

気体の発生法

No. 1

名前	
----	--

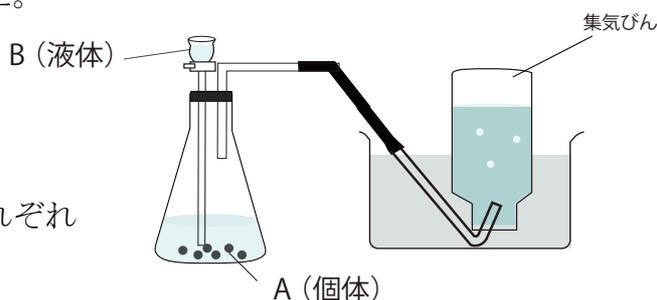
点

1 右の問いに答えなさい。

- ① 塩化アンモニウムに水酸化カルシウムの混合物を加熱すると発生する気体は何か。
- ② 亜鉛にうすい塩酸を加えると発生する気体は何か。
- ③ 石灰石にうすい塩酸を加えると発生する気体は何か。
- ④ 二酸化マンガンをオキシドールを加えると発生する気体は何か。

2 右の図のようにして気体を発生させた。

次の問いに答えなさい。



- ① 酸素を発生させるには、A (個体) B(液体) には何を使えばいいか、それぞれ答えなさい。
- ② 図のような気体の集め方を何というか。
- ③ ②のような集め方をするのは、この気体がどのような性質があるからか。
- ④ 酸素そのものは燃える気体か、燃えない気体か。

解答

1 ① アンモニア ② 水素 ③ 二酸化炭素 ④ 酸素

2 ① A 二酸化マンガン B オキシドール (うすい過酸化水素水)

② 水上置換法 ③ 水に溶けにくい

④ 燃えない気体 * 酸素はものが燃えるのを助けるので酸素自体は燃えない