

化学実験 B

【実験題目】 不思議がいっぱいアルカリ金属

【実験日】 年 月 日 曜日 校時

【実験者氏名】 年 組 番 ()

【協同実験者】()()()

【目的】 アルカリ金属の性質を調べる。

【準備】 ナトリウム、さらし粉、濃塩酸、二また試験管、燃焼さじ、ゴム栓、ガラス管、集気びん、ガラス板、金属製ナイフ、ピンセット、ろ紙

【方法】

1. 二また試験管にさらし粉1gと濃塩酸5mlを入れて反応させて、発生した塩素ガスを集気びんに捕集する。
2. ナトリウムを4mm立方くらい切り、燃焼さじにのせて弱火でゆっくり加熱して、融解する。
3. 融解したナトリウムを燃焼さじごと塩素ガスの入った集気びんの中に入れる。液体のナトリウムの表面がオレンジ色に輝き $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$ の反応が進行する。
4. 反応後、燃焼さじを引き上げると、塩化ナトリウムの白色固体ができています。

【結果】

反応の様子

【考察】

ナトリウムと塩素の反応の化学反応式を書け。

【感想】

【実験で疑問に思ったこと】