

2023년도 제5회 경기도 경력경쟁 9급 화학

2023년 11월 11(토) 시행

안녕하세요 본드쌤입니다.

시험 보시느라 고생 많이 하셨습니다. 날씨마저 추워서 많이 힘드셨겠습니다.

그러나 다행히도 이번 경기도 후반기 시험은 상반기에 비해 평이한 수준이었습니다.

경험상 후반기 시험은 난이도가 높게 출제되지는 않습니다.

대부분 직관적으로 해결할 수 있는 문제들이었고, 그 중에서 계산 문제가 있었지만 수준도 높지 않았고 계산도 그리 복잡하지는 않았습니다.

정상적으로 시험을 대비하신 수험생들이라면 그리고 실수를 하지 않으셨다면 좋은 점수를 얻을 수 있을 것입니다.

기타 과목의 난이도는 잘 모르겠지만 이번 시험 컷은 2개 정도 틀리면 안정권이라고 할 수 있을 것입니다.

1번 문제가 의외의 문제였는데요...지난 공개직에서 출제되었던 알렌(C_3H_4)이 또 출제되었습니다. 다시 등장하리라고는 예상을 못했는데, 지난 공개직 기출문제를 공부하셨다면 쉽게 해결할 수 있는 문제였습니다. 참신한 문제라면 10번 액체의 동적 평형에 관한 문제가 출제되었습니다. 제가 많이 강조한 문제였습니다. 앞으로는 좀 더 깊이 있는 대비가 필요한 단원입니다.

결론적으로 우리가 준비한 범위내에서의 문제였으므로 준비를 잘 하셨다면 좋은 결과가 있을 것으로 생각됩니다.

시험을 마친 수험생 여러분..고생 많이 하셨습니다.

수험생 여러분들에게 좋은 결과가 있기를 바라겠습니다.

대단원	세부 내용	문항	번호	난이도
I. 원자의 구조와 원소의 주기성	원자의 구성입자	Fe(II)	7	하
	오비탈과 전자수	오비탈과 전자수	2	중
	동위 원소	B의 동위원소	9	하
	원소의 주기적 성질			
II 화학 결합과 분자간 인력	분자의 구조와 성질	혼성 오비탈	14	하
		극성 분자와 무극성 분자	15	하
	분자 궤도 함수	자기적 성질	6	중
	화학 결합의 종류	공유 결합 물질	19	하
III 원소와 화합물	탄소 화합물	알렌	1	상
IV 물질의 상태와 용액	화학의 기초	단위 환산	17	중
	화학식량과 몰			
	화학 반응의 양적 관계	암모니아 합성	11	중
	용해와 농도	희석형	3	상
		농도 전환	18	중
	기체	기체 분자 운동론	20	중
	액체	액체의 등적 평형	10	상
용액의 총괄성				
V 화학 반응	반응열과 헤스의 법칙	물리적 변화와 화학적 변화	4	하
		결반생	5	중
		에너지다이아그램 해석	16	중
	반응의 자발성과 엔트로피	비자발적 반응의 조건	8	하
	화학 반응 속도	촉매	13	중
	화학 평형과 평형 이동			
	상평형과 용해 평형			
	산염기			
	산화와 환원	산화수법	12	중