수험생 여러분...
시험 보시느라 고생 많이 하셨습니다.

총평을 하면, 올해 시험은 작년 시험에 비해 좀 어렵게 출제되지 않았나 하는 생각이 듭니다. 특히 올해 출제된 문제들은 난이도 차이가 좀 큰 편이었습니다. 쉬운 문제는 정말 쉽고, 어려운 문제는 생각을 많이 필요로 하는 문제였고, 전체적으로 난이도 중급의 문제가 많이 출제되었습니다.

직관적으로 해결할 수 있는 원소의 주기적 성질이나 분자의 구조, 착화합물 등에서는 출제되지 않았습니다. 주로 화학 반응단원에서 많이 출제되었고 특히 계산문제 뿐만 아니라 개념적인 문제들도 같이 출제되었습니다. 그리고 마지막 문제인 탄화수소의 반응은 정확히는 9급 범위를 벗어나는 유기 화학 문제가 출제되었습니다.

제 개인적인 생각입니다만 앞으로 계속 이러한 경향으로, 난이도 중급인 문제들의 비중이 많아지는 경향으로 출제되리라 예상됩니다.

앞으로 좀 더 깊이 있는 대비가 필요하지 않을까 생각됩니다.

항상 말씀드리지만 기본서를 좀 더 꼼꼼하게 보시는 것이 정말 필요합니다. 특히 초시생들은 급한 마음에 중요 내용에만 치중하다보니 주변 내용을 놓치는 경향이 있는데 이 때문에 나중에 난이도가 높은 개념문제들을 해결하지 못하게 됩니다.

다시한번 그 동안 공부하시느라 고생 많이 하셨습니다.
아무쪼록 좋은 결과가 있기를 바라겠습니다.

2024년도 제1회 경기도 경력경쟁 9급 화학

2023년 3월 16(토) 시행

대단원	세부 내용	문항	번호	난이도
Ⅰ. 화학의 기초		명명법	15	하
Ⅰ 원자의 구조와 원소의 주기성				
Ⅱ 화학 결합과 분자간 인력	화학 결합과 분자간 인력	화학 결합 비율	14	중
		분자의 결합 길이	19	하
	분자 궤도 함수	자기적 성질과 결합차수	1	상
Ⅲ 원소와 화합물	탄소 화합물	비대칭형 탄화수소의 첨가반응	20	상
Ⅳ 몰과 양적 관계	화학 반응의 양적 관계	일정성분비의 법칙	4	중
		침전물 형성	8	하
Ⅴ 물질의 상태와 용액	기체	기체의 법칙	5	하
		기체 분자 운동론	9	하
	묽은 용액의 성질	라울의 법칙	16	상
Ⅵ 화학 반응	반응열과 헤스의 법칙	생성열과 연소 반응	3	중
	반응의 자발성	깁스 자유 에너지 변화량	7	상
	화학 반응 속도	1차 반응의 반감기	2	중
	평형	화학평형 이동의 원리	13	중
		상평형	18	중
	산염기	산염기 일반	6	중
		완충 용액의 pH	11	중
		중화 적정	17	상
	산화와 환원	산화수 일반	10	하
		화학 전지 일반	12	중

기술직 공무원 대방고시학원