

# 2024 가스기사 실기 정오표(2024-04-22)

ISBN : 978-89-315-2959-3 (2024. 1. 31. 개정 2판 1쇄 발행)

※ 학습에 불편을 드려 죄송합니다.

페이지	수정 전	수정 후																																					
1-22	<b>예제 2번의 해설 및 정답</b> $\therefore t = \frac{(1.5 \times 1.62) \times 5 \times 1.5}{2 \times 4 \times \frac{1}{4} - 0.2 \times (1.5 \times 1.62)} + 1$ $= 13.037 = 13.04mm$	$\therefore t = \frac{(1.5 \times 1.62) \times 5 \times 1.5}{2 \times 4 \times \frac{1}{4} \times 0.7 - 0.2 \times (1.5 \times 1.62)} + 1$ $= 20.93mm$																																					
1-48	<b>예제 1번의 정답</b> $t = (\text{생략}) = 3.165 \approx 3.17mm$	$t = (\text{생략}) = 1.306mm$																																					
1-50	<b>29번의 문제</b> ~ (단, 전압은 150atm이다.)	~ (단, 전압은 15atm이다.)																																					
1-60	<b>35번의 해답 및 해설</b> $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ 22.4L : 17g $x(L) : 44g$ $x = \frac{22.4 \times 44}{17} = 57.976L$ $\therefore$ 공기는 $57.976 \times \frac{100}{80} = 72.47L$	$N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ 22.4L : 34g $x(L) : 44g$ $x = \frac{22.4 \times 44}{34} = 28.988L$ $\therefore$ 공기는 $28.988 \times \frac{100}{80} = 36.235 \approx 36.24L$																																					
1-147	<b>9번 문제의 해설</b> <table><tr><th>압력측정기구</th><th>최고사용압력</th><th>용적</th><th>기밀유지시간</th></tr><tr><td>⋮</td><td>⋮</td><td>⋮</td><td>⋮</td></tr><tr><td rowspan="3">압력계 또는 자기압력 기록계</td><td>저압</td><td rowspan="2">~</td><td rowspan="2">~</td></tr><tr><td>중압</td></tr><tr><td>저압</td><td>~</td><td>~</td></tr></table>	압력측정기구	최고사용압력	용적	기밀유지시간	⋮	⋮	⋮	⋮	압력계 또는 자기압력 기록계	저압	~	~	중압	저압	~	~	<table><tr><th>압력측정기구</th><th>최고사용압력</th><th>용적</th><th>기밀유지시간</th></tr><tr><td>⋮</td><td>⋮</td><td>⋮</td><td>⋮</td></tr><tr><td rowspan="3">압력계 또는 자기압력 기록계</td><td>저압</td><td rowspan="2">~</td><td rowspan="2">~</td></tr><tr><td>중압</td></tr><tr><td>고압</td><td>~</td><td>~</td></tr></table>	압력측정기구	최고사용압력	용적	기밀유지시간	⋮	⋮	⋮	⋮	압력계 또는 자기압력 기록계	저압	~	~	중압	고압	~	~					
압력측정기구	최고사용압력	용적	기밀유지시간																																				
⋮	⋮	⋮	⋮																																				
압력계 또는 자기압력 기록계	저압	~	~																																				
	중압																																						
	저압	~	~																																				
압력측정기구	최고사용압력	용적	기밀유지시간																																				
⋮	⋮	⋮	⋮																																				
압력계 또는 자기압력 기록계	저압	~	~																																				
	중압																																						
	고압	~	~																																				
1-159	<b>1번 문제의 정답</b> ~ = 5.209 = 5.21mm	~ = 5.2679 = 5.27mm																																					
1-184	<b>4번 문제의 해설</b> 하한값 : ~ = 2.576 = 2.56% $\therefore$ 2.56~10.82%	하한값 : ~ = 2.576 = 2.58% $\therefore$ 2.58~10.82%																																					
1-240	<b>10번 문제의 참고</b> [참고] 정량적 평가기법 1. 체크리스트 ~	[참고] 정성적 평가기법 1. 체크리스트 ~																																					
2-222	<b>2번 문제</b> (1) ①, ②, ③의 용기 명칭과 품질검사 시 합격 기준, 순도, 시약을 쓰시오.	(1) ①, ②, ③의 용기 명칭과 품질검사 시 합격 기준이 되는 순도, 시약을 쓰시오.																																					
1-232	<b>4번 문제의 정답</b> =139734Nm <sup>3</sup>	=129734Nm <sup>3</sup>																																					
1-232	<b>8번 문제의 표</b> <table><tr><th>가스별</th><th>제독제</th><th></th></tr><tr><td>⋮</td><td>⋮</td><td>⋮</td></tr><tr><td rowspan="4">시안화수소</td><td>( ⑤ )</td><td>250</td></tr><tr><td>가성소다수용액</td><td>530</td></tr><tr><td>탄산소다수용액</td><td>700</td></tr><tr><td>물</td><td>다량</td></tr><tr><td>암모니아 ~</td><td>( ⑤ )</td><td>다량</td></tr></table>	가스별	제독제		⋮	⋮	⋮	시안화수소	( ⑤ )	250	가성소다수용액	530	탄산소다수용액	700	물	다량	암모니아 ~	( ⑤ )	다량	<table><tr><th>가스별</th><th>제독제</th><th></th></tr><tr><td>⋮</td><td>⋮</td><td>⋮</td></tr><tr><td>시안화수소</td><td>( ⑤ )</td><td>250</td></tr><tr><td rowspan="3">아황산가스</td><td>가성소다수용액</td><td>530</td></tr><tr><td>탄산소다수용액</td><td>700</td></tr><tr><td>물</td><td>다량</td></tr><tr><td>암모니아 ~</td><td>( ⑤ )</td><td>다량</td></tr></table>	가스별	제독제		⋮	⋮	⋮	시안화수소	( ⑤ )	250	아황산가스	가성소다수용액	530	탄산소다수용액	700	물	다량	암모니아 ~	( ⑤ )	다량
가스별	제독제																																						
⋮	⋮	⋮																																					
시안화수소	( ⑤ )	250																																					
	가성소다수용액	530																																					
	탄산소다수용액	700																																					
	물	다량																																					
암모니아 ~	( ⑤ )	다량																																					
가스별	제독제																																						
⋮	⋮	⋮																																					
시안화수소	( ⑤ )	250																																					
아황산가스	가성소다수용액	530																																					
	탄산소다수용액	700																																					
	물	다량																																					
암모니아 ~	( ⑤ )	다량																																					

