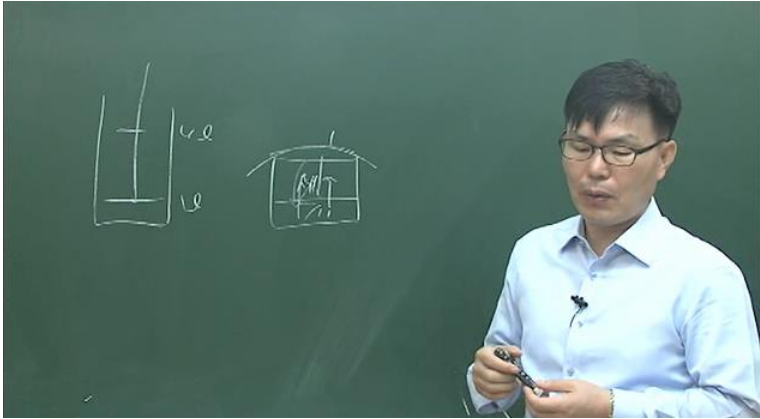
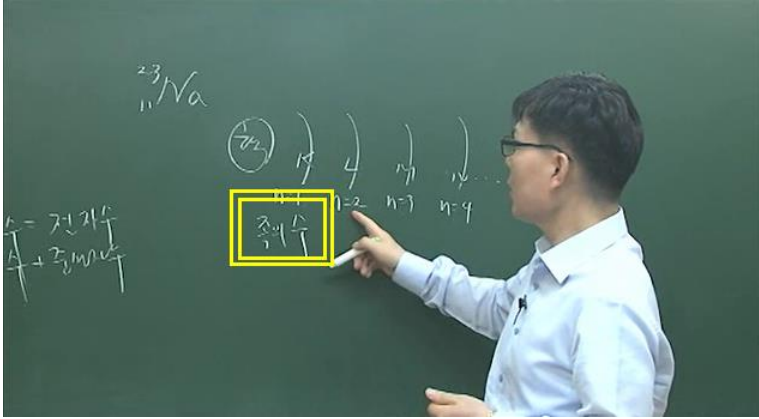


날 짜		튜 터	
강 좌 명	[E 1910] 화학분석기사 필기(2016)→ 일반화학(현성호)		
	[L 1389] ⑦ [화학분석기사]일반화학		
범 위	5차시 화학양론(10:20~)		
교 재	[ISBN -] 화학분석기사 일반화학→ p36		
참 고 이 미 지			
$\frac{16g - \cancel{CH_4}}{16g - \cancel{CH_4}} \times \frac{1mol - \cancel{CH_4}}{1mol - \cancel{CH_4}} \times \frac{1mol - \cancel{CO_2}}{1mol - \cancel{CH_4}} \times \frac{6.02 \times 10^{21} \text{개의 } CO_2 \text{ 분자}}{1mol - \cancel{CO_2}}$ $= 6.02 \times 10^{23} \text{개의 } CO_2 \text{ 분자}$			
오 류		수 정	
10 ²¹ 개의		10 ²³ 개의	

날 짜		튜 터	
강 좌 명	[E 1910] 화학분석기사 필기(2016)→ 일반화학(현성호)		
	[L 1389] ⑦ [화학분석기사]일반화학		
범 위	6차시 기체, 액체, 고체(20:45~)		
교 재	[ISBN -] 화학분석기사 일반화학→ p55		
참 고 이 미 지			
<p>증기압력이 크다. = 휘발성이 크다. = 끓는점이 낮다.</p> <p>= 물 증발열이 작다. = 분자간 인력이 약하다.</p>			
			
오 류		수 정	
낮다		높다	

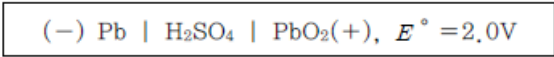
날 짜		튜 터	
강 좌 명	[E 1910] 화학분석기사 필기(2016)→ 일반화학(현성호)		
	[L 1389] ㉞ [화학분석기사]일반화학		
범 위	7차시 원자의 구조(04:40~)		
교 재	[ISBN -] 화학분석기사 일반화학→ p79		
참 고 이 미 지			
<p>㉞ 부전자 껍질(s, p, d, f)에 수용할 수 있는 전자수 $s : 2$개, $p : 6$개, $d : 10$개, $f : 14$개</p> <p>㉞ 주기율표에서 족의 수 = 전자 껍질의 수</p> 			
오 류		수 정	
주기율표에서 족의 수 = 전자껍질의 수		주기율표에서 주기의 수 = 전자껍질의 수	

날 짜		튜 터	
강 좌 명	[E 1910] 화학분석기사 필기(2016)→ 일반화학(현성호)		
	[L 1389] ㉞ [화학분석기사]일반화학		
범 위	13차시 용액의 농도(15:44~)		
교 재	[ISBN -] 화학분석기사 일반화학→ p189		
참 고 이 미 지			
<p>예제 물 100g에 설탕(분자량 = 342) 17.1g을 녹인 용액의 어는점은? (단, $k_f = 0.52$)</p> <p>풀이 물 1kg당 설탕 0.5몰이 녹았다.</p> $\Delta T_f = m \cdot k_f = \frac{17.1g/342}{0.1g} \times 0.52 = 0.26^\circ\text{C} \quad \therefore -0.26^\circ\text{C}$			
오 류		수 정	
0.1g		0.1kg	

