이 435°C 에 미치지 못하는 것으로 보아서 석유가 생성될 수 있는 온도에는 도달하지 못한 것으로 생각된다.

홍해시 북쪽 신흥리 지역 노두에서 채취한 이암시료에는 규조각이 매우 풍부하게 산출된다. 이 규조각이 풍부하게 산출되는 이암의 암색은 회색이며 50%이상이 실리카질 규조각으로 되어 있다. 또한 석영, 장석, 점토광물, 해록석, 황철석, 목질편등의 유기물도 함유되어 있다. 한편 포항지역의 북동부에 위치하는 용한동 해안가 노두에는 오팔-CT 이암층이 두껍게 산출된다. 이 이암 시료의 X-선 회절분석에 의하여 약 4.1\AA 에서 오팔-CT의 넓고 큰 피크가 나타난다. 박편상에서 오팔-CT로 교대된 몇 개의 규조각 형태가 관찰되며 주사전자 현미경하에서 보는 mold의 형태는 규조각과 동일한 형태와 크기를 가지고 있다. 이 mold는 $2\ \mu\text{m}$ 입도의 오팔-CT lephisphere로 구성되어 있다. 또한 이 mold는 신흥리 노두에서 산출되는 규조각과 형태와 크기가 거의 비슷하다. 이것은 오팔-CT는 규조각이 속성작용 과정에서 실리카가 용해되고 재침전되어 생성되었음을 지시해 준다. 생물체 기원의 실리카광물의 형성에 관한 연구는 미국 캘리포니아와 일본에서 주로 연구되어 진 바 있다 (Murata and Larsen, 1975; Pisciotto, 1981). 이들 연구는 매몰심도의 증가, 온도의 증가, 시간의 경과에 따라 실리카질 생물체 (주로 Diatom) 기원의 실리카 퇴적물이 속성변화를 받았다는 것을 시사한다. 이 중에 온도가 가장 중요한 변수로 작용한다. 즉, 원래의 규질 유기체는 비정질의 오팔-A로 구성되며 이것은 화학적으로 불안정하기 때문에 disordered 오팔-CT로 변화되어 간다. 이 변화는 연속적인 실리카의 용해와 침전에 의하여 나타난다. 이때 용해되는 속도에 비하여 침전되는 속도가 빠르기 때문에 규조각의 형태가 보존된다. 미국 Monterey층을 연구한 Murata 등 (1977) 은 산소동위원소 측정에 의하여 오팔-A가 완전한 disordered 오팔-CT로 되는 최대온도는 48°C 이고 900m에서 1,000 m 사이의 심도에서 일어나는 것으로 보았다. 또한 Pisciotto (1981) 는 이 온도를 54°C 로 결정하였다. Disordered 오팔-CT는 매몰심도와 온도가 증가됨에 따라 점차로 tridymite에 비하여 cristobalite의 ordering이 증가한다. 이것은 오팔-CT의 101피크 (약 4.1\AA) 의 격자거리 감소로써 나타난다. 즉, 오팔-CT 영역의 상부에서는 4.10\AA 근처에서 이 피크가 나타나며 하부에서는 4.04\AA 에서 나타난다. 속성작용이 더욱 진행되면 준안정상의 오팔-CT는 안정된 작은 입자의 석영으로 바뀐다. Monterey 층에서 이 온도는 약 80°C (Murata et al., 1977) 또는 110°C (Pisciotto, 1981)로 추정되었다. 따라서 용한동에서 산출되는 오팔-CT는 위에서 설명한 과정에 의하여 형성되었다고 생각되며 형성온도를 추정할 수 있다. 즉, X-선 회절분석에 의한 101 격자거리는 $4.07\text{-}4.09\text{\AA}$ 으로 측정되었으며 이 값은 약 $50\text{-}60^{\circ}\text{C}$ 의 형성온도에 해당한다. 결국 연일층군의 오팔-CT는 약 $50\text{-}60^{\circ}\text{C}$ 의 온도에서 속성작용에 의하여 규조각이 용해되고 이것은 다시 침전되어 disordered 오팔-CT로 변화된 것으로 생각된다.

