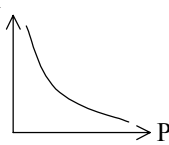


勘 誤 表

(5D92 化學分析 97.05.02 七版)

第一冊

- 1-4 頁 選擇題第 1 題 “蒸糖” 改為➔蔗糖
- 1-5 頁 第 2 題的(1)小題答案為➔促進 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 沈澱生成
(4)小題答案為➔除去附在 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 沈澱表面上的 Ca^{2+}
第 3 題(1)小題題目的圖要加(A)(B)(C)
- 1-8 頁 ①的任何氣體體積皆同 改成➔氣體分子數皆同
最後一行答案 2. ➔ $5.6 \div 22.4 = 0.25 \text{ mol}$
- 1-9 頁 問題 1. 的答案 ➔ $1.63 \times 22.4 = 36.5 \text{ g/mol}$
- 1-10 頁 四、(3)加熱“沸騰” 改為➔沸騰
- 1-11 頁 一、1.(C)(D)中間不留空行
二、1.那兩種溶液之混合物“不”產生沈澱改成➔會產生沈澱
寫出各“名”澱物之化學式及顏色改成➔沈澱物
- 1-12 頁 答案部分二、
1. $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{KCl}$, BaSO_4 白色沈澱
 $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CrO}_4 \rightarrow \text{BaCrO}_4 + 2\text{NaCl}$, BaCrO_4 黃色沈澱
2.(A) $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4$
(B) $0.1 \times 0.06 \times 233 = 1.4\text{g}$
(C) $(0.2 \times 0.04 - 0.1 \times 0.06) \div 0.1 = 0.02\text{M}$
(D) Na_2SO_4

- 1-19 頁 I 氣體的體積 ① $1\text{atm} = 760 \text{ mmHg} = 10132.5\text{Pa}$
 10132.5Pa 改成 ➔ $1.01 \times 10^5 \text{ Pa}$
- 1-20 頁 解答問題 $1.0.75\text{atm}$, $7.575 \times 10^4 \text{ Pa}$
- 1-22 頁 中間段落參考，以排水集氣法……
文字中“水上”集氣法改成 ➔ 排水集氣法
- 1-23 頁 例題 1.(d)圖改成 ➔ 
- 1-25 頁 氣體
氧 ② $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2[2\text{KCl}] + 3[\text{O}_2]$ 改成 ➔ $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3[\text{O}_2]$
- 1-27 頁 最後一行 KMNO_4 改成 ➔ KMnO_4
- 1-28 頁 圖中 Cu^{2-} 改成 ➔ Cu^{2+}
圖下方 $\text{H}_2\text{S} \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{S}^{2-}$
- 1-29 頁 $\frac{d_1}{d_2} = \sqrt{\frac{\text{NH}_3}{\text{HCl}}}$
- 1-30 頁 答案 4.(A)(B)(C)(D)
6.(D)
7.(A)
- 1-36 頁 答案 4. $C = \frac{10 \times 40\% \times 1.3}{98} = 5.3\text{mol/L}$, 分子的 10 改成 ➔ 1000

1-39 頁 最下方答案 3.(B)

1-41 頁 滲透壓大小②與絕對溫度成 “[T]” 改成 ➔ “比例”

1-42 頁 最下方答案例題 2. 26g, 4.26g

1-43 頁 2.原理

$$\text{則溶質分子量 } M = K \frac{W \times 100g}{\Delta t \times \text{劑}} \text{ 改成 } \rightarrow M = K_f \frac{w \times 1000}{\Delta T_f W}$$

1-44 頁 二、3.乙將 0.27 克茶

問題(2) 乙的環己烷溶液……

1-45 頁 答案部分 3.(4)誤差 17.2%

第二冊

2-1 頁 A.(3)例 $\text{PbCl}_{2(s)} \rightleftharpoons \text{Pb}^{2+}_{(aq)} + 2\text{Cl}^{-}_{(aq)}$
 $\rightarrow K_{sp} = [\text{Pb}^{2+}][\text{Cl}^{-}]^2$

