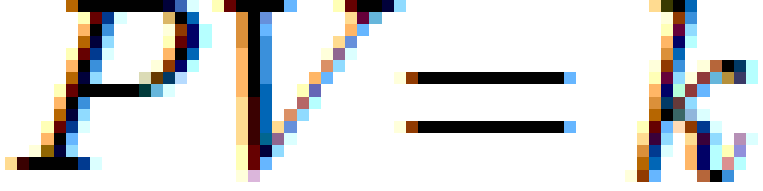
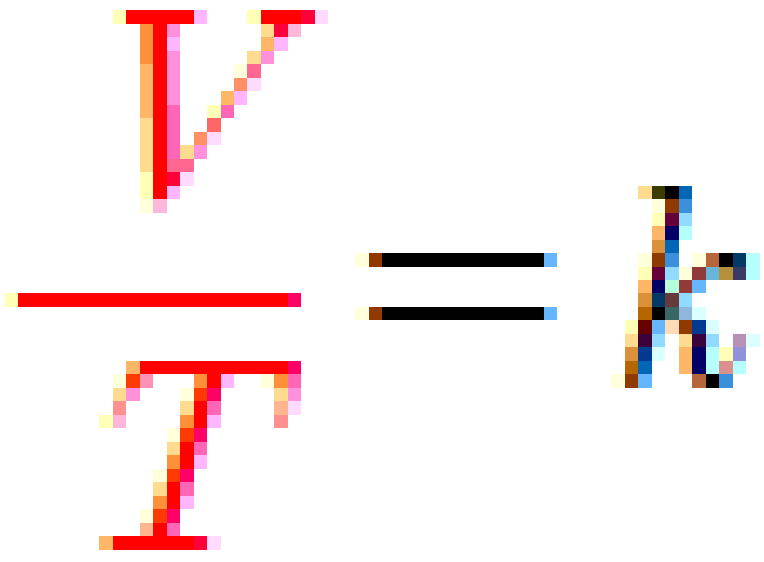


위치	오류유형	수정 전		수정 후
17~17p 핵심이론 04 기체의 법칙	문제-본문	수정 전	② 샤를(Charles)의 법칙 	
		수정 후	② 샤를(Charles)의 법칙 	
75~75p 핵심이론 03 농도 계산	개념, 공식-설명	③ 몰농도(Molarity : M) ㉠ 용액 1L에 들어 있는 용질의 수(g·mol/)		③ 몰농도(Molarity : M) ㉠ 용액 1L에 들어 있는 용질의 수 (g·mol/L)
75~75p 핵심예제 3-3	문제-본문	3-3. 농황산의 비중이 1.84, 농도는 75(W/W/%) 정도라면 이 농황산의 몰농도(mol/L)는?(단, 농황산의 분자량 : 98)		3-3. 농황산의 비중이 1.84, 농도는 75(W/W%) 정도라면 이 농황산의 몰농도(mol/L)는?(단, 농황산의 분자량 : 98)
154p 핵심이론 03 파동	문제-본문	② 종 류 ㉠ 횡파 : 파동의 전파 방향과 매질의 진동 방향이 서로 수직인 파동으로 매질이 필요하다.		② 종 류 ㉠ 횡파 : 파동의 전파 방향과 매질의 진동 방향이 서로 수직인 파동으로 매질이 필요하다(전자기파 제외).

위치	오류유형	수정 전		수정 후
155p 핵심예제 3-1 번호 : 1	문제-본문	② 매질이 없어도 전파된다.		② 전자기파 외에는 매질이 있어야 한다.
185~185p 문제 7번 해설 번호 : 7	문제-본문	수정 전	$n = \frac{Q}{\pi D H u_f} = \frac{1,200 \text{m}^3/\text{min} \times 1/60 \text{min/s}}{\pi \times 0.2 \text{m} \times 16 \text{m} \times 2 \text{cm/s} \times 1/100 \text{m/cm}}$	
		수정 후	$n = \frac{Q}{\pi D H u_f} = \frac{1,200 \text{m}^3/\text{min} \times 1 \text{min}/60 \text{s}}{\pi \times 0.2 \text{m} \times 16 \text{m} \times 2 \text{cm/s} \times 1 \text{m}/100 \text{cm}}$	
255~255p 문제 59번 해설 번호 : 59	해설	수정 전	$L = 10 \log(10^{L_1/10} + 10^{L_2/10} + \dots + 10^{L_m/10})$	
		수정 후	$L = 10 \log(10^{L_1/10} + 10^{L_2/10} + \dots + 10^{L_n/10})$	
339~339p 문제 18번 해설 번호 : 18	문제-본문	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow 3\text{CH}_4 + 3\text{CO}_3$		$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow 3\text{CH}_4 + 3\text{CO}_2$
371~371p 문제 7번 4번보기 번호 : 7	문제-본문	④ 사염화탄소(CCl ₄)		④ 사염화탄소(CCl ₄)
393p 번호 : 15	해설	런던형 스모그는 대표적인 침강성 역전층 으로 일반적으로 해가 뜨면 대부분 소멸한다.		런던형 스모그는 대표적인 방사성 복사역전 으로 일반적으로 해가 뜨면 대부분 소멸한다.
453~453p 문제 50번 해설 번호 : 50	해설	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow 3\text{CH}_4 + 3\text{CO}_3$		$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow 3\text{CH}_4 + 3\text{CO}_2$
479~479p (2) 답안지 작성 예시	문제-본문	f : 0.025M - 티오황산나트륨 용액의 역가(Factor)		f : 0.025N - 티오황산나트륨 용액의 역가(Factor)

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