광물 속성변화와 석유생성

동해 주변의 제3기 해성 퇴적분지에서는 점토광물의 매몰 심도에 따른 속성변화가 뚜렷

하게 나타난다. 특히, 주목되는 것은 일라이트 성분층이 증가하고 스멕타이트 성분층이 감소하는 일라이트-스멕타이트의 변화로서, 연구된 세 퇴적분지에서 잘 나타난다. 또한 니이가타 분지에서는 구간에 따라 암상이 다름으로 인하여 스멕타이트에서 코렌사이트 ($1:1\text{ C-S}$)로의 변화도 잘 보여준다. 이들 점토광물의 속성변화는 모두 온도의 증가에 기인한 것으로, 퇴적층의 고지온을 추정할 수 있게 한다. 유기물에서의 석유생성은 온도에 크게 지배되며 퇴적층의 온도를 인지하는 것은 석유탐사의 중요한 요소이다. 따라서 점토광물의 속성변화는 지질온도계로 사용될 수 있음을 잘 보여준다.

약 5,000 m 를 관통한 일본의 니이가타 분지의 점토광물 변화에 대한 연구 결과는 $R=0$ 일라이트-스멕타이트 혼합층광물에서 $R=1$ 까지의 I-S 변화가 잘 나타난다. 그러나 우리나라의 포항분지는 매몰심도가 낮기 때문에 $R=0$ I-S에서 그쳤다 (Fig. 1). 우리나라의 포항분지는 매몰심도가 낮은 관계로 석유를 생성할 수 있는 온도에 도달하지 못한 것으로 생각된다.

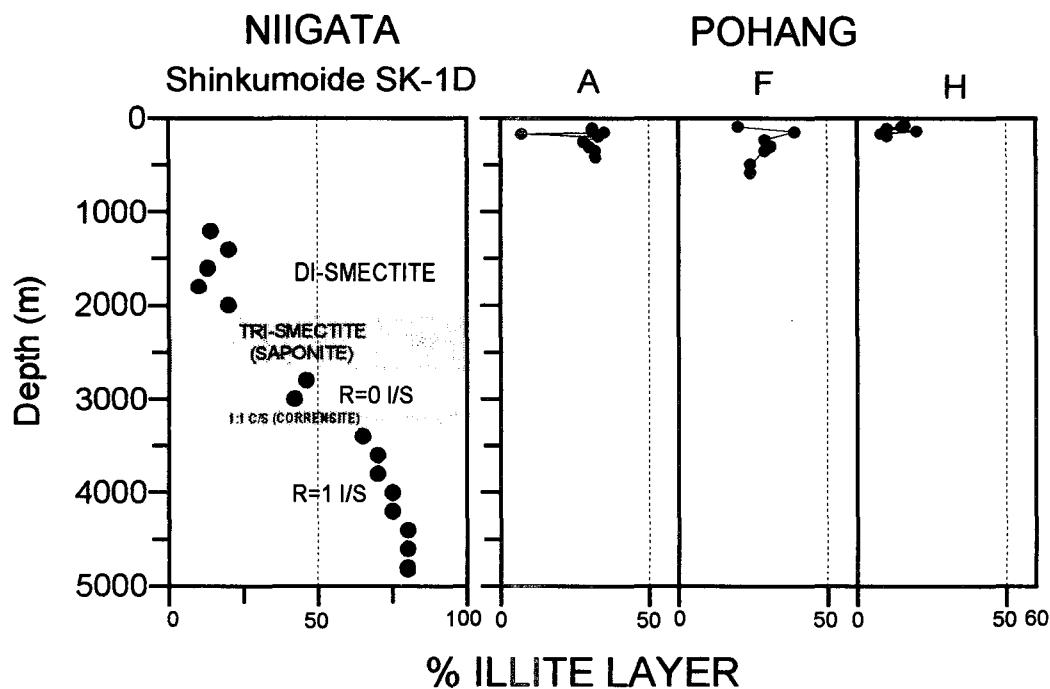


Fig. 1. Comparison of clay mineral diagenesis between Niigata and Pohang basins.

결 론

일본 니이가타와 포항지역의 제3기 해성 퇴적분지에서는 매몰에 따른 온도증가에 기인한 점토광물의 속성변화가 뚜렷하게 관찰된다. 스멕타이트에서 일라이트-스멕타이트 혼합층 광물을 경유하여 일라이트에 이르는 일라이트화 과정 ($S \rightarrow I-S \rightarrow I$)과 스멕타이트에서 녹니석-일라이트를 경유하여 녹니석에 이르는 녹니석화 과정 ($S \rightarrow C-S \rightarrow C$)이 모두

나타난다. 특히 석유 생성온도를 지시하는 $R=0$ 일라이트-스멕타이트 혼합층 광물에서 $R=1$ 일라이트-스멕타이트 광물로의 천이가 잘 나타난다.