2-2 頁 F.② A $\rightleftharpoons$ 2B 型 $\text{N}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$

$$\frac{1}{1 - \alpha} + \frac{2\alpha}{1 - \alpha} = 1 + \alpha$$

2-5 頁 中間的表格[H₂]改成 ➔ [N₂]

[I₂]改成 ➔ [H₂]

[HI]改成 ➔ [NH₃]

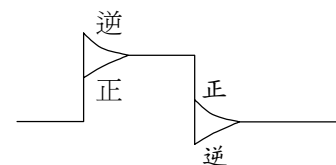
巨觀圖解 平衡 突減體積 平衡 突增體積 平衡

2-6 頁 巨觀圖解 如同 2-5 頁 改成 ➔ 突增體積

討論 第 3、4 行刪掉

2-7 頁 巨觀圖解 平衡 增加溫度 平衡 降低溫度 平衡

微觀



表解部分 最後一欄 平衡常數

~~變小~~ 不變

2-8 頁 表格第 2 欄 改變的狀況

增加反應物

增加生成物

減少反應物

減少生成物

2-11 頁 答案部分

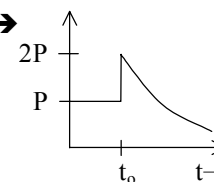
二、3.(c)

←	增加	減少	減少
---	----	----	----

4.(h) ➔

2-13 頁 一、3.(F)F 系統的顏色 改為 ➔ 平衡系統的顏色

4.(D)圖應改為 ➔



2-15 頁 最後(4)①顯示 “[IB⁻]” 濃度降低 改為➔ “[IO₃⁻]”

2-17 頁 答案部分



上式中 + SO_4^{2-} 改為➔ + 3SO_4^{2-}

2-18 頁 2.兩性物 Zn(OH)_3 應改為➔ Zn(OH)_2

此頁倒數第二行 $\text{Ag(NH}_3)_2^+$ 改為➔ $\text{Ag(NH}_3)_2^+$

2-20 頁 10.離子檢驗

Cu^{2+} ② NaOH^- 改為➔ NH_3

Pb^{2+} ① H_2O 改為➔ NaOH

2-21 頁 表格

II
S^{2-}
HgS 黑 改為➔ Hg_2S

2-22 頁 答案部分

3.流程圖移到 2-21 頁第 3 題題目下

答案 3. 甲 PbCrO_4 乙 Hg_2Cl_2 丙 Ag_2CO_3

2-25 頁 答案部分

3.(A)0.02M 改成➔ 5.6g/L

2-26 頁 標題改正➔ 酸鹼與 pH

2-29 頁 方框內答案 2.(1)① 1×10^{-3} 改成➔ 鹼性

2-35 頁 2.(1)酸性範圍內 $[\text{OH}^-]$ 列中 10^{-4}M 改成➔ 10^{-10}M

(2)鹼性範圍內 1 2 3 4 改成➔ 13 12 11 10

2-37 頁 二、1.(2)溴瑞香草藍 藍 6.0~7.6 紅 改成➔ 黃 6.0~7.6 藍

2-40 頁 一、5.圖➔用 2-39 頁的

2-41 頁 上面數來第 2 行 (5)……中含有鹼若干

答案部分 二、1.(5) 3.72g 改成➔ 3.72mg

2-47 頁 答案部分 二、1.(3)(A)(B) 改為➔ (A)

