

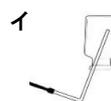
2.気体の発生と性質



目標時間
15分

1身のまわりの気体

- (1) 空気中の約80%を占める気体は何か。
- (2) 空気中の約20%を占める気体は何か。
- (3) 酸素はうすい過酸化水素水(オキシドール)が()と触れると発生する。
- (4) 二酸化炭素は石灰石を()に入れると発生する。
- (5) 二酸化炭素は水に溶けて()性を示す。
- (6) 二酸化炭素の密度は水より()。
- (7) 窒素は水にほとんど()。
- (8) じゃがいもにオキシドールを加えると何が発生するか。
- (9) ベーキングパウダーに酢を入れると何が発生するか。
- (10) アの図の気体の集め方を何というか。
- (11) アは水に()、または少し溶ける気体に使える。
- (12) イの図の気体の集め方を何というか。
- (13) イは空気よりも密度が()ときに使える。
- (14) ウの図の気体の集め方を何というか。
- (15) ウは空気よりも密度が()ときに使える。
- (16) はじめに出てくる気体には装置内に入っている()が混ざっている。



- (17) 水酸化ナトリウムと塩化アンモニウムを混ぜると発生する気体。
- (18) (17)は水に()。
- (19) (17)の水溶液は()性を示す。
- (20) (17)は空気より密度が()。
- (21) 水素は鉄や亜鉛などの金属に()を加えると発生する。
- (22) 水素は、もともと()い気体。
- (23) 水素は水に()。
- (24) 一酸化炭素は非常に()な気体。
- (25) 硫化水素は()臭をもつ有毒な気体。
- (26) 二酸化硫黄は、()臭をもつ気体。
- (27) 二酸化硫黄は、空気より()い。
- (28) 二酸化硫黄は、何の原料に使われるか。
- (29) 塩化水素は無色で刺激臭があり、空気より()い。
- (30) 塩化水素は水に溶けて強い()性を示す。
- (31) 塩化水素の水溶液を何というか。

2いろいろな気体

- 窒素
- 酸素
- 二酸化マンガン
- 塩酸
- 酸
- 大きい
- 溶けない
- 酸素
- 二酸化炭素
- 水上置換法
- 溶けにくい
- 上方置換法
- 小さい
- 下方置換法
- 大きい
- 空気
- アンモニア
- よく溶ける
- アルカリ
- 小さい
- 塩酸
- 軽
- 溶けにくい
- 有毒
- 腐卵
- 刺激
- 重
- 漂白剤
- 重
- 酸
- 塩酸

日付	1回目
/	

日付	2回目
/	

日付	3回目
/	