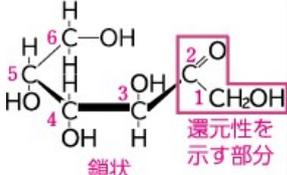


『坂田薫の 1冊読むだけで化学の基本&解法が面白いほど身につく本』 正誤表

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：2024-04-24

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22mol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10molなので、 $10N_A$ 個。 答 $10N_A$
30	①(エ)解法および解答	$0.15(\text{mol/L}) \times \frac{20}{1000}(\text{L}) = 0.030 \text{ mol}$ 答 0.030 mol	$0.15(\text{mol/L}) \times \frac{20}{1000}(\text{L}) = 0.0030 \text{ mol}$ 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°C	50°C
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	$CH_3 \textcircled{C} Cl = \textcircled{C} H CH_2CH_3$	$CH_3 \textcircled{C} Cl = \textcircled{C} H CH_2CH_3$ Hに下線をつける
114	確認しておこう①⑥	$(CH_3)_2 \textcircled{C} = \textcircled{C} H Cl$	$(CH_3)_2 \textcircled{C} = \textcircled{C} H Cl$ Hの下は下線にする
116	① ③構造式	$CH_3CH_3$ ③ $CH_3CH \quad CHCH_3$	下側Cの左から2つ目と3つ目の間に横棒を入れる $CH_3CH_3$ ③ $CH_3CH-CHCH_3$
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,
171	解答 問1(1)	①	②
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