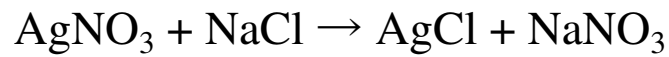


受験番号： _____ 解答例 _____ 氏名： _____

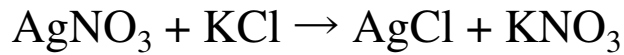
【問題 1】

問 1

硝酸銀と塩化ナトリウム



硝酸銀と塩化カリウム



問 2

白色

問 3

(計算のプロセス)

NaCl を x g, KCl を y g とおくと、

$$x + y = 3.00 \cdots \cdots \textcircled{1}$$

NaCl = 58.0, KCl = 75.0, AgCl = 143.0 より

$$x/58.0 + y/75.0 = 7.15/143.0 \cdots \cdots \textcircled{2}$$

①②より

$$x = 2.56 \text{ g}$$

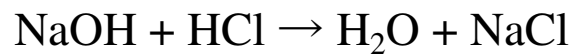
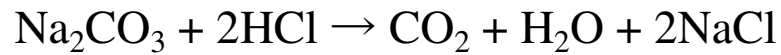
答 _____ 2.56 g _____



※何も記入しないこと

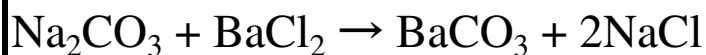
【問題 2】

問 1



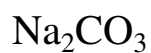
問 2

溶液中の炭酸ナトリウムは次のように炭酸バリウムとなって沈殿する。その後は水酸化ナトリウムのみが塩酸によって中和されることになる。



問 3

(計算のプロセス)



$$0.100 \times (40.0 - 15.0) / 1000 \times 1/2 = 1.25 \times 10^{-3} \text{ mol}$$



$$0.100 \times 15.0 / 1000 = 1.50 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$$\text{炭酸ナトリウム} \quad : \quad 1.25 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$$\text{答 水酸化ナトリウム} \quad : \quad 1.50 \times 10^{-3} \text{ mol}$$



※何も記入しないこと

受験番号： _____ 解答例 _____ 氏名： _____

【問題3】

問1

with

問2

- 100% access to adequate food all year round
- all food systems are sustainable

問3

(採点基準等)
全体の文章構成や論理性、内容の適切性や独自性、表現文章といった採点基準に基づいて採点を行った。なお、誤字脱字、指定字数を守っていない場合はそれぞれ減点した。

100字

180字

200字



※何も記入しないこと