

위치	오류유형	수정 전	수정 후												
31p 빨리보는 간단한 키워드	개념, 공식-설명	■ 물과 반응에 따른 생성가스 탄화나트륨 : $\text{Na}_2\text{C}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}(\text{OH})_2 + \text{C}_2\text{H}_2$ (아세틸렌가스)	■ 물과 반응에 따른 생성가스 탄화나트륨 : $\text{Na}_2\text{C}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{C}_2\text{H}_2$ (아세틸렌가스)												
		수정 사유	개념 오류												
105p 2017년 4회 기사 기술복원문제 번호 : 08	해설	해설 건축물 등의 총 피해액 ·조건에서 구축물, 영업시설, 잔존물제거비는 해당 없으므로	해설 건축물 등의 총 피해액 ·조건에서 잔존물제거비는 해당 없으므로												
		수정 사유	해설 오류												
131p PART 01 핵심이론	개념, 공식-설명	<table><tr><td>기체 또는 증기</td><td>연소범위 (vol%)</td></tr><tr><td>시아나화수소 (HCN)</td><td>12. 8~27</td></tr><tr><td>암모니아(NH₃)</td><td>15. 7~27. 4</td></tr></table>	기체 또는 증기	연소범위 (vol%)	시아나화수소 (HCN)	12. 8~27	암모니아(NH ₃)	15. 7~27. 4	<table><tr><td>기체 또는 증기</td><td>연소범위 (vol%)</td></tr><tr><td>시아나화수소 (HCN)</td><td>5. 6~40</td></tr><tr><td>암모니아(NH₃)</td><td>16~25</td></tr></table>	기체 또는 증기	연소범위 (vol%)	시아나화수소 (HCN)	5. 6~40	암모니아(NH ₃)	16~25
		기체 또는 증기	연소범위 (vol%)												
시아나화수소 (HCN)	12. 8~27														
암모니아(NH ₃)	15. 7~27. 4														
기체 또는 증기	연소범위 (vol%)														
시아나화수소 (HCN)	5. 6~40														
암모니아(NH ₃)	16~25														
		수정 사유	개념 오류												
156p 제19회 출제예상문제 번호 : 13	해설	해답 ② 이산화탄소(CO ₂)의 기체비중 = 1. 96(44g/22. 4L/몰)/1. 29g = 44/29 = 1. 51 ③ 에탄가스(C ₃ H ₈) 비중 = 1. 96(16g/22. 4L/몰)/1. 29g = 44/29 = 1. 51	해답 ② 이산화탄소(CO ₂)의 분자량은 44이므로 이산화탄소의 밀도/공기의 밀도 = (44/22. 4)/1. 29 = 1. 52, 또는 이산화탄소의 분자량/공기의 분자량 = 44/28. 84 = 1. 52 ③ 부탄가스(C ₄ H ₁₀)의 기체비중 = (58/22. 4)/1. 29 = 2. 0 또는 58/28. 84 = 2. 0												
		수정 사유	해설 오류												
163p 제20회 출제예상문제 번호 : 13	해설	해설 ① 탄화알루미늄 : $\text{Al}_4\text{C}_3 + 12\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{CH}_4$ ② 탄화나트륨 : $\text{Na}_2\text{C}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}(\text{OH})_2 + \text{C}_2\text{H}_2$ (아세틸렌가스)	해설 ① 탄화알루미늄 : $\text{Al}_4\text{C}_3 + 12\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{CH}_4$ ② 탄화나트륨 : $\text{Na}_2\text{C}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{C}_2\text{H}_2$ (아세틸렌가스)												
		수정 사유	해설 오류												
203p 기술복원문제 번호 : 11	정답	85,101.8배	5172.7배												
		수정 사유	정답 오류												

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