2021년 지방공무원 공개 경쟁 (9급) 화학

2021년 6월 5일(토) 시행

대단원	세부 내용	문항	단원별 문항수
Ⅰ.원자의 구조와 원소의 주기성	오비탈과 양자수	가능한 양자수 조합	3문항
	원소의 주기적 성질	주기적 경향	
		이온화 에너지	
Ⅱ 화학 결합과 분자간 인력	이온 결합	녹는점 판단	3문항
	루이스 구조식과 분자의 구조	ICl_4^-의 구조와 성질	
	분자의 성질	극성 분자와 무극성 분자의 구분	
Ⅲ 원소와 화합물	탄소 화합물	이성질체	2문항
	전이 금속	구리(Cu)	
Ⅳ 몰과 양적 관계	화학 반응과 양적 관계	한계 반응물 결정	3문항
		화학 반응식의 계수 결정	
	원소 분석 실험	실험식 결정	
Ⅴ 물질의 상태와 용액	기체	혼합 기체의 부분압 계산	3문항
	고체	단위 세포내의 입자 수	
	용액의 총괄성	총괄성 성질 구분	
Ⅵ 화학 반응	화학 반응과 에너지	물리적 변화와 화학적 변화의 구분	6문항
	화학 평형	화학 평형 이동과 촉매	
	중화 반응	알짜 반응식	
		중화 반응의 양적 관계를 이용한 질량 백분율 계산	
	산화 환원	철의 제련 과정	
	환경 화학	광화학 스모그	

기존 출제 수준보다는 좀 어렵게 출제된 듯 합니다. 물론 평이한 문제들이 대부분이었으나 수험생들을 좀 당황스럽게 만든 문제도 있었습니다.

① 먼저 최근에 잘 출제되지 않았던 탄소화합물에서 이성질체가 나왔습니다.

② 화학 반응식의 균형을 맞추는 문제 즉 계수를 결정하는 문제인데, 단순히 눈으로 해결하기는 어려웠고 미정계수법을 써서 해결해야 문제라 시간이 좀 걸렸으리라 예상됩니다.

③ 중화 반응에서는 중화 반응의 양적 관계를 이용해서 질량 백분율을 구하는 문제였는데...정통적인 중화 반응 문제와는 좀 결이 다른 문제였습니다. 그리 어려운 문제는 아니였으나 문제의 의도를 파악하는데 시간이 걸렸으리라 예상됩니다.

④ 마지막으로 역시 잘 출제되지 않았던 환경쪽 문제였는데...정확한 내용을 몰라도 화학적 상식에 의해 풀 수 있는 문제였습니다...

지방직 공개 경쟁 시험대비는 무엇보다는 기출문제 분석이 가장 중요합니다. 대부분의 문제가 기출문제에서 약간씩 변형된 문제로 출제되고 있으니 수험생 여러분들은 기본 개념과 함께 기출문제를 잘 분석해서 수험 대비에 임하셔야 합니다.

그동안 시험 준비하시느라 고생 많이 하셧습니다.

좋은 결과가 있기를 바랍니다.