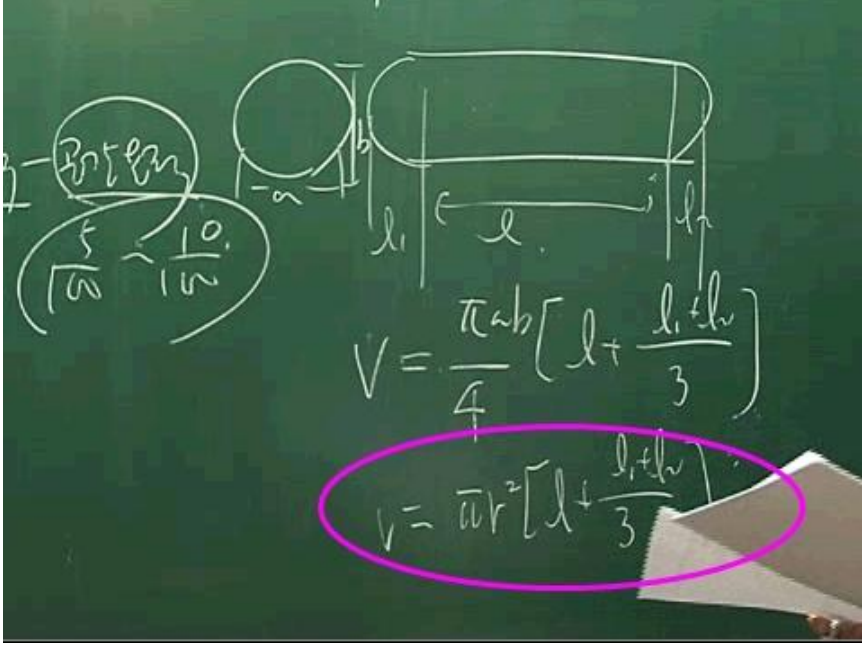


날 짜	2013-11-14	튜 터	
강 좌 명	(E992/L1266)위험물기능사		
범 위	[강의](E992)제6장 위험물안전관리법 2차시→ 2. 위험물안전관리법 I (17:40~18:00)/ (1266)16차시→ 4/10page 위험물안전관리법 I (17:40~18:00)→ 타원형 탱크의 내용적		
참 고 이 미 지			
			
오 류		수 정	
“한 쪽이 블록하고 다른 한 쪽이 오목한 것의 계산식”에 대한 설명 및 판서		$V = \frac{\pi ab}{4} \left[l + \frac{l_1 - l_2}{3} \right]$	
비 고			
해당 설명과 판서는 “원형 탱크의 내용적을 수평으로 설치한 것”에 대한 내용임.			

날 짜	2013-11-14	튜 터	
강 좌 명	(E992)위험물기능사		
범 위	[교재] (0696)위험물기능사→ p435→ (2) 보유 공지 [표]		
참 고 이 미 지			
취급하는 위험물의 최대 수량		공지의 너비	
지정 수량 10배 미만		3m 이상	
지정 수량 10배 이상		5m 이상	
오 류		수 정	
취급하는 위험물의 최대 수량		취급하는 위험물의 최대 수량	
지정 수량 10배 미만		지정 수량 10배 이하	
지정 수량 10배 이상		지정 수량 10배 초과	
비 고			
2013.02.05 개정 [시행규칙 별표 4]			

날 짜	2013-12-09	튜 터	현성호
강 좌 명	(E992/L1266)위험물기능사		
범 위	[교재] (0696)위험물기능사→ p30→ (예제) 15번. HAsO_3^{2-}		

참 고 이 미 지

예제 다음 화합물의 산화수를 구하여라.

