

2022년 제 1회 경기도 경력 경쟁 시험 총평

화학 – 김병일 교수

이번 시험의 총평은 한마디로 “정말 어려웠다.”입니다.

어려웠던 문제가 2문제 정도였고 나머지 문제들도 계산 과정이 많았습니다. 보통 1-2단계의 계산 과정을 거치는데 이번 시험은 3-4단계의 과정이 필요했습니다. 그만큼 시간도 많이 걸리고 실수도 많이 하셨을 듯 합니다.

특히 중화점에서의 pH구하는 문제(15번)와 삼투압과 어는점 내림을 결합한 문제 결국 농도 구하는 문제(18번)였는데 계산 과정이 매우 까다로웠습니다. 탄소화합물의 이성질체 문제도 출제되었는데 이중 결합을 포함한 어려운 것이 출제되었습니다.

그리고 매년 강조하였던 반쪽 전지의 기전력 계산 문제가 경력경쟁에서 드디어 출제되었습니다. 이외의 문제들은 쉽게 해결할 수 있는 것들이었습니다.

임용 인원이 줄어서 시험이 어려울 것이라고 예상을 하였지만 그 예상보다 많이 훨씬 어려웠던 것 같습니다. 지난 몇 년동안 평이하게 출제되었는데 이번 시험은 어렵게 출제되었습니다.

앞으로의 시험 대비는 좀 더 문제에 대한 통찰력을 키워야 할 것이고 계산 연습도 많이 해야할 듯 합니다. 결국 기본서 많이 보시고 문제 풀이 많이 하는 수 밖에 없습니다.

시험 컷은 많이 낮아지리라 예상됩니다.

시험 보시느라 고생 많이 하셨고...점수가 좀 애매하신 분들도 변수가 많은 시험이니 면접 준비를 꼭 하시기 바랍니다.

어쨌든 그동안 시험 준비하시느라 고생 많이 하셨고, 제 수업을 끝까지 들어준 수험생들에게 감사의 말씀 전합니다..부디 좋은 결과가 나오길 바라겠습니다.

그동안 고생 많이 하셨습니다.

이번 시험의 해설 강의는 화요일(29일)에 촬영할 계획입니다.

단원	단원명	세부 유형	해당 문항	문항수
PART 1	원자의 구조와 원소의 주기성	원소의 주기적 성질	2번	2
		오비탈	3번	
PART 2	화학 결합과 분자간 인력	분자 궤도함수	9번	4
		결합 길이 비교	11번	
		아세트산의 성질	12번	
		분자간 인력	20번	
PART 3	탄소 화합물과 전이금 속 화합물	C ₄ H ₈ 의 이성질체	8번	2
		착화합물	6번	
PART 4	화학 반응의 양적 관계	실험식 결정	16번	1
PART 5	물질의 상태와 용액	고체의 결정 구조	1번	3
		기체 분자 운동론	7번	
		삼투압과 어는점 내림	18번	
PART 6	반응열과 헤스의 법칙	헤스의 법칙	13번	1
	화학 반응 속도	2차 반응의 반감기	14번	1
	화학 평형과 평형 이동	화학 평형 이동의 원리	10번	2
		I ₂ 의 상평형	17번	
	산과 염기	염의 가수분해	5번	2
		중화점의 pH	15번	
	산화와 환원	산화환원 반응 판단	4번	2
		반쪽 전지의 기전력 계산	19번	