



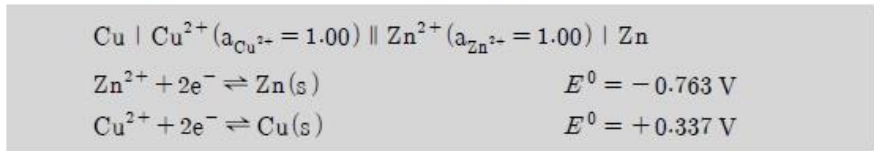
날 짜	2017-02-03	튜 터	김인범
강 좌 명	[E 1911] 화학분석기사 필기(2016년)→ 기기분석(김인범)		
	[L 964] ㉞ [화학분석기사]기기분석		
범 위	15차시 분리분석법의 원리 및 이론 3 (20:58~)		
교 재	[ISBN 0638] 화학분석기사 기기분석→ p153		
<b>참 고 이 미 지</b>			
<p>㉞ <math>N</math>의 변화</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• 분해능을 개선하기 위한 방법은 column의 단 수를 증가시키는 것</li> <li>• 식 <math>N = \frac{H}{L}</math>에서 <math>L</math>을 증가시키는 것보다 <math>H</math>를 감소시키는 것이 시간적으로 더 경제적</li> </ul>			
오 류		수 정	
$N=H/L$		$N=L/H$	

날 짜	2017-02-03	튜 터	김인범
강 좌 명	[E 1911] 화학분석기사 필기(2016년)→ 기기분석(김인범)		
범 위	31차시 예상문제1 (07:50~)		
교 재	[ISBN 0638] 화학분석기사 기기분석→ p196		
<b>참 고 이 미 지</b>			
<p><b>08</b> 크로마토그래피법에서 두 화학종의 관(column)에 대한 선택 인자(selective factor, <math>\alpha</math>)에 대한 설명으로 틀린 것은?(단, <math>K_B</math>가 더 오래 머무는 화학종의 분배 계수이다.)</p> <p>㉞ <math>\alpha = \frac{K_A}{K_B}</math>로 정의한다.</p> <p>㉟ 항상 1보다 작다.</p> <p>㊱ 실험을 통해 얻은 크로마토그램으로부터 <math>\alpha</math>값을 구할 수 있다.</p> <p>㊲ <math>\frac{\text{화학종 B의 머무름시간}}{\text{화학종 A의 머무름시간}}</math>의 비로 표현할 수 있다.</p> <p>-----</p> <p> 선택 인자는 항상 1보다 크다.</p> <p style="text-align: right;"> ㉟</p>			
오 류		수 정	
$\alpha = \frac{K_A}{K_B}$		$\alpha = \frac{K_B}{K_A}$	

날 짜	2017-02-06	튜 터	김인범
강 좌 명	[E 1911] 화학분석기사 필기(2016년)→ 기기분석(김인범)		
범 위	34차시 예상문제4 (05:58~)		
교 재	[ISBN 0638] 화학분석기사 기기분석→ p264		

**참 고 이 미 지**

**07** 다음과 같은 전지에서 이론적인 전지전위값은?



가 -0.326 V

나 +0.326 V

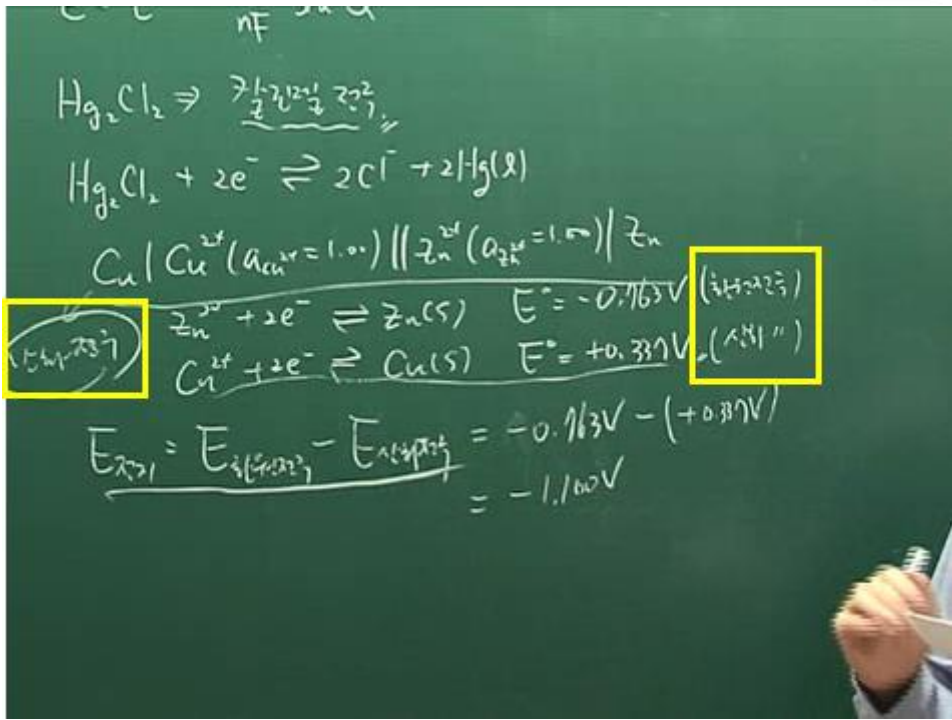
다 -1.100 V

라 +1.100 V



위의 전지는 구리 전극이 산화 전극이고 아연 전극이 환원 전극이다.  
 $E_{\text{전지}} = E_{\text{환원 전극}} - E_{\text{산화 전극}} = +0.337 - (-0.763) = +1.100V$

정답 라



오 류	수 정
구리 전극이 산화 전극	구리 전극이 환원 전극
아연 전극이 환원 전극	아연 전극이 산화 전극