

〈理科基礎シート〉

小6-1 燃焼の仕組み、水溶液の性質

月 日 年 組 番 名前

- 1 右のグラフは、空気がいろいろな気体からできていることを表したものです。() に当てはまる気体の名前を書きましょう。



- 2 右の図のように、石灰水を入れた集気びんの中でろうそくを燃やしたところ、やがて火が消えました。



- (1) 火が消えた後、集気びんをふると石灰水の何色ににごりましたか。

()

- (2) 火が消えた後の集気びんの中に、増えた気体は何ですか。

()

- (3) ものが燃えるために必要な気体は何ですか。()

- (4) ろうそくを燃やし続けるためにはどうすればよいかを書きましょう。

()

- 3 下の表中の水溶液A～Eは、食塩水、石灰水、うすいアンモニア水、うすい塩酸、炭酸水のいずれかです。次の①～③の実験をし、結果を下の表にまとめました。水溶液A～Eの名前を書きましょう。

①少量の水溶液を蒸発皿に取り、熱して蒸発させる。

②リトマス紙（赤色、青色）に水溶液をつける。

③水溶液に鉄を入れる。

水溶液	①蒸発させる	②リトマス紙につける	③鉄を入れる	水溶液の名前
A	何も残らなかった	青が赤色に変化	とけなかった	()
B	白い物が残った	赤・青とも変化なし	とけなかった	()
C	何も残らなかった	青が赤色に変化	あわが出て、とけた	()
D	白い物が残った	赤が青色に変化	とけなかった	()
E	何も残らなかった	赤が青色に変化	とけなかった	()

キリトリ

〈正答例〉

- 1 78%：ちっ素 21%：酸素

- 2 (1) 白色 (2) 二酸化炭素 (3) 酸素

(4) (燃やすはたらきのある) 酸素が不足しないように、空気を入れかえる。

- 3 A：炭酸水 B：食塩水 C：うすい塩酸 D：石灰水 E：うすいアンモニア水