

① 次の問いに答えなさい。

[1点×17=17点]

- (1) 空気中に体積の割合で約78%ふくまれ、ふつうの温度ではほかの物質と反応しにくい性質をもつ気体は何か。
- (2) 密度が水より小さい物質は、水に浮くか、沈むか。
- (3) 金属以外の物質を何というか。
- (4) 水にとけやすく、空気より密度が小さい(空気より軽い)気体を集める方法を何というか。
- (5) 上皿てんびんや電子てんびんではかることのできる、物質そのものの量を何というか。
- (6) 水にとけやすく、空気より密度が大きい(空気より重い)気体を集める方法を何というか。
- (7) 酸素、水素、二酸化炭素、アンモニアのうち、水に非常にとけやすく、密度が小さく、特有の刺激臭がある気体どれか。
- (8) 塩化アンモニウムと水酸化カルシウムを混ぜたものを熱すると発生する気体は何か。
- (9) 亜鉛や鉄などの金属にうすい塩酸やうすい硫酸などを加えると発生する気体は何か。
- (10) 酸素、水素、二酸化炭素、アンモニアのうち、水にとけにくく、ものを燃やすはたらきがある気体はどれか。
- (11) 酸素、水素、二酸化炭素、アンモニアのうち、空気より密度が大きいく、石灰水に通すと白くにごる気体はどれか。
- (12) 水にと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。
- (13) 気体が発生する実験で、気体のにおいを調べるときには、どのようにしてかぐか。
- (14) $\frac{\text{物質の質量}[\text{g}]}{\text{物質の体積}[\text{cm}^3]}$ の式で求められるものを、物質の何というか。
- (15) 酸素、水素、二酸化炭素、アンモニアのうち、水にとけにくく、空気より密度が小さく、空気中で燃えて水ができる気体はどれか。
- (16) 二酸化マンガんにうすい過酸化水素水(オキシドール)を加えると発生する気体は何か。
- (17) 石灰石や貝がらにうすい塩酸を加えると発生する気体は何か。

① 次の問いに答えなさい。

[1点×17=17点]

(1) 空気中に体積の割合で約78%ふくまれ、ふつうの温度ではほかの物質と反応しにくい性質をもつ気体は何か。

窒素

(2) 密度が水より小さい物質は、水に浮くか、沈むか。

浮く。

(3) 金属以外の物質を何というか。

非金属

(4) 水にとけやすく、空気より密度が小さい(空気より軽い)気体を集める方法を何というか。

上方置換法

(5) 上皿てんびんや電子てんびんではかることのできる、物質そのものの量を何というか。

質量

(6) 水にとけやすく、空気より密度が大きい(空気より重い)気体を集める方法を何というか。

下方置換法

(7) 酸素、水素、二酸化炭素、アンモニアのうち、水に非常にとけやすく、密度が小さく、特有の刺激臭がある気体どれか。

アンモニア

(8) 塩化アンモニウムと水酸化カルシウムを混ぜたものを熱すると発生する気体は何か。

アンモニア

(9) 亜鉛や鉄などの金属にうすい塩酸やうすい硫酸などを加えると発生する気体は何か。

水素

(10) 酸素、水素、二酸化炭素、アンモニアのうち、水にとけにくく、ものを燃やすはたらきがある気体はどれか。

酸素

(11) 酸素、水素、二酸化炭素、アンモニアのうち、空気より密度が大きく、石灰水に通すと白くにごる気体はどれか。

二酸化炭素

(12) 水にと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。

水上置換法

(13) 気体が発生する実験で、気体のにおいを調べるときには、どのようにしてかぐか。

手であおぐようにしてかぐ。

(14) $\frac{\text{物質の質量}[\text{g}]}{\text{物質の体積}[\text{cm}^3]}$ の式で求められるものを、物質の何というか。

密度

(15) 酸素、水素、二酸化炭素、アンモニアのうち、水にとけにくく、空気より密度が小さく、空気中で燃えて水ができる気体はどれか。

水素

(16) 二酸化マンガンにうすい過酸化水素水(オキシドール)を加えると発生する気体は何か。

酸素

(17) 石灰石や貝がらにうすい塩酸を加えると発生する気体は何か。

二酸化炭素