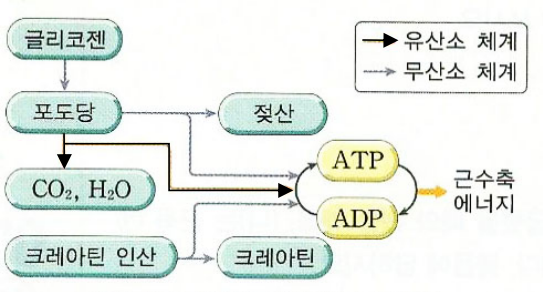
편저자 : 김 진 욱

※ 정오 및 오탈자를 수정합니다. 앞으로 더욱더 좋은 양서를 만들 수 있도록 꾸준히 노력할 것을 약속드립니다. 감사합니다.

	변경 전	변경 후
▶p115. 문제 10번 정답	③	②, ③
▶p126. (4) 근수축의 에너지원 그림수정		
▶p229. 문제 3번 정답	④	②
▶p252. (3) 오비탈의 최대수용 전자수 예	1s = 2개, 2s = 8개, 3p = 18개	1s = 2개, 2s = 2개, 3p = 6개
▶p306. (2) 산화 · 환원 반응의 동시성	$Zn(s) + 2HCl(s) \rightarrow ZnCl_2(aq) + H_2(g)$ $-2e^-$(산화) $-2e^-$(환원)	
▶p308. (4) 할로젠과 할로젠화 이온의 반응	반응성이 작은 할로젠화 이온이 녹아 있는 수용액에 반응성이 큰 할로젠 분자를 넣으면, 넣은 할로젠 분자는 전자를 얻어 환원되어 구리로 석출된다.	반응성이 작은 할로젠화 이온이 녹아 있는 수용액에 반응성이 큰 할로젠 분자를 넣으면, 할로젠 분자는 전자를 얻어 환원되고, 할로젠화 이온은 전자를 잃고 산화된다.
▶p316. 3. 여러 가지 산_표 아세트산(CH_3COOH)	약산, 상온에서 25℃로 존재, 자극성 냄새	약산, 상온에서 액체로 존재, 자극성 냄새
▶p368. (3) 만유인력 법칙과 케플러 법칙 vi) 구심력(F)	$F = m\frac{v}{r^2}$	$F = m\frac{v^2}{r}$
▶p558. 2. 온대 저기압_표	(라) 높음	(라) 낮음