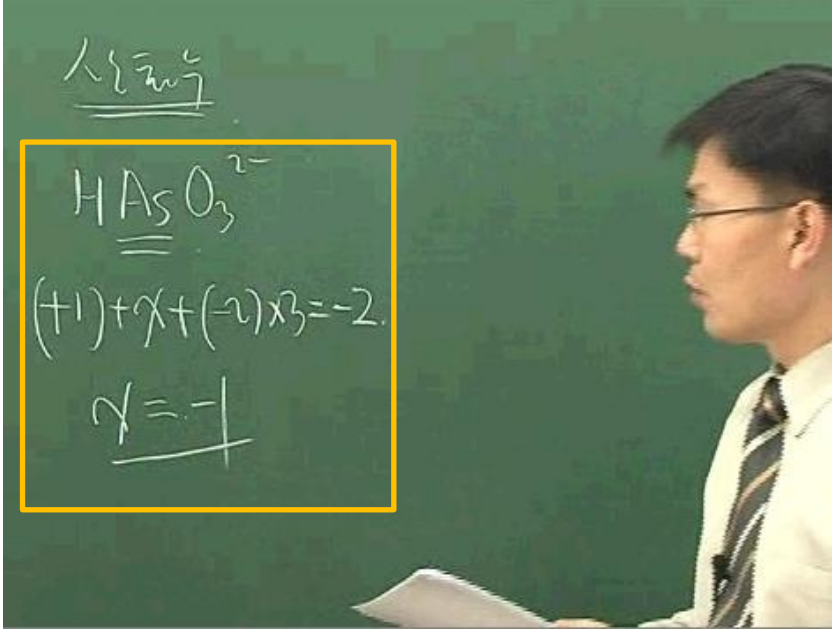
$\text{HO}_2, \text{NO}_2, \text{Cr}^{3+}, \text{MnO}_2, \text{Pb(OH)}_2, \text{Fe(OH)}_3, \text{ClO}^-, \text{K}_4\text{Fe(CN)}_6, \text{ClO}_2, \text{ClO}_2^-, \text{Mn(CN)}_6^{4-}, \text{N}_2, \text{NH}_4^+, \text{N}_2\text{H}_5^+, \text{HAsO}_3^{2-}, (\text{CH}_3)_4\text{Li}_4, \text{P}_4\text{O}_{10}, \text{C}_2\text{H}_6\text{O(에탄올)}, \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}, \text{VO(SO}_4), \text{Fe}_3\text{O}_4, \text{C}_2\text{H}_2$

1. $\text{HO}_2 : (+1) + 2x = 0 \quad \therefore x = -\frac{1}{2}$
2. $\text{NO}_2 : x + (-2) = 0 \quad \therefore x = +2$
3. $\text{Cr}^{3+} : x = +3 \quad \therefore x = +2$
4. $\text{MnO}_2 : x + (-2) \times 2 = 0 \quad \therefore x = +4$
5. $\text{Pb(OH)}_2 : x + (-1) \times 2 = 0 \quad \therefore x = +2$
6. $\text{Fe(OH)}_3 : x + (-1) \times 3 = 0 \quad \therefore x = +3$
7. $\text{ClO}^- : x + (-2) = -1 \quad \therefore x = +1$
8. $\text{K}_4\text{Fe(CN)}_6 : 4 + x + (-1) \times 6 = 0 \quad \therefore x = +2$
9. $\text{ClO}_2 : x + (-2) \times 2 = 0 \quad \therefore x = +4$
10. $\text{ClO}_2^- : x + (-2) \times 2 = -1 \quad \therefore x = +3$
11. $\text{Mn(CN)}_6^{4-} : x + (-1) \times 6 = -4 \quad \therefore x = +2$
12. $\text{N}_2 : x = 0$
13. $\text{NH}_4^+ : x + (+1) \times 4 = +1 \quad \therefore x = -3$
14. $\text{N}_2\text{H}_5^+ : 2x + (+1) \times 5 = +1 \quad 2x = -4 \quad \therefore x = -2$
15. $\text{HAsO}_3^{2-} : (+1) + x + (-2) = -2 \quad \therefore x = -1$
16. $(\text{CH}_3)_4\text{Li}_4 : 4x + (+1) \times 3 \times 4 + (+1) \times 4 = 0 \quad 4x = -16 \quad \therefore x = -4$
17. $\text{P}_4\text{O}_{10} : 4x + (-2) \times 10 = 0 \quad \therefore x = +5$
18. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O(에탄올)} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} : 2x + (+1) \times 6 + (-2) = 0 \quad \therefore x = -2$

오 류	수 정
$\text{HAsO}_3^{2-} : (+1) + x + (-2) = -2$ $\therefore x = -1$	$\text{HAsO}_3^{2-} : (+1) + x + (-6) = -2$ $\therefore x = +3$

비 고

풀이 과정 오류 수정

날 짜	2013-12-09	튜 터	현성호
강 좌 명	(E992/L1266)위험물기능사		
범 위	[강의](E992) 제1장 위험물 기초화학→ 6차시 산과 염기, 산화와 환원 (24:00~24:25)/ (1266)4차시→ 4/8page 산과 염기, 산화와 환원(24:00~24:25)→ 화합물의 산화수		
참 고 이 미 지			
			
오 류		수 정	
$\underline{\text{HAsO}}_3^{2-}: (+1) + x + (-2) = -2$ $\therefore x = -1$		$\underline{\text{HAsO}}_3^{2-}: (+1) + x + (-6) = -2$ $\therefore x = +3$	
비 고			
풀이 과정 오류 수정			