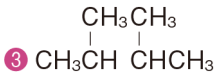
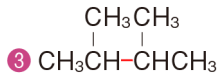
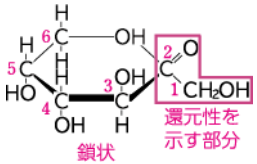
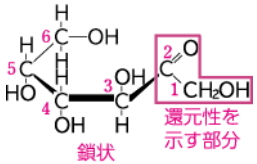
『坂田薫の　１冊読むだけで化学の基本&解法が面白いほど身につく本』　正誤表

このたびは弊社刊『**坂田薫の　１冊読むだけで化学の基本&解法が面白いほど身につく本**』第１刷（2019 年 3 月 9 日発行）の記述につき誤りがありました。お詫びとともに訂正させていただきます。

最終更新日：2019-10-16

ページ	行目	誤	正
19	①問 1(オ)解答	$K^2L^8M^6N^2$	$K^2L^8M^8N^2$
25	②問2　解答	上参照	2,2－ジメチルプロパン・2－メチルブタン・ペンタン
29	②問2(ア)解法および解答	O_2 の分子量は 32 なので，$\frac{1}{32}\times N_A=\frac{N_A}{32}$　答 $\frac{N_A}{32}$	O_2 の分子量は 32 で，O 原子はその 2 倍。$\frac{1}{32}\times 2N_A=\frac{N_A}{16}$ 答 $\frac{N_A}{16}$
29	②問2(イ)解法および解答	Na^+ 1 個に含まれる電子は 23－1=22 個。よって Na^+ 1mol 中の電子は 22 mol なので、$22N_A$ 個。　答 $22N_A$	Na^+ 1 個に含まれる電子は 11－1=10 個。よって Na^+ 1mol 中の電子は 10 mol なので、$10N_A$ 個。　答 $10N_A$
30	①(エ)解法および解答	$0.15(mol/L)\times\frac{20}{1000}(L)=0.030$ mol　答 0.030 mol	$0.15(mol/L)\times\frac{20}{1000}(L)=0.0030$ mol　答 0.0030 mol
46	①問2　問題文 1 行目	0.030 mol/L の過マンガン酸カリウム水溶液	0.020 mol/L の過マンガン酸カリウム水溶液
47	解答　①問2	15.0 mL	16.0 mL
69	問 3　波線ホ	20℃	50℃
97	①解答	沈殿 C：$Fe(OH)_3$　赤褐	沈殿 C：$Al(OH)_3$　白
114	確認しておこう①⑤	CH_3Ⓒ Cl =Ⓒ H CH_2CH_3	CH_3Ⓒ Cl =Ⓒ H CH_2CH_3　　H に下線をつける
114	確認しておこう①⑥	$(CH_3)_2$ Ⓒ= Ⓒ H Cl	$(CH_3)_2$ Ⓒ= Ⓒ H Cl　　H の下は下線にする
116	①　③構造式		下側 C の左から 2 つ目と 3 つ目の間に横棒を入れる 
135	2 行目	糖類 $C_nH_{2n}O_m$：分子式の $C_nH_{2n}O_m$ は $C_n(H_2O)_m$ と表す	糖類 $C_nH_{2m}O_m$：分子式の $C_nH_{2m}O_m$ は $C_n(H_2O)_m$ と表す
146	①　⑩	フェノエール	フェノール
148	①　6 行目	異性体がるが，	異性体があるが，
272	最終行 鎖状の構造式		2 の炭素から左上に伸びる線を消す。 

以上