(4) -0.34V 改為➔ -0.67V

2-51 頁 表格裡的 [3] ②最後一行 $9.65 \times 10^9 \text{C/mol}$ 改為➔ 96500C/mol

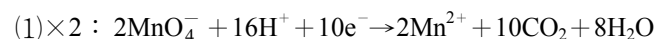
2-54 頁 標題 11. 氧化還還反應 改為➔ 氧化還原反應

2-56 頁 表格 氧化劑 作用範例



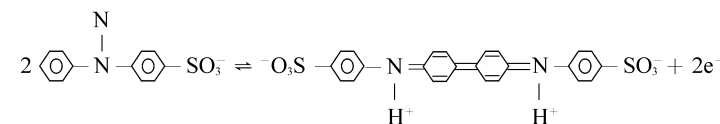
式子中 H_2O 改為➔ $4\text{H}_2\text{O}$

最下方的方框內



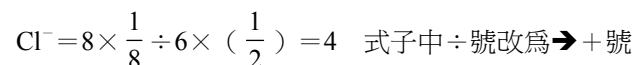
➔ 式子中的 10CO_2 刪掉

2-57 頁 2.原理(2)化學式子改成➔



第3冊

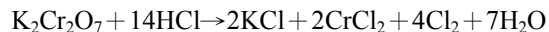
3-1 頁 2.(2) $\text{Na}^+ = 1 \times 1 \div 12 \times \left(\frac{1}{4}\right) = 4$ 式子中 $\div$ 號改成 $\rightarrow$ + 號



3-3 頁 鹵素單體的性質 $\boxed{3}$ 反應性② $2\text{KI} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{Cl}^- + \text{I}_2$
上式中 2Cl^- 改為 $\rightarrow 2\text{KCl}$

3-5 頁 表格中間的小字③使用氯化氫時，氯化氫改成 $\rightarrow$ 氟化氫

3-6 頁 二、原理



三、實驗步驟

1.(1) 薊頭漏斗處彎曲及管應伸至底部理由 (接下行)

避免氯氣外洩，鹽酸飛濺傷人。

(5) E 處製造 改成 $\rightarrow$ E 處製造

3-7 頁 表格 氯氣 改成 $\rightarrow$ 氟氣

3-9 頁 三、鹵離子檢驗

(1)……，但氯化銀可溶於濃氨水

3-18 頁 3. $\text{B}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4$ 改成 $\rightarrow \text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4$

3-23 頁 表格部分

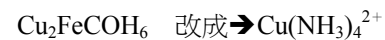
碳酸鹽水溶液 因水解之故，為相當強的“弱性”改為 $\rightarrow$ “鹼性”

3-34 頁 $\boxed{2}$ 重鉻酸鉀 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

②若加鹼則形成鉻酸根離子

3-39 頁 (C)討論

(4)深藍色的 $\text{Cu}_2\text{FeCOH}_6$ 離子



3-40 頁 第8題 (A)選項 過錳酸鉀化學式 “ K_2MnO_4 ” 改為 $\rightarrow$ “ KMnO_4 ”

第四冊

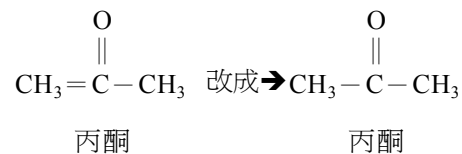
4-4 頁 ii 成分元素的原子數比 $\frac{18.0}{12} : \frac{3.0}{1.0} : \frac{24.0}{16}$
 $= 1.5 : 3.0 : 1.5$

4-9 頁 實驗二十五

2.原理【問1.】 $\text{C}_2\text{C}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow$ 改成 $\rightarrow \text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow$

4-19 頁 $\boxed{2}$ 反應

② $\boxed{\text{例}}$ ii



4-21 頁 2.醛與酮

1.①第二個圖名稱 苯丁醛 改為 $\rightarrow$ 苯乙醛

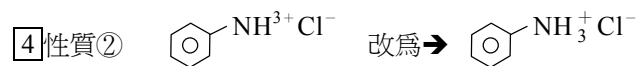
4-28 頁 $\boxed{2}$ 主要的酚類

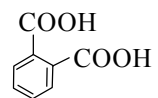


蔡甲酚

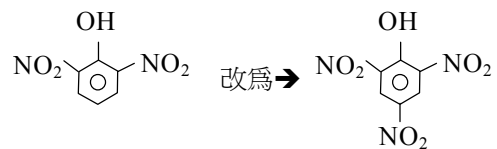
鄰甲酚

4-29 頁 苯胺 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$



4-30 頁 苯二甲酸 1製法
 
 苯二甲酸 改爲 ➔ 鄰苯二甲酸

4-42 頁 I 硝基
-NO₂



4, 6 三硝基酚 改爲

2, 4, 6 三硝基酚