

## 問6(エ)

〔実験〕①と同じ水酸化ナトリウム水溶液 $20\text{cm}^3$ を中性にするには、〔実験〕①と同じうすい塩酸を何 $\text{cm}^3$ 加える必要があると考えられるか。最も適するものを次の1～4の中から一つ選び、その番号を書きなさい。

1.  $8\text{cm}^3$       2.  $16\text{cm}^3$       3.  $20\text{cm}^3$       4.  $25\text{cm}^3$

ビーカー	A	B	C	D	E
うすい塩酸 [ $\text{cm}^3$ ]	10	10	10	10	10
うすい水酸化ナトリウム水溶液 [ $\text{cm}^3$ ]	2	4	6	8	10
水溶液の色	黄色	黄色	黄色	緑色	青色

$$\begin{array}{ccccccc} & \text{水酸化} & & & \text{水酸化} & & \\ & \text{ナトリウム} & & & \text{ナトリウム} & & \\ & 8 & : & 10 & = & 20 & : & x \\ & & & 8x & = & 200 & & \\ & & & x & = & 25 & & \end{array}$$