

60회 변리사 2차 유기화학 총평

변리사스쿨 화학, 유기화학 전임 : 김선민

1. 전체적인 총평

이번 변리사 2차 유기화학 문제는 전년도와 큰 차이를 보이지 않고 시중의 일반 교재를 정확하게 이해 암기하고 있는 수험생이라면 무난히 50점은 넘길 수 있는 수준의 문제라고 보여집니다. 이번에는 분광학 문제는 출제되지 않았으며 예년과 마찬가지로 입체화학적인 구조 그림을 그릴 수 있는 연습을 할 필요성이 있는 문제가 출제되었습니다.

2. 개별적인 문제

① 문제-1(30점) - 난이도 중상

Baeyer-Villiger 산화 반응의 메커니즘을 묻는 문제가 출제되었고 고리형 ester의 염기성 조건에서의 고리열림 반응에 이은 결과물이 얻어지는 일련의 과정의 메커니즘이 출제되었습니다. 이 문제는 반응 결과물을 찾아내기도 쉽지 않을뿐 아니라 입체화학적 결과물도 고려해야 하므로 난이도는 쉽지 않은 수준의 문제라고 보여집니다.

② 문제-2(20점) - 난이도 중하

2차 아민이 nitroso amine이 되는 반응과 DIBAL-H를 이용하여 ester를 알데히드까지 환원시키는 반응 및 Grignard 시약이 nitrile과 반응하여 ketone까지 진행하는 반응 등이 출제되었고 시중의 일반 교재에 충분히 다 나와있는 내용들이므로 난이도는 무난하다고 보여집니다.

③ 문제-3(30점) - 난이도 중상

Pd 착물을 이용한 반응이 출제되었습니다. 반응 메커니즘을 그리는 연습이 충분히 되어 있어야 이 문제를 해결할 수 있다고 보여지므로 난이도는 상당히 높은 반응이라고 보여집니다.

④ 문제-4(20점) - 난이도 중하

은거울 반응과 알코올의 탈수반응, SOCl_2 를 이용한 치환반응 그리고 수소화 반응은 탄소탄소 이중결합이 카보닐기보다 우선적으로 일어난다는 개념 등이 출제되었으며 시중의 교재에 다 나와 있는 내용들이므로 난이도는 무난하다고 보여집니다.

3. 수험생들의 유기화학 공부전략

- ① 시중의 교재 1권을 선정하여 반응 메커니즘까지 정확하게 공부해야 합니다.
- ② 시중의 교재는 본문의 내용뿐 아니라 연습문제까지 1권 정도는 정독할 필요성이 있습니다.
- ③ 과거 기출문제를 참고하여 자주 출제되는 부분은 그 부분이 잘 설명되어있는 교재를 참고서로 공부하심을 추천합니다. 구체적으로는 Pd 촉물의 반응은 시중의 교재 중 Smith 교재가 가장 많은 내용을 담고 있습니다.
- ④ 변리사 2차 선택과목은 50점만 넘기면 되므로 지나치게 많은 시간을 할애할 수는 없습니다. 따라서 논문을 찾아보거나, 기본서가 아닌 심화된 참고서를 참고하여 공부할 필요성은 없다고 생각합니다.

변리사 2차 유기화학을 선택하신 수험생들의 합격을 기원합니다.