

中1理科2学期定期テスト予想問題

1 物の調べ方について問題に答えましょう

①コップ、ペットボトル、お皿など物の見た目に注目した呼び方をなんというか？

物体

<1点>

②ガラス、プラスチック、鉄など物をつくる材料に注目した呼び方をなんというか？

物質

<1点>

③金属に共通するの性質について誤っているのはどれか選びましょう

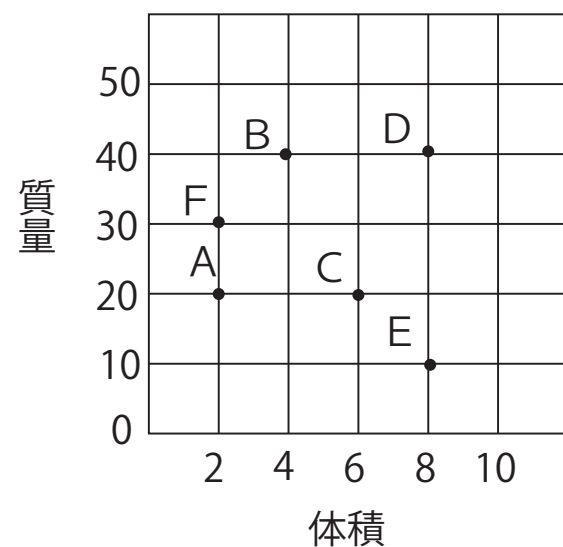
ア 磁石につく イ みがくと光る

ウ 電気をよく通す エ たたくと広がる

ア

<1点>

2 図を見て下の問題に答えましょう。



上の図はいろいろな物質の質量と体積について表したものである。

①物質 1 cm³あたりの質量をなんというか？

密度

<1点>

②A～Fの中で一番密度が大きいのはどれか？

F

<2点>

③A～Eの中で一番密度が小さいのはどれか？

E

<2点>

④同じ物質でできていると考えられるのはどれとどれか？

AとB

<2点>

⑤体積が 40 cm³で質量が 600 g の物体 X がある。この物体 X と同じ物質でできていると考えられるものは図の A～F のうちどれか、記号で答えましょう。

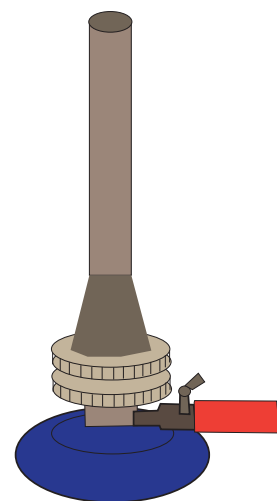
F

<2点>

600÷40=15なので密度が15のものを選ぶ

3 器具の使い方について答えましょう

図1



火をつける時

- A 上下のねじが閉まっているか確認
- B マッチに火をつけガス調節ねじを少しずつひらいて点火する
- C ガス調節ねじをおさえて空気調節ねじだけを開いて青色の炎にする
- D ガス調節ねじをひらいて炎を適当な大きさにする。
- E ガスの元栓をひらく
(ガスバーナーのコックもひらく)

①ガスバーナーで火をつける時の手順A～Eを正しい順番に並び替えましょう

A → E → B → D → C

<2点>

②ガスバーナーで火を消す時の手順㉖～㉘を正しい順番に並び替えましょう

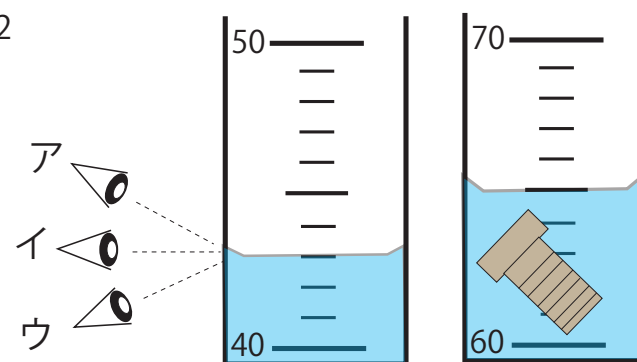
火を消す時

㉘ → ㉖ → ㉗

<1点>

- ㉖ ガス調節ねじをしめて火をけす。
- ㉗ 元栓をしめる。(コックつきガスバーナーの場合はコックを先に閉じる)
- ㉘ ガス調節ねじをおさえて空気調節ねじをしめる。

図2



②図 2 で目盛をよむときア・イ・ウのどこから読むのがよいでしょう？

イ

<1点>

③質量 44 g のねじをメスシリンダーにいれたところ図 2 のようになった。ねじの密度はいくつでしょう？

2g/cm³

<2点>

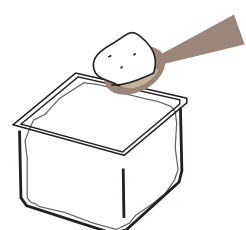
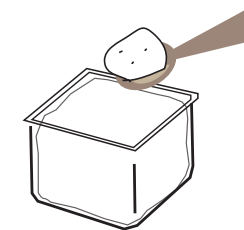
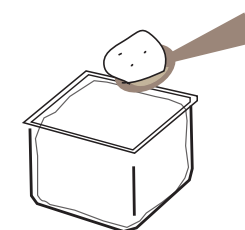
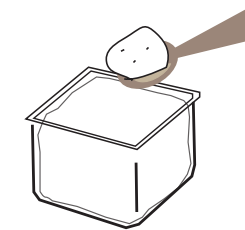
4 白い粉末について下の問題に答えましょう

白砂糖

グラニュー糖

食塩

デンプン



①図の白砂糖、グラニュー糖、食塩、デンプンのうち水にとけるものはどれかすべてこたえましょう。

白砂糖 グラニュー糖 食塩

<1点>

②図の白砂糖、グラニュー糖、食塩、デンプンのうち熱してもこげないものはどれか？

食塩

<1点>

③図の白砂糖、グラニュー糖、食塩、デンプンを有機物、無機物にわけましょう

有機物

白砂糖 グラニュー糖
デンプン

無機物

食塩

<各1点>

5 気体の性質について下の問題に答えましょう

表1

酸素 水素 二酸化炭素 窒素 アンモニア 塩素

①表1の気体のうち二酸化マンガン+うすい過酸化水素水で発生する気体はどれか？

酸素

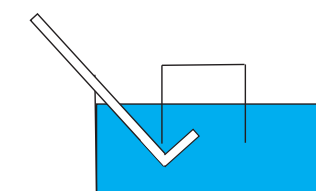
<1点>

②表1の気体のうち石灰水に通すと白くにごるものはどれか？

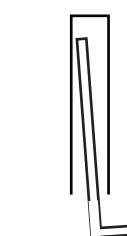
二酸化炭素

<1点>

気体の集め方について答えましょう



③



上方置換法



下方置換法

③図の③にあてはまる気体の集め方を書きましょう

水上置換法

<1点>

④図の③の集め方はどのような気体を集めるのに良いか簡単にかきましょう

水にとけにくい

<2点>

⑤アンモニアは上方置換法であつめるがその理由を2つ書きましょう

水にとけやすい

空気より軽い

<各1点>