

2017年度 教員採用試験対策

オープンセサミシリーズ・ステップアップ問題集⑥ 専門教科 高校理科 正誤表 (2016. 2. 15 現在判明分)

以下のような誤りがございましたので、訂正させていただくとともに、お詫び申し上げます。

<誤>

p.262 問題18 (3)の解答
50mL

→

<正>

37mL

p.262 問題18 (3)の解説を以下のものに差し替えて下さい。

実験Ⅱで得られた樹脂は陽イオン交換樹脂といい、分子中の $-\text{SO}_3\text{H}$ が電離して生じる H^+ と水溶液中の陽イオンとが交換する。いま、樹脂中の H^+ は(2)より 0.0037mol であり、加えた K^+ は $0.125 \times \frac{20}{1000} = 0.005[\text{mol}]$ であるから、交換された H^+ は 0.0037mol である。

したがって、中和滴定で使用した NaOH 水溶液を $x[\text{mol}]$ とくと、

$$0.10 \times \frac{x}{1000} = 0.0037$$

$$\therefore x = 37[\text{mL}]$$

東京アカデミー編集部
(ティーエーネットワーク)