

위치	오류유형	수정 전	수정 후
2권 146~146p 문제 59번 보기 번호 : 59	문제-보기(지문)	② 자격이 취소된 날부터 2년이 지난 사람	② 자격이 취소된 날부터 2년이 지나지 아니한 사람
1권 158~158p 문제 29번 보기, 해설 번호 : 29	문제-보기(지문)	[보기] ② 1[m³]의 도시가스를 완전연소시키는 데 실제 필요공기량은 4~5[m³]이다. ③ 메탄의 폭발범위는 산소 중의 농도 5~15[%]이다. ④ 부탄의 폭발범위는 산소 중의 농도 1.8~8.4[%]이다. [해설] LPG는 액화석유가스로 주원료인 프로판(C₃H₈)과 부탄(C₄H₁₀)이므로 프로판은 44/29=1.52, 부탄은 58/29=2 공기보다 프로판은 1.52배, 부탄은 2배 무겁다.	[보기] ② 1[m³]의 도시가스를 완전연소시키는 데 이론공기량은 9.52 [m³]이다. ③ 메탄의 폭발범위는 공기 중의 농도 5~15[%]이다. ④ 부탄의 폭발범위는 공기 중의 농도 1.8~8.4[%]이다. [해설] ① 도시가스의 주성분은 메탄(CH₄)이므로 증기비중은 16/29=0.55로서 공기보다 0.55배 가볍고 LPG는 액화석유가스로 주원료인 프로판(C₃H₈)과 부탄(C₄H₁₀)이므로 프로판은 44/29=1.52, 부탄은 58/29=2 공기보다 프로판은 1.52배, 부탄은 2배 무겁다. ② 도시가스의 주연료는 LNG이고 LNG의 주성분은 메탄이다. CH₄ + 2O₂ → CO₂ + 2H₂O 22.4[m³] 2×22.4[m³] 1[m³] x · 이론산소량 x = (2×22.4[m³])×1[m³]/22.4[m³]=2[m³] · 이론공기량 = 2[m³]/0.21 = 9.52[m³]

도서의 오류로 학습에 불편드린 점 진심으로 사과드립니다.
더 나은 도서를 만들기 위해 노력하는 시대교육그룹이 되겠습니다.