

수험생 여러분...

시험 보시느라 고생 많이 하셨습니다.

이번 시험에 대해 총평을 하면, 작년에 비해 아주 쉽게 출제되었습니다. 작년에도 경력경쟁에서 거의 출제되지 않던 농도차 전지 문제가 정통으로 출제되었는데, 올해는 그런 예외적인 문제는 출제되지 않았습니다. 작년에 비해 계산 문제도 많이 줄어들었고, 그 난이도도 많이 낮아졌습니다. 이러한 경향이 앞으로도 계속 될 것인지는 예상하기 어렵습니다. 그저 기본적인 학습태도는 유지하셔야 합니다.

PART1 단원에서는 화학의 기초와 관련되어서는 혼합물과 화합물의 구분, 단위 환산, 약전해질을 찾는 문제가 출제되었습니다. 이런 부분이 오히려 수험생들 입장에서는 어려운 문제일 수 있습니다. 앞으로도 화학의 기초 부분에 대해 깊이있는 공부가 필요합니다. 또한 원자들의 원자가전자수를 묻는 기본적인 문제도 출제되었습니다. 원소의 주기적 성질은 출제되지 않았습니다.

PART2 단원에서는 팔전자 규칙의 예외와 기본적인 분자구조 문제가 출제되었습니다. 특히 팔전자 규칙의 예외는 계속 출제되고 있으므로 잘 정리해 두어야 할 것입니다. 분자간 인력과 분자궤도함수에 관한 문제도 출제되지 않았습니다.

PART3 단원에서 탄소화합물에서는 아미노산의 구조에 대해 기본적 수준의 문제가 출제되었습니다. 그리고 작년 지방지에서 처음으로 출제되었던 고분자 문제가 출제되었는데 어려운 문제는 아니었습니다. 고분자 화합물에 대해서는 깊이 있는 공부보다는 기본적인 개념 정도만은 잘 정리해 두어야 할 것입니다. 전이금속에서는 난이도가 높은 결정장 이론은 출제되지 않았고, 기하 이성질체를 갖는 착화합물이 출제되었습니다.

PART4 단원에서는 이상기체 상태방정식을 이용한 기본적인 몰수 문제가 출제되었습니다. 기체, 액체와 고체는 출제되지 않았고, 프로페인의 연소 반응으로 기본적인 양적 관계가 출제되었고, 총괄성 단원에서는 전해질과 비전해질을 구분해서 끓는점을 판단하는 기본적인 문제가 출제되었습니다.

PART5 화학 반응 단원은 각 단원에서 다양하게 출제되었습니다. 기본적 수준의 헤스의 법칙이 출제되었고, 화학 반응식으로 엔트로피의 부호를 판단하는 문제가 출제되었습니다. 반응속도에서는 2차 반응의 적분속도식을 이용한 문제가 출제되었습니다. 이번 시험에서 가장 난이도가 있는 문제인 것 같습니다. 정통적인 화학 평형 문제는 출제되지 않았고, 기체의 용해와 관련된 문제가 출제되었습니다. 산염기 단원에서는 기본적인 중화 반응 문제가 출제되었습니다. 그리고 불용성 염에서는 출제되지 않았습니다. 산화환원 단원에서는 세문제나 출제되었는데, 난이도가 높은 문제는 아니었습니다. 기본적인 산화수 문제와 전기 분해 문제가 출제되었습니다.

올해는 작년에 비해 상대적으로 난이도가 낮았습니다. 수험생들 입장에서는 좀 허탈한 생각이 들 수도 있을 것 같습니다. 그러나 시험의 난이도를 예측해서 수험대비를 할 수는 없습니다. 난이도와 상관없이 기본서를 항상 꼼꼼하게 보시는 것이 정말 필요합니다. 덧붙여 머릿속에 항상 대목차를 생각하면서 큰 그림 속에서 내용을 이해해 나가셔야 합니다. 충분한 기본서 회독이 되어야 문제풀이를 효율적으로 하실 수 있습니다. 문제를 많이 풀어보기 보다는 한 문제라도 출제자의 의도와 문제가 갖고 있는 함정 등을 생각하면서 문제를 접하셔야 합니다.

다시 한 번 그 동안 공부하시느라 고생 많이 하셨습니다.

아무쪼록 좋은 결과가 있기를 바랍니다.

2026년도 제2회 경기도 경력경쟁 9급 화학

2026년 3월 28일(토) 시행

대단원	세부 내용	문항	번호	난이도	
O. 화학의 기초	화학의 기초	혼합물과 화합물	4	중	
		단위 환산	7	중	
		약전해질	14	중	
I 원자의 구조와 원소의 주기성	원자의 구성 입자와 원소의 주기성	원자가전자 수	13	하	
II 화학 결합과 분자간 인력	화학 결합과 분자간 인력	팔전자 규칙의 예외	12	중	
		분자구조	19	하	
III 원소와 화합물	탄소화합물	아미노산의 구조	1	하	
		축합중합체	20	중	
	착화합물	착화합물의 이성질체	8	상	
IV 물질의 상태와 용액	화학식량과 몰	이상기체의 몰수	18	하	
	기체				
	액체/고체				
	화학 반응의 양적 관계	프로페인의 연소 반응	11	중	
	농도와 용액의 총괄성	용액의 총괄성	9	중	
V 화학 반응	반응열과 헤스의 법칙	헤스의 법칙	6	중	
	반응의 자발성	엔트로피의 변화	3	중	
	화학 반응 속도	2차 반응	15	상	
	화학 평형	기체의 용해 평형	10	중	
	산염기	중화반응의 양적 관계	5	중	
	불용성 염의 용해 평형				
	산화와 환원		산화-환원 일반	2	하
			전기 분해	16	중
산화수			17	하	