

2022년 제4회 전라남도 경력경쟁 환경직 (9급) 화학

2022년 7월 16(토) 시행

대단원	세부 내용	문항	해당 문제
I. 원자의 구조와 원소의 주기성	원자의 구성 입자	전자 배치	1번
		오비탈과 전자전이	17번
		원자의 구성입자	19번
	원소의 주기성	순차적 이온화 에너지	20번
II 화학 결합과 분자간 인력	루이스 구조식	비공유 전자쌍의 수	13번
	분자의 성질	극성 분자	4번
	화학 결합과 분자간 인력	물의 전기분해	3번
		화학 결합의 종류	8번
III 원소와 화합물	탄소 화합물	시그마 결합과 파이 결합의 수	11번
IV 물과 양적 관계	화학 반응의 양적 관계	물분율	5번
		몰수 관계	10번
		화학 반응 모형	18번
V 물질의 상태와 용액	기체	보일의 법칙	14번
VI 화학 반응	반응열과 헤스의 법칙	헤스의 법칙	12번
	자발성과 엔트로피	자발성 판단	15번
	화학 반응 속도	반응 속도식 결정	16번
	산염기	짜산과 짝염기	7번
	산화와 환원	질소 산화물의 산화수	6번
		금속의 반응성	9번

작년과 비슷한 수준이었고, 난이도가 있는 문제는 없었습니다. 비슷한 수준의 문제들이 출제되어서 준비를 많이 하신 수험생들은 오히려 기대치보다 낮은 수준으로 실수를 하신 분들도 많을 듯 합니다. 역시나 기본 개념이 잘 정리되신 분들이라면 무난히 시험을 치루셨으리라 기대됩니다. 참고로 이번에 출제되지 않은 단원들을 정리해 보았습니다. 분자구조와 혼성, 고체, 농도와 묽은 용액의 성질, 화학 평형 이동의 원리, 환경화학 등입니다. 내년엔 출제될 확률이 높습니다. 항상 하는 얘기지만 언제나 기본 개념 위주로 공부하시는 것이 중요합니다. 여기에 추가적으로 난이도 있는 문제들을 경험해보셔야 합니다. 무더운 날씨에 수험 준비하시느라 고생 많으셨습니다. 수험생 여러분... 좋은 결과 있으시길 기대하겠습니다.