이들 해성 퇴적물에는 석유를 생성하기에 충분한 유기물을 함유하고 있기 때문에 석유의 생성은 온도에 지배될 수 있으며 $R=0$ I-S에서 $R=1$ I-S의 변화 심도를 인지함으로서 석유생성 가능성을 추정할 수 있다. 일본의 니이가타분지에서는 3,000 m 이상의 깊은 심도에서는 $R=1$ I-S 가 잘 나타난다. 실제로 니이가타 분지는 석유가 산출되고 있다. 그러나 우리나라의 포항분지는 매몰심도가 얕은 관계로 $R=0$ I-S에 그쳤다. 점토광물과 실리카 광물의 변화로 추정되는 최대 매몰온도는 50~70°C 이다. 포항분지 퇴적물은 석유를 생성하기에 충분한 유기물을 함유하고 있으나 석유를 생성할 수 있는 온도에 도달하기 못하였기 때문에 석유가 산출되지 않는 것으로 생각된다.

참고문헌

- Aoyagi, K. and Kazama, T., 1981, Transformational changes of clay minerals, zeolites and silica minerals during diagenesis. *Sedimentology*, 27, 179-188.
- Beaufort, D., Baronnet, A., Lanson, B., and Meunier, A., 1997, Corrensite: A single phase or a mixed-layer phyllosilicate in the saponite to chlorite conversion series? A case study of Sancerre-Couy deep drill hole (France): *American Mineralogists*, 82, 109-124.
- Boles, J., and Franks, S., (1979) Clay diagenesis in Wilcox sandstones of southwest Texas: Implications of smectite diagenesis on sandstone cementation: *Journal of Sedimentary Petrology*, 49, 55-70.
- Chang, H. K., Mackenzie, F. T., and Schoonmaker, J., 1986, Comparisons between the diagenesis of dioctahedral and trioctahedral smectite, Brazilian offshore basins: *Clays and Clay Minerals*, 34, 407-423.
- Hillier, S., Son, B.K., and Velde, B., 1996, Effect of hydrothermal activity on clay mineral diagenesis in Miocene shales and sandstones from the Ulleung (Tsushima) back-arc basin, East Sea (Sea of Japan), Korea: *Clay Minerals*, 31, 113-126.
- Hower, J., Eslinger.E.V., Hower, M.E., and Perry, E.A., 1976, Mechanism of burial metamorphism of argillaceous sediment: Mineralogical and chemical evidence: *Geological Society of American Bulletin*, 87, 725-737.
- Inoue, A. and Utada, M., 1991, Smectite-to-chlorite transformation in thermally metamorphosed volcanoclastic rocks in the Kimikita area, northern Honshu, Japan: *American Mineralogists*, 76, 628-640.
- Jones, J. B. and Segnit, E. R., 1971, The nature of opal I. Nomenclature and constituent phases. *Jour. Geol. Soc.* 18. 57-68.

- Murata, K. J., Friedman, I., and Gleason, 1977, Oxygen isotope relations between diagenetic silica minerals in Monterey shale, Temblor Range, California. Am. Jour. Sci., 277, 259-272.
- Pisciotta, K. A., 1981, Diagenetic trends in the siliceous facies of the Monterey shale in the Santa Maria region, California. Sedimentology. 28, 547-571.
- Pollastro, R.M., 1990, The illite/smectite geothermometer - Concept, methodology, and application to basin history and hydrocarbon generation. In Application of Thermal Maturity Studies to Energy Exploration. Nuccio, V.F. and Barker, C.E., eds., 1-18.
- Pollastro, R.M., 1993, Considerations and applications of the illite/smectite geothermometer in hydrocarbon-bearing rocks of Miocene to Mississippian age: Clays and Clay Minerals, 41, 119-133.
- Son, B-K. and Yoshimura, T., 1997, The smectite-to-illite transition in the Koyoshigawaoki well in the Akita sedimentary basin, Northeast Japan: Clay Science, 10, 163-183.