

_____ を観察しよう！

【実験に使う薬品】

① _____ …… 温度によって色が変わるインクです。

