

2022년 제 1회 경상북도 경력 경쟁 시험 총평

화학 – 김병일 교수

이번 시험의 총평은 평이한 수준으로 출제되었습니다. 어려운 수준은 아니었습니다. 경기도에 비해서는 좀 쉬었고, 작년도 경북수준과는 비슷하다고 할 수 있습니다.

경기도에서 계산 문제가 많이 출제되어서 경북에서도 계산 문제가 많이 출제되리라 예상했는데 많은 문제가 출제되지 않았습니다. 대신 정성적 문제가 많이 출제되었는데 특히 고급스럽게 출제되었던 문제가 이상 기체 방정식 도출과 네른스트 방정식 문제였습니다. 단순히 공식만 기억하고 있으면 결코 해결할 수 없는 문제들이죠..개인적으로 아주 고급진 문제였다고 생각이 듭니다. 수험생 여러분들도 단순히 공식만 딸랑 기억하지 마시고, 최소한 1-2번 정도는 어떻게 공식이 유도되었는지 꼭 이해하고 공식들을 기억하셔야 하겠습니다.

계속 출제 문제들이 단순하게 출제되지 않고 한 문제에 여러 가지 내용들을 물어보는 형태로 출제되고 또한 개념을 명확히 알아야하는 정성적 문제들이 출제되고 있습니다. 개념 공부에 좀 더 신경을 써야 할 듯합니다. 계산 연습은 필연적으로 해 두셔야 하는 것이구요..

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.

이번 시험의 해설 강의는 화요일(12일)에 촬영할 계획입니다.

단원	단원명	세부 유형	해당 문항	문항수
PART 1	원자의 구조와 원소의 주기성	원자의 구성 입자	1번	4
		핵화학	5번	
		수소의 원자 모형	7번	
		원소의 주기성	14번	
PART 2	화학 결합과 분자간 인력	분자의 구조와 VSEPR	12번	1
PART 3	탄소 화합물과 전이금속 화합물	전이 금속의 리간드	17번	1
PART 4	화학 반응의 양적 관계	화학 반응식의 완성	2번	4
		한계 반응물	13번	
		원소 분석 실험(실험식)	19번	
		화학 반응식 작성	20번	
PART 5	물질의 상태와 용액	이상 기체 상태 방정식	3번	1
PART 6	반응열과 헤스의 법칙	헤스의 법칙	11번	2
		엔탈피 변화량	18번	
	반응의 자발성	자유 에너지 변화	9번	2
		엔트로피	15번	
	화학 반응 속도	적분 속도식	8번	1
	화학 평형과 평형 이동	화학 평형 상수의 성질	4번	1
	산과 염기	루이스 산염기	16번	1
	산화와 환원	화학 전지의 반응	6번	2
네른스트식		10번		