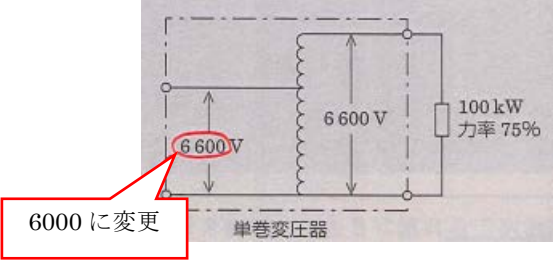
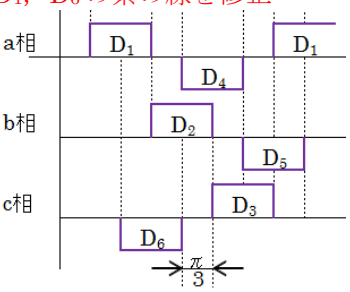
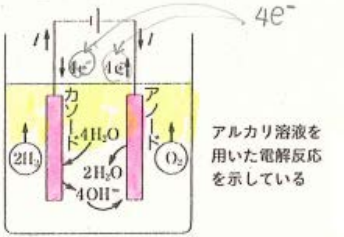


頁	行	誤	正
3	例題 1 問題	(4) (エ) 過複巻	(4) (エ) 不足複巻
21	図 1.22	図 1.22 直流分巻 発電機 の等価回路	図 1.22 直流分巻 電動機 の等価回路
23	図 1.24	直流分巻 発電機 の等価回路	直流分巻 電動機 の等価回路
49	解き方	P_{c2}	P_{2c} (8 箇所)
51	↑ 2	$\eta' = \dots = \frac{7703}{7703 + 250 + 197.2} \times 100 \approx 94.50$	$\eta' = \dots = \frac{7703}{7703 + 250 + 197.5} \times 100 \approx 94.51$
85		右の文を最終行に追加	となる.
93	↑ 4	$T = \dots = \frac{90VE_0}{\pi n_s Z_s} \sin \delta$	$T = \dots = \frac{90VE_0}{\pi n_s X_s} \sin \delta$
110	例題 5 問題図		
116	↑ 4	$i_1 = \frac{1}{a} i_2 = \frac{3}{a^2 R} \dot{V}_n$	$i_1 = \frac{1}{a} i_2 = \frac{3}{a^2 R_0} \dot{V}_n$
135	↑ 9	…ブッフホルツ継電器の構造を図 4.1 に示す.	…ブッフホルツ継電器の構造を図 4.19 に示す.
141	図 5.8(b)	光パルス (数 mW ~ 数 + mW)	光パルス (数 mW ~ 数 + mW) ※プラスから漢数字の 10 に変更
153	図 5.22(b)	D₁, D₆ の紫の線を修正 	
159	↑ 10	$i_a \left(\frac{T}{2} \right) = \dots + \frac{E_d}{E} \left(1 - e^{-\frac{T}{2\tau}} \right) = I_p$	$i_a \left(\frac{T}{2} \right) = \dots + \frac{E_d}{R} \left(1 - e^{-\frac{T}{2\tau}} \right) = I_p$
168	図 6.1	過電流損	渦電流損
196	↓ 6	$E_T = \dots + \frac{1}{2} (G_L R_L^2) \omega_m^2$	$E_T = \dots + \frac{1}{2} (G_L R_L^2) \omega_L^2$
196	↓ 11	$+ \frac{1}{2} (G_m R_m^2) \omega_m^2 + \dots$	$= \frac{1}{2} (G_m R_m^2) \omega_m^2 + \dots$
196	↓ 12	$= \frac{1}{2} \left\{ (G_m R_m^2) + \frac{(G_L R_L^2)}{m} \right\} \omega_m^2$	$= \frac{1}{2} \left\{ (G_m R_m^2) + \frac{(G_L R_L^2)}{m^2} \right\} \omega_m^2$
199	↓ 5	$N_L = n_m \times \frac{1}{m} \dots$	$n_L = n_m \times \frac{1}{m} \dots$
202	↑ 2	$M = \frac{F}{S} [\text{cd}]$	$M = \frac{F}{S} [\text{lm/m}^2]$
222	↓ 2	右の文を文末に追加	温度および温度差には℃の単位も用いられる. 温度差は K で表しても℃で表しても同じ値となる.
228	図 8.7	溶かすために必要 は 熱量	溶かすために必要 な 熱量

頁	行	誤	正
	吹き出し		
234	↑ 4	誘電損 P_d を表す式を導き出して考察する.	誘電損 P_d を表す式を導き出して考察する.
247	例題 1 最後	$m = \frac{25}{27} \times 108 \doteq 100 \text{ g}$	$m = \frac{25}{27} \times 108 = 100 \text{ g}$
251 252	解き方 (2)	以下に差換え (2) 水電解での両電極の反応は次のようになる. カソード反応: $4\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \rightarrow 4\text{OH}^- + 2\text{H}_2 \uparrow$ 水素を発生 アノード反応: $4\text{OH}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- + \text{O}_2 \uparrow$ 酸素を発生 図9.4 に水の電気分解の原理図を示す.  図9.4 水の電気分解	
293	↓ 8	$= (\overline{A} + \textcolor{red}{B}) \cdot (A + B) \cdot \overline{C} + \dots$	$= (\overline{A} + \textcolor{red}{B}) \cdot (A + B) \cdot \overline{C} + \dots$

(オーム社 180226)