**水溶液の性質：ワークシート　実験６**

　　　　　　　　　　　　　　　　　　１年　　　組　　　　番　氏名

**確　認**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 物質名 | 温度によるとけ方の変化 | 水にとけたものの取り出し方 |
| 食　塩 | **ほとんどかわらない** | **水を蒸発させる** |
| ホウ酸 | **温度が高くなるほど多くとける** | **温度を低くする。** |

**予　想**　水にとけた「硝酸カリウム」を取り出すには，何を確かめればいいですか。。

自分の予想

**とけた硝酸カリウムを水溶液から取り出す方法は，**

**温度を変えたときのとける量の変化をみれば**

**判断できるのではないか。**

**実験の目的**

**水にとけた物質を取り出す方法を調べる。**

**実験方法**

**溶ける両**

**5　0**

　温度を　　　　　　　　℃まで上げて，　　　　　　　　　　　の変化を見る。

（方　法）

**温度を50℃まで上げてとけ方の変化を確かめ，**

**とり出し方を判断し，とり出した物質の形を確認する。**

**実験結果**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 硝酸カリウム | 食　塩 |
| とかす前の粒の様子 | **針のような形　　　　　　　　　　　　さいころの様な形**  **全てとけた　　　　　　　　　　　熱する前と変わらない**  **液体から固体が出てきた　　　　　　　５０℃のときと変わらない**  **凍ったようになった**  **針のような形（とかす前と同じ）　　さいころの様な形（とかす前と同じ）** |  |
| **50℃のときの様子** |  |  |
| **冷やしたときの様子** |  |  |
| 取り出した  粒の様子 |  |  |

**実験結果から分かったこと**

**硝酸カリウムは，ホウ酸と同じで，水の温度によってとける量が異なるので，**

**とかした水の温度を下げることで，結晶を取り出すことができる。**

**まとめ**

**物質が一定量の水にとける量には限界がある。**

**→　100ｇの水にとける限界の量・・・溶解度（ようかいど）**

**溶解度は，物質によって決まっている。**

**水の温度によって変化する。**

**→　水の温度ごとの溶解度をグラフにしたもの**

**・・・溶解度曲線（ようかいどきょくせん）**

**水溶液の性質：ワークシート　実験６**

　　　　　　　　　　　　　　　　　　１年　　　組　　　　番　氏名

**確　認**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 物質名 | 温度によるとけ方の変化 | 水にとけたものの取り出し方 |
| 食　塩 |  |  |
| ホウ酸 |  |  |

**予　想**　水にとけた「硝酸カリウム」を取り出すには，何を確かめればいいですか。。

自分の予想

**実験の目的**

**実験方法**

　温度を　　　　　　　　℃まで上げて，　　　　　　　　　　　の変化を見る。

（方　法）

**実験結果**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 硝酸カリウム | 食　塩 |
| とかす前の粒の様子 |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
| 取り出した  粒の様子 |  |  |

**実験結果から分かったこと**

**まとめ**