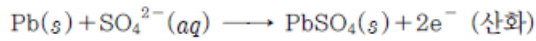
날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1910] 화학분석기사 필기(2016)→ 일반화학(현성호)		
	[L 1389] ㉞ [화학분석기사]일반화학		
범 위	15차시 전기화학(12:15~)		
교 재	[ISBN -] 화학분석기사 일반화학→ p225		

참 고 이 미 지

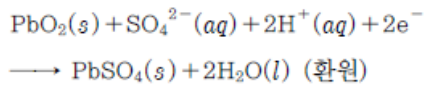
④ 납축전지



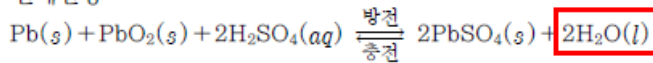
㉞ (-)극(Pb판)



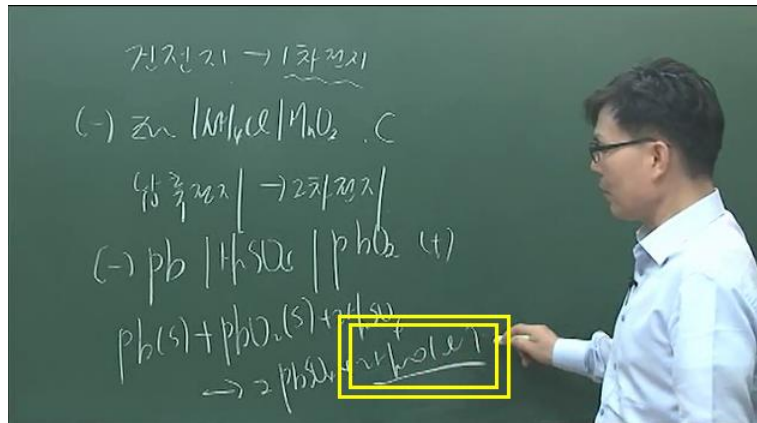
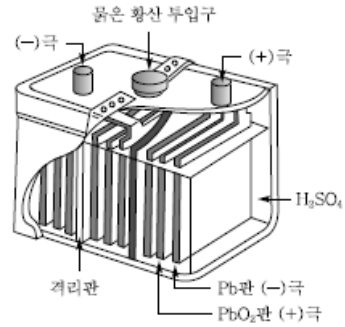
㉟ (+)극(PbO₂판)



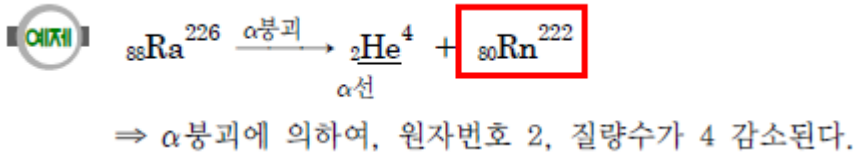
㊸ 전체반응



이와 같이 납축전지는 충전과 방전이 가능한 2차 전지이다.



오 류	수 정
2H ₂ O(l)	2H₂O(s)

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1910] 화학분석기사 필기(2016)→ 일반화학(현성호)		
	[L 1389] ㉞ [화학분석기사]일반화학		
범 위	17차시 비금속원소와 그 화합물(22:36~)		
교 재	[ISBN -] 화학분석기사 일반화학→ p289		
참 고 이 미 지			
			
오 류		수 정	
${}_{80}\text{Rn}^{222}$		${}_{86}\text{Rn}^{222}$	

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1910] 화학분석기사 필기(2016)→ 일반화학(현성호)		
	[L 1389] ㉞ [화학분석기사]일반화학		
범 위	17차시 비금속원소와 그 화합물(25:10~)		
교 재	[ISBN -] 화학분석기사 일반화학→ p291		
참 고 이 미 지			
$M = m \times \left(\frac{1}{2} \right)^{\frac{k}{T}}$ <p>여기서, M : 최후의 질량 m : 최초의 질량 T : 반감기 t : 경과시간</p>			
오 류		수 정	
$\frac{k}{T}$		$\frac{t}{T}$	

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1910] 화학분석기사 필기(2016)→ 일반화학(현성호)		
	[L 1389] ㉞ [화학분석기사]일반화학		
범 위	20차시 알칸, 알켄, 알킨 (21:35~)		
교 재	[ISBN -] 화학분석기사 일반화학→ p289		
참 고 이 미 지			
<p>㉞ 할로젠화수소의 첨가반응 : 염화수소(HCl), 브롬화수소(HBr), 요오드화수소(HI) 등의 할로젠화수소(HX)는 알켄과 반응하여 할로젠화 알킬(RX)을 생성한다.</p>			
오 류		수 정	
알킬		알킬	

날 짜		튜 터	현성호
강 좌 명	[E 1910] 화학분석기사 필기(2016)→ 일반화학(현성호)		
	[L 1389] ㉞ [화학분석기사]일반화학		
범 위	22차시 지방족 탄화수소와 유도체(17:20~)		
교 재	[ISBN -] 화학분석기사 일반화학→ p341		
참 고 이 미 지			
<p>(3) 알데히드류(R - CHO)</p> <p>알데히드는 일반적으로 R - CHO로 표시되고(R는 알킬기) 원자단 -CHO를 알데히드기라고 한다.</p> <p>㉞ 알데히드기(-CHO)는 산화되어서 카르복시기로 되는 경향이 강하므로 일반적으로 강한 환원성을 가지고 있다. 이 경우에 알데히드는 카르복시산으로 된다.</p>			
오 류		수 정	
카르복시산		카르복실산	