

화학 1에서는 변별력을 주기 위하여 계산 문제를 2~3 문제 뒷 부분에 배치한다. 변별력을 계산 문제에 주는 것이 마음에 들지 않지만 수능이니 어찌 불평만 하고 있으랴!!

뒤에 어렵고 시간이 많이 걸리는 문제를 헬문제라고들 하는데 이 헬문제를 풀기 위해서는 일단 분석한 후 자신 만의 생각으로 풀어나가는 훈련이 필요하다. 해설집에 따라 풀지 말고 자신이 하루에 한 개씩 일단 시간 제한 두지 말고 생각하면서 고민하면서 풀어 보세요. 출제자는 이것을 요구하는 것 같아요. 평소에 생각하고 훈련하는 여러분의 노력을!!!!

화학에는 구구단처럼 정말 외어야 될 몇 가지 값들과 순서들이 있어요. 많지 않아요. 본인이 화학 1에서 외우는 것이 많다면 그것은 무언가가 잘못된 겁니다. 이해하면 저절로 아는 것과 다르죠!!!!

자신에게 각 용어와 경향성등을 질문하고 답해보세요. 외운 것하고 이해한 것과는 차이가 납니다.

화학 1에서 어렵게 나오는 문제들의 경향

각 문제를 어떻게 시작할 지를 고민하라.

기체 반응 계산	산화 환원 반응	산염기 중화 반응
<p>몰수를 적용?</p> <p>질량 불변의 법칙 적용?</p> <p>반응식의 계수 완결</p> <p>계수 적용하여 mol로 풀거나?</p> <p>g으로 풀거나?</p> <p>수능의 계산은 생각보다 간단하게 계산된다. 복잡하면 틀린 것이다. 실수없이 하는 훈련은 어디서나</p>	<p>금속의 반응성은 화학의 구구단</p> <p>금속과 금속이온의 반응</p> <p>금속과 산의 반응에서 수소 발생후 이온의 변화 & 용액에 금속을 넣었을 때의 이온의 변화</p> <p>석출된 금속의 원자량 비교</p> <p>그래프 해석</p> <p>금속의 반응성 완전 이해해야 전하량에 따라 석출되는 금속원자의 수가 변화되므로 용액에서 양이온 증감의 형태 파악</p>	<p>1. 침전이 생기지 않는 중화 반응</p> <p>양이온 비율, 음이온 비율 물의 생성량</p> <p>2. 침전이 생기는 중화 반응</p> <p>$H_2SO_4 + Ba(OH)_2$ 와 $H_2SO_4 + Ca(OH)_2$</p> <p>양이온과 음이온이 증감 비율 물이 생성량</p> <p>3. 중화열로 중화 반응 표현</p> <p>4. 전기전도도로 중화 반응 표현</p> <p>그래프 해석</p> <p>농도의비를 찾는 훈련</p> <p>개수로 푸는 훈련</p>

원소의 성질; 시간이 걸리게 문제를 만들 수 있다. 해석하는데 시간 절약을 위해 미리 연습해야 뒤의 문제에 시간을 할애할 수 있다.

원자 반지름, 이온화 에너지 (순차적 포함), 이온 반지름등의 다양한 자료를 여러개 제시하고 원소를 찾는 문제

2013년 11월 수능 20번 문제, 전기음성도는 화학을 공부하는 동안 몇가지 원소의 값을 아는 것은 구구단 외우는 것과 같다.

수소 스펙트럼에서 전자 전이에 따른 에너지의 변화를 다양하게 그래프로 표현하는 경향이 있으므로 시간이 안걸리게 연습