

6年理科 確認テスト 第26回実施 夏期講習③ 化学(8分)

氏名	得点
----	----

1 次の各問いに答えなさい。

- 1 ろうの炎のうち、最も温度が高く、完全燃焼している部分を何とといいますか。
- 2 ろうの炎のうち、最も明るく、不完全燃焼している部分を何とといいますか。
- 3・4 わりばしの蒸し焼き実験のときにできる、液体を2つ答えなさい。(順不同)
- 5 マグネシウムを燃焼させると、何色の酸化マグネシウムができますか。
- 6 銅を燃焼させると、何色の酸化銅ができますか。
- 7 銅の緑色のさびのことを何とといいますか。
- 8 水の温度を下げる方法で出てきた粒を水の中から取り出す方法を何とといいますか。
- 9 純粋な液体を集める方法を何とといいますか。
- 10 酸性の水溶液とアルカリ性の水溶液をまぜて、互いに相手の性質を打ち消すことを何とといいますか。
- 11 青色リトマス紙に酸性の水溶液をつけたときの、色の変化を答えなさい。
- 12 赤色リトマス紙に中性の水溶液をつけたときの、色の変化を答えなさい。

解答欄

1	2	3	4
5	6	7	8
9	10	11	12

- 1 3 酸性の水溶液にBTB溶液を加えたときの、色を答えなさい。
- 1 4 アルカリ性水溶液にフェノールフタレイン液を加えたときの、色を答えなさい。
- 1 5 二番目に多い気体は空気中に約何パーセント含まれていますか。
- 1 6 水にとけやすく、空気より軽い気体はどのように集めますか。その気体の集め方の名称を答えなさい。
- 1 7 酸素の重さは空気の約何倍ですか。
- 1 8 酸素の「ものが燃えるのを助ける性質」のことを何といいますか。
- 1 9 二酸化炭素の重さは空気の約何倍ですか。
- 2 0 二酸化炭素は水に「とけない、とげにくい、少しとける、とけやすい、よくとける」のどれですか。
- 2 1 二酸化炭素は何という水溶液を白くにごらせますか。
- 2 2 二酸化炭素は何によく吸収されますか。
- 2 3 酸性の水溶液とアルカリ性水溶液を混ぜて中和させたときに発生する熱を何といいますか。
- 2 4・2 5 塩酸と水酸化ナトリウム水溶液を中和させると何と何ができますか。(順不同)

解答欄

1 3	1 4	1 5	1 6
1 7	1 8	1 9	2 0
2 1	2 2	2 3	2 4
2 5			

6年理科 確認テスト 第26回実施 夏期講習③ 化学(復習用)

氏名	得点
----	----

1 次の各問いに答えなさい。

- 1 ろうの炎のうち、最も温度が高く、完全燃焼している部分を何とといいますか。
- 2 ろうの炎のうち、最も明るく、不完全燃焼している部分を何とといいますか。
- 3・4 わりばしの蒸し焼き実験のときにできる、液体を2つ答えなさい。(順不同)
- 5 マグネシウムを燃焼させると、何色の酸化マグネシウムができますか。
- 6 銅を燃焼させると、何色の酸化銅ができますか。
- 7 銅の緑色のさびのことを何とといいますか。
- 8 水の温度を下げる方法で出てきた粒を水の中から取り出す方法を何とといいますか。
- 9 純粋な液体を集める方法を何とといいますか。
- 10 酸性の水溶液とアルカリ性水溶液を混ぜて、互いに相手の性質を打ち消すことを何とといいますか。
- 11 青色リトマス紙に酸性の水溶液をつけたときの、色の変化を答えなさい。
- 12 赤色リトマス紙に中性の水溶液をつけたときの、色の変化を答えなさい。

解答欄

1	2	3	4
5	6	7	8
9	10	11	12

- 1 3 酸性の水溶液にBTB溶液を加えたときの、色を答えなさい。
- 1 4 アルカリ性水溶液にフェノールフタレイン液を加えたときの、色を答えなさい。
- 1 5 二番目に多い気体は空気中に約何パーセント含まれていますか。
- 1 6 水にとけやすく、空気より軽い気体はどのように集めますか。その気体の集め方の名称を答えなさい。
- 1 7 酸素の重さは空気の約何倍ですか。
- 1 8 酸素の「ものが燃えるのを助ける性質」のことを何といいますか。
- 1 9 二酸化炭素の重さは空気の約何倍ですか。
- 2 0 二酸化炭素は水に「とけない、とげにくい、少しとける、とけやすい、よくとける」のどれですか。
- 2 1 二酸化炭素は何という水溶液を白くにごらせますか。
- 2 2 二酸化炭素は何によく吸収されますか。
- 2 3 酸性の水溶液とアルカリ性水溶液を混ぜて中和させたときに発生する熱を何といいますか。
- 2 4・2 5 塩酸と水酸化ナトリウム水溶液を中和させると何と何ができますか。(順不同)

解答欄

1 3	1 4	1 5	1 6
1 7	1 8	1 9	2 0
2 1	2 2	2 3	2 4
2 5			

6年理科 確認テスト 第26回実施 夏期講習③ 化学

解答

1 外炎	2 内炎	3 木酢液	4 木タール
5 白色	6 黒色	7 緑青	8 ろ過
9 蒸留	10 中和	11 赤色(になる)	12 赤色のまま(変わらない)
13 黄色	14 赤色	15 (約) 21%	16 上方置換(法)
17 (約) 1.1倍	18 助燃性	19 (約) 1.5倍	20 少しとける
21 石灰水 (水酸化カルシウム水溶液)	22 水酸化ナトリウム (水酸化ナトリウム水溶液)	23 中和熱	24 食塩(塩化ナトリウム)
25 水			

各4点 100点満点

3と4は、順不同

24と25は、順不同