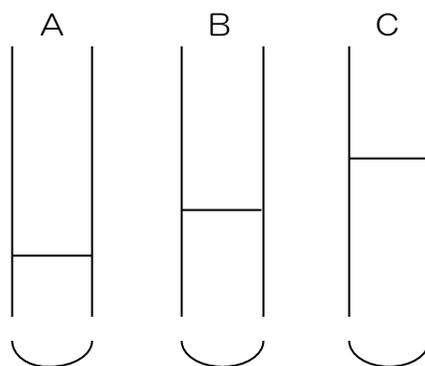


理科第5回問題

A～Cの試験管に、同じ濃さで同じ体積の塩酸を入れました。その後、同じ濃さの水酸化ナトリウム水溶液を加えたところ、図のようになりました。これについて後の問いに答えなさい。



問1 A～CにBTB溶液を2滴入れたところ、Bの水溶液は緑色を示しました。AとCの水溶液の色はそれぞれ何色になりますか。

問2 A～C にアルミニウムの小片を入れました。あわが出るものをすべて選び、記号で答えなさい。

問3 問2で発生した気体が何かを調べるのに、最も適当な方法を、次のア～エから選び、記号で答えなさい。

- ア. 発生した気体を石灰水に通す。
- イ. 火のついた線香を試験管の中に入れる。
- ウ. 水でぬらした赤色リトマス紙を近づける。
- エ. 火のついたマッチを近づける。

算数第5回の練習問題解答

- ① 6%の食塩水 250g には食塩が何 g ふくまれていますか。(2012 年度 B 日程)
- ② □kg の 35%は 24.5kg です。□にあてはまる数を求めなさい。(2009 年度 A 日程)

解答

① $250 \times \frac{6}{100} = 15$ (g) …… 答

② $\square \times \frac{35}{100} = 24.5$ という等式が成り立つ。

$\square = 24.5 \div \frac{35}{100}$ より、 $\square = 70$ …… 答