

化学基礎

訂正紙

【注意事項】

1. この訂正紙は、試験開始の合図があるまでは裏面を見てはいけません。

◎この訂正紙は持ち帰って下さい。

化学基礎

訂正箇所

赤字の文言を削除

P7

問 4. ①～③の調整された水溶液のうち、モル濃度の大小関係を表したものはどれか。最も適当なものを、次の ㉑～㉔のうちから一つ選びなさい。 13

以降、省略

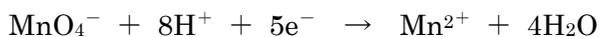
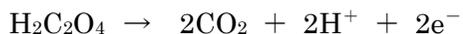
訂正箇所

赤字の文言に訂正

P14

問 4. 濃度不明のシュウ酸水溶液 10.0 mL に硫酸酸性条件のもとで 0.0300 mol/L の過マンガン酸カリウム水溶液を加えたところ、5.00 mL で終点となり赤紫色が消えずに残った。シュウ酸水溶液のモル濃度 [mol/L] はいくつか。最も適当なものを、次の ㉑～㉔のうちから一つ選びなさい。ただし、シュウ酸と過マンガン酸カリウム、それぞれのはたらきを示す反応式は、次のとおりである。

25



㉑ 6.00×10^{-3}

㉒ 7.50×10^{-3}

㉓ 3.75×10^{-2}

㉔ 6.00×10^{-2}

㉕ 7.50×10^{-2}

㉖ 3.75×10^{-1}

以降、省略

以上