

気体の発生法

No. 3

名前

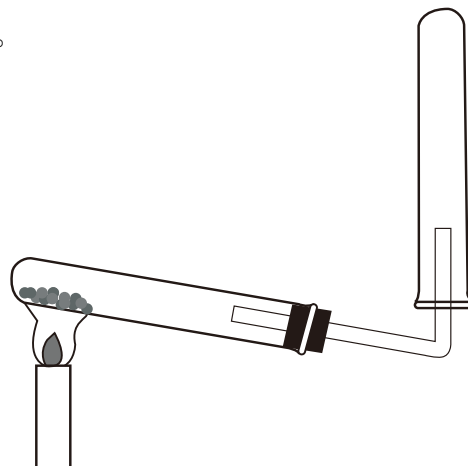
点

□ 右の図のようにしてアンモニアを発生させた。

次の問いに答えなさい。

① 図の試験管の中に入っている薬品を

2つ答えなさい。



② 右の図のよう気体の集め方を何というか。

③ アンモニアを水上置換で集めることが出来ないのは何故か。

④ 試験管の口を底よりも少し下げる理由を答えなさい。

⑤ アンモニアを水に溶かすと何性を示すか。

⑥ アンモニア水にフェノールフタレイン溶液を加えると何色に変化するか。

⑦ アンモニア水にBTB溶液を加えると何色に変化するか。

解答

- ① 塩化アンモニウム、水酸化カルシウム
- ② 上方置換法
- ③ アンモニアは水に溶けやすいから
- ④ 発生した水滴が試験管の加熱部分に流れると試験管がわれるおそれがあるから。
- ⑤ アルカリ性
- ⑥ 赤色 ⑦ 青色