

6年理科 第12回実施 週テスト 54~100 (8分)

| | |
|----|----|
| 氏名 | 得点 |
|----|----|

- 1 次の各問いに答えなさい。
- 1 燃焼の3条件を答えなさい。
 - 2 鉄を強く熱したときに表面につくさびを何といいますか。
 - 3 銅をしめった空気中に放置したときにできるさびを何といいますか。
 - 4 物を燃やした時に二酸化炭素が発生するためには、燃やす物に何が含まれていることが必要ですか。
 - 5 物を燃やした時に水蒸気が発生するためには、燃やす物に何が含まれていることが必要ですか。
 - 6 物を燃やした時にほのおをあげて燃えるための条件は何ですか。
 - 7 固体なのに水温が低いほど水によく溶けるものは何ですか。
 - 8 気体は水温が上がると溶ける量は増えますか、減りますか。増える、または減るで答えなさい。
 - 9 塩酸の溶質を答えなさい。
 - 10 酸性の水溶液とアルカリ性の水溶液を混ぜるとできるのは水と何ですか。2文字で答えなさい。
 - 11 BTB液は酸性・中性・アルカリ性それぞれで何色になりますか。
 - 12 気体の中で一番軽いものは何ですか。

| | | | |
|-------|----|-------|----|
| 1 | | | |
| | 2 | 3 | |
| 4 | 5 | 6 | |
| 7 | 8 | 9 | 10 |
| 11 酸性 | 中性 | アルカリ性 | 12 |

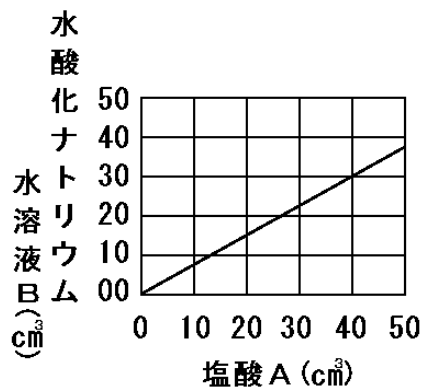
2 次の各問いに答えなさい。

1 ある濃さの塩酸 20 cm^3 とある濃さの水酸化ナトリウム水溶液 30 cm^3 を混ぜて、指示薬で調べたところ中性になりました。同じ濃さの、塩酸を 30 cm^3 、水酸化ナトリウム水溶液を 50 cm^3 混ぜてできた水溶液を熱して水分を蒸発させるとあとに何が残りますか。

2 一定量の水酸化ナトリウム水溶液に塩酸の分量を変えて加え、熱して水分を蒸発させて残る固体の量を調べた時の結果をグラフにしたらどのような形になりますか。およその形を作図して示しなさい。

3 一定量の塩酸にアンモニア水の分量を変えて加え、熱して水分を蒸発させて残る固体の量を調べた時の結果をグラフにしたらどのような形になりますか。およその形を作図して示しなさい。

4 塩酸 A と水酸化ナトリウム水溶液 B を混ぜ合わせ、完全中和するときの分量の関係を調べてグラフにすると、右図のようになりました。以下の問いに答えなさい。



① A 20 cm^3 を水 40 cm^3 でうすめた水溶液を中和するには B を何 cm^3 加えればよいですか。

② A 40 cm^3 と B 30 cm^3 を混ぜ合わせた水溶液を熱して水分を蒸発させると固体が 4.2 g 残りました。また、B 20 cm^3 を熱して水分を蒸発させると固体が 2 g 残りました。A 100 cm^3 と B 100 cm^3 を混ぜ合わせ、熱して水分を蒸発させると何 g の固体が残りますか。

| | | |
|---|-----|---|
| 1 | 4 ① | ② |
| 2 | 3 | |

6年理科 第12回実施 週テスト 54～100 (復習用)

| | |
|----|----|
| 氏名 | 得点 |
|----|----|

- 1 次の各問いに答えなさい。
- 1 燃焼の3条件を答えなさい。
 - 2 鉄を強く熱したときに表面につくさびを何といいますか。
 - 3 銅をしめった空気中に放置したときにできるさびを何といいますか。
 - 4 物を燃やした時に二酸化炭素が発生するためには、燃やす物に何が含まれていることが必要ですか。
 - 5 物を燃やした時に水蒸気が発生するためには、燃やす物に何が含まれていることが必要ですか。
 - 6 物を燃やした時にほのおをあげて燃えるための条件は何ですか。
 - 7 固体なのに水温が低いほど水によく溶けるものは何ですか。
 - 8 気体は水温が上がると溶ける量は増えますか、減りますか。増える、または減るで答えなさい。
 - 9 塩酸の溶質を答えなさい。
 - 10 酸性の水溶液とアルカリ性の水溶液を混ぜるとできるのは水と何ですか。2文字で答えなさい。
 - 11 BTB液は酸性・中性・アルカリ性それぞれで何色になりますか。
 - 12 気体の中で一番軽いものは何ですか。

| | | | |
|-------|----|-------|----|
| 1 | | | |
| | 2 | 3 | |
| 4 | 5 | 6 | |
| 7 | 8 | 9 | 10 |
| 11 酸性 | 中性 | アルカリ性 | 12 |