2-283	<b>8번 문제와 정답</b> 문제 (5) 비등 <b>적</b> (°C)을 쓰시오. 정답 (5) <b>(+)</b> 161.5°C	문제 (5) 비등 <b>점</b> (°C)을 쓰시오. 정답 (5) <b>-</b> 161.5°C								
2-284	<b>9번 문제의 정답</b> ① 절단 등의 방법으로 파기하여 원형으로 가공할 수 <b>있</b> 도록 한다.	① 절단 등의 방법으로 파기하여 원형으로 가공할 수 <b>없</b> 도록 한다.								
3-28	<b>2번 문제의 정답 및 해설</b> 정답. (2) <b>18m</b> 이상 해설. <table><tr><td>관경</td><td>지지간격</td></tr><tr><td>300A</td><td><b>18m</b></td></tr></table>	관경	지지간격	300A	<b>18m</b>	정답. (2) <b>16m</b> 이상 해설. <table><tr><td>관경</td><td>지지간격</td></tr><tr><td>300A</td><td><b>16m</b></td></tr></table>	관경	지지간격	300A	<b>16m</b>
관경	지지간격									
300A	<b>18m</b>									
관경	지지간격									
300A	<b>16m</b>									
3-41	<b>11번 문제 (2)의 (가) 하한값 해설 및 정답</b> $\therefore L = \frac{100}{\frac{40}{5} + \frac{30}{4} + \frac{30}{13}} = \textcolor{red}{11.356} = \textcolor{red}{11.36}\%$	$\therefore L = \frac{100}{\frac{40}{5} + \frac{30}{4} + \frac{30}{13}} = \textcolor{blue}{5.615} = \textcolor{blue}{5.62}\%$								
3-70	<b>9번 문제의 보기(지문)</b> • 저장능력 5톤[( ① )의 경우에는 10톤] 또는 500m³[( ① ) <b>가 아닌</b> 경우에는 1,000m³) 이상인 저장탱크	• 저장능력 5톤[( ① )의 경우에는 10톤] 또는 500m³[( ① ) <b>의</b> 경우에는 1,000m³) 이상인 저장탱크								