

第 1 学年 前期期末基礎学力テスト 理科

※漢字指定されているもの以外はひらがなでも構いません。

問. 次の問いに答えなさい。

- (1) ものを、形や大きさなどに注目するとき、そのものは物体、物質のどちらでよばれるか。
- (2) ものを、つくっている材料に注目するとき、その材料は物体、物質のどちらでよばれるか。
- (3) 砂糖や片くり粉などの、炭素を含む物質を何というか。漢字で答えなさい。
- (4) (3) が燃えると、水と何ができるか。
- (5) (3) 以外の物質を何というか。漢字で答えなさい。
- (6) 金属を磨いたときの特有の輝きを何というか。
- (7) 木、ガラスのように、金属以外の物質をまとめて何というか。
- (8) 場所が変わっても変化しない、物質そのものの量を何というか。
- (9) 一定体積あたりの質量を、その物質の何というか。
- (10) 二酸化炭素を石灰水に通すと、石灰水はどうなるか。
- (11) 鉄にうすい塩酸を加えると、発生する気体は何か。
- (12) (11) の気体が空気中で燃えると何ができるか。
- (13) 塩化アンモニウムと水酸化ナトリウムを混ぜ合わせて水を加えると、何という気体が発生するか。
- (14) (13) の気体が溶けた水溶液は、何性を示すか。
- (15) (13) の気体をフェノールフタレイン液に加えると、溶液は何色になるか。
- (16) 物質のなかでいちばん密度の小さい気体は何か。
- (17) 空気中に体積の割合で約 8 割含まれている気体は何か。
- (18) 水に溶けにくい気体を、水と置きかえて集める方法を何というか。漢字で答えなさい。
- (19) 水に溶けやすく、空気より密度が大きい気体を集める方法を何というか。漢字で答えなさい。
- (20) 水に溶けやすく、空気より密度が小さい気体を集める方法を何というか。漢字で答えなさい。

解 答 欄	
(1)	物体 (ぶつたい)
(2)	物質 (ぶつしつ)
(3)	有機物
(4)	二酸化炭素 (にさんかたんそ)
(5)	無機物
(6)	金属光沢 (きんぞくこうたく)
(7)	非金属 (ひきんぞく)
(8)	質量 (しつりょう)
(9)	密度 (みつど)
(10)	白くにごる
(11)	水素 (すいそ)
(12)	水 (みず)
(13)	アンモニア
(14)	アルカリ性 (性が無いのは×)
(15)	赤色 (あかいろ)
(16)	水素 (すいそ)
(17)	窒素 (ちっそ)
(18)	水上置換法
(19)	下方置換法
(20)	上方置換法

1 年	組	番
氏名		
合計		/20