

# 塩酸と水酸化ナトリウム水溶液を混ぜ合わせたときの変化

実験番号	教科書	実験日	組	番号	氏名
	p.	月 日			

時刻 ( ) 天気 ( )

## 実験の目的

塩酸に水酸化ナトリウム水溶液を加えていったときの変化を調べる。

実験の結果

実験の結果を記入しよう。

・( ) %塩酸( )  $\text{cm}^3$ に ( ) %水酸化ナトリウム水溶液を加えていく。

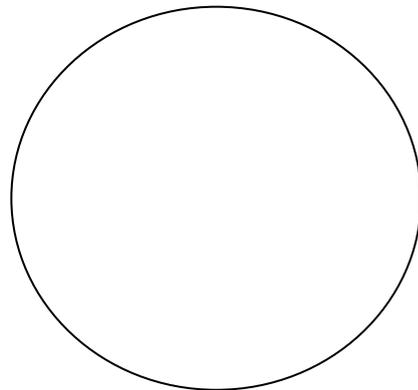
水酸化ナトリウム水溶液の量 [ $\text{cm}^3$ ]							
水溶液の色							

水溶液が青色に変わったところ...水酸化ナトリウム水溶液( )  $\text{cm}^3$ を加えた点

・青色に変わった水溶液に塩酸を加えていく

緑色になった点...塩酸( ) 滴

・緑色になった水溶液をスライドガラス上で加熱し、残ったものをルーペで観察してスケッチしよう。



まとめ

このとき起こった反応についてまとめよう。また、緑色になった水溶液中にあったものについてもまとめよう。

.....

.....

.....

.....

.....

.....

### 考 察

酸とアルカリが反応して中性になるとき，水素イオンと水酸化物イオンがどのように変化するのか，また，塩化ナトリウムができるしくみについて考えてみよう。

---

---

---

---

### 発 展

はじめの塩酸の体積や濃度を変えて，中性になるまでの水酸化ナトリウム水溶液の体積を調べてみよう。さらに，水酸化ナトリウム水溶液に塩酸を加えていって，変化 を調べたりしよう。

---

---

---

---

---