강	<mark>강 좌 명</mark> [E 2702] 위험물기능장 필기/과년도(2022)			
교		재	[ISBN 3445] 더플러스 위험물기능장 필기	기+실기(2023)→ pIVⅢ-3 문제1
	참고 이미지			
	01 0℃, 1기압에서 어떤 기체의 밀도가 1.617g/L 이다. 1기압에서 이 기체 1L가 1g이 되는 온도 는 약 몇 ℃인가? ① 44 ② 68 ③ 168 ④ 441 $PV = \frac{w}{M}RT$ $D = \frac{w}{V} = \frac{PMV}{RT}$			
	오류		오류	수정
	$D = \frac{PMV}{RT}$		$D = \frac{PMV}{RT}$	$D = \frac{PM}{RT}$

강	좌	명	[E 2702] 위험물기능장 필기/과년도(202	2)
교		재	[ISBN 3445] 더플러스 위험물기능장 필경	기+실기(2023)→ pⅣⅢ-3 문제3
			참고 이	미지
	03 에틸알코올 23g을 완전연소하기 위해 표준 상태에서 필요한 공기량(L)은? ① 33.6 ② 67.2 ③ 106 ④ 320 ○ C _{2H5} OH + 2O ₂ → 2CO ₂ + 3H ₂ O ○ 23g - C ₂ H ₅ OH 1mol - C ₂ H ₅ OH 2mol O ₂ ○ 46g - C ₂ H ₅ OH 1mol - C ₂ H ₅ OH 100mol Air 22.4L - Air 106.67L Air 21mol O ₂ 1mol - Air 106.67L Air 21mol O ₂ 1mol - Air 106.67L Air 21mol O ₂ 1mol - Air 106.67L Air 21mol - O ₂ 1mol - Air 106.67L Air 21mol - O ₂ 1mol - Air 106.67L Air 106			
	오류		오류	수정
	③ 106		3 106	③ 160
$2O_2$		$2O_2$	3 O ₂	
2mol		2mol	<mark>3</mark> mol	
	106.67L		106.67L	160L

강 좌 명	[E 2702] 위험물기능장 필기/과년도(202	22)→ 위험물기능장 필기(과년도)		
범 위	29차시 과년도 출제문제(15회)(제58회시행)(1) (11분 32초~)			
교 재	교 재 [ISBN 3445] 더플러스 위험물기능장 필기+실기(2023)→ pⅡ-171 문제25			
	참고 이미지			
1 + 2 / 1 - 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1 / 1				
	오류	수정		
(강의 음성)	정답: ② 축방향응력	(강의 음성) 정답: ① 원주방향응력		

강	<mark>강 좌 명</mark> [E 2702] 위험물기능장 필기/과년도(2022)→ 위험물기능장 필기(과년도)			
범		위	30차시 과년도 출제문제(15회)(제58회시	행)(2) (3분 25초~)
교		재	[ISBN 3445] 더플러스 위험물기능장 필	기+실기(2023)→ pⅡ-171 문제38
	참고 이미지			미지
34. 400 by 2019 = 316. 31				
			오류	수정
(강	의 음	성)	정답: ④ 10	(강의 음성) 정답: ① 3

강	좌	명	[E 2629] 위험물기능장 실기/과년도→ 위험물기능장 실기, 과년도	
범		위	44차시 과년도기출문제_2016(60회) (5분 43초~)	
교		재	[ISBN 3445] 더플러스 위험물기능장 필기+실기(2023)→ pⅢ-137 문제6	
참고 이미지				



소산에틸 200L, 시클로헥산 500L, 클로로벤젠 2,000L, 에틴올이민 2,000L인 경우 지정수량 배수의 합을 쓰시오.

- 1		
	오류	수정
	(강의 음성, 지문) 에탄올아민 2,000 L	(강의 음성, 지문) 에탄올아민 4,000 L