

# 夏期練成ゼミ プレテスト

実施日

/

## 中学3年 理科

氏名

正答率

問題番号に「✓」の印がついた問題は解かなくてよいです。

やらない  
問題

### 1 【物質の性質】 次の問いに答えなさい。

(1) 次のうち、有機物に分類されるものはどれか。1つ選び、記号で答えなさい。

ア 酸素    イ 水    ウ 鉄    エ 砂糖

\_\_\_\_\_

(2) 亜鉛にうすい塩酸を加えたときに発生する気体は何か。次から1つ選び、記号で答えなさい。

ア 窒素    イ 酸素    ウ 二酸化炭素    エ 水素

\_\_\_\_\_

(3) 密度 $7.84 \text{ g/cm}^3$ 、体積 $50 \text{ cm}^3$ の物体がある。この物体の質量は何gか。

\_\_\_\_\_

(4)  $80^\circ\text{C}$ における、食塩の溶解度は $37.9 \text{ g}$ である。 $80^\circ\text{C}$ での食塩の飽和水溶液の質量パーセント濃度は何%か。小数第二位を四捨五入して、小数第一位まで求めなさい。

\_\_\_\_\_

(5) アンモニアを発生させて集めるときには、上方置換(法)を用いる。水上置換(法)や下方置換(法)でなく、上方置換(法)を用いるのは、アンモニアにどのような性質があるからか。

\_\_\_\_\_

正答数

5
---

やらない  
問題

### 2 【物質の変化】 次の問いに答えなさい。

(1) 液体が沸騰するときの温度を、その物質の何というか。

\_\_\_\_\_

(2) 物質をつくる、それ以上分割できない小さい粒子を何というか。

\_\_\_\_\_

(3) 炭素による酸化銅の還元を、化学反応式で表しなさい。

\_\_\_\_\_

(4) 銅と酸素が過不足なく反応するときの質量比は、銅：酸素＝4：1である。銅 $5 \text{ g}$ を加熱したところ、加熱が不十分で加熱後の質量は $5.7 \text{ g}$ であった。反応せずに残った銅は何gか。

\_\_\_\_\_

(5) 水を電気分解するときには、水に水酸化ナトリウムまたは硫酸をとかす。このようにするのは何のためか。

\_\_\_\_\_

正答数

5
---