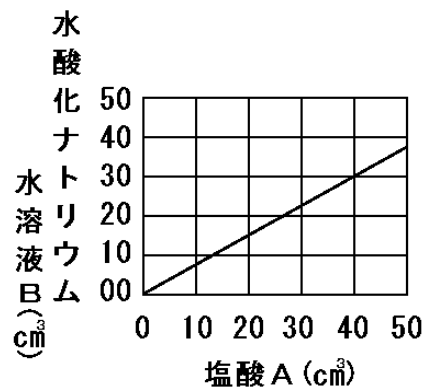
2 次の各問いに答えなさい。

1 ある濃さの塩酸 20 cm^3 とある濃さの水酸化ナトリウム水溶液 30 cm^3 を混ぜて、指示薬で調べたところ中性になりました。同じ濃さの、塩酸を 30 cm^3 、水酸化ナトリウム水溶液を 50 cm^3 混ぜてできた水溶液を熱して水分を蒸発させるとあとに何が残りますか。

2 一定量の水酸化ナトリウム水溶液に塩酸の分量を変えて加え、熱して水分を蒸発させて残る固体の量を調べた時の結果をグラフにしたらどのような形になりますか。およその形を作図して示しなさい。

3 一定量の塩酸にアンモニア水の分量を変えて加え、熱して水分を蒸発させて残る固体の量を調べた時の結果をグラフにしたらどのような形になりますか。およその形を作図して示しなさい。

4 塩酸 A と水酸化ナトリウム水溶液 B を混ぜ合わせ、完全中和するときの分量の関係を調べてグラフにすると、右図のようになりました。以下の問いに答えなさい。



① A 20 cm^3 を水 40 cm^3 でうすめた水溶液を中和するには B を何 cm^3 加えればよいですか。

② A 40 cm^3 と B 30 cm^3 を混ぜ合わせた水溶液を熱して水分を蒸発させると固体が 4.2 g 残りました。また、B 20 cm^3 を熱して水分を蒸発させると固体が 2 g 残りました。A 100 cm^3 と B 100 cm^3 を混ぜ合わせ、熱して水分を蒸発させると何 g の固体が残りますか。

| | | |
|---|-----|---|
| 1 | 4 ① | ② |
| 2 | 3 | |

6年理科 第12回実施 週テスト 54~100

解答

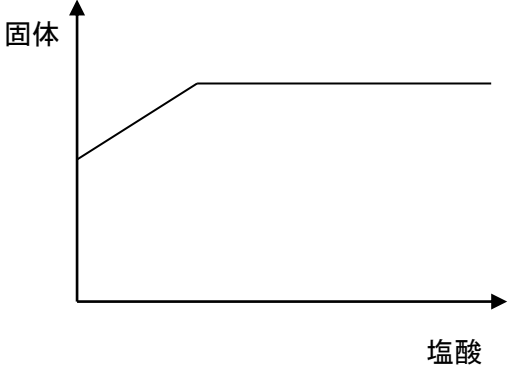
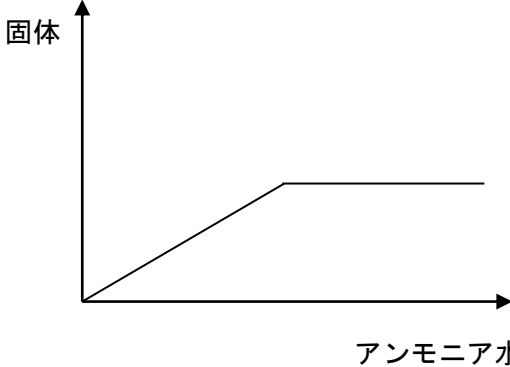
1 (70点)

5点×14

| | | | |
|---------------------|----------|------------------|------------------|
| 1 燃える物があること | 酸素があること | | |
| 発火点以上の温度になること | 2 黒さび | 3 ろくしょう 緑青 | |
| 4 炭素 | 5 水素 | 6 気体が燃えること | |
| 7 水酸化カルシウム (消石灰) | 8 減る | 9 塩化水素 | 10 えん (2文字指定) |
| 11 酸性 黄色 | 中性 緑色 | アルカリ性 青色 | 12 水素 |

2 (30点)

6点×5

| | | |
|--|---|-----------|
| 1 塩化ナトリウム (食塩) と水酸化ナトリウム | 4① 15 cm ³ | ② 13 g |
| 2  <p style="text-align: center;">塩酸</p> <p>大体の形が合っていれば今回は正解とする。 (横軸や縦軸に文字がなくても)</p> | 3  <p style="text-align: center;">アンモニア水</p> <p>大体の形が合っていれば今回は正解とする。 (横軸や縦軸に文字がなくても)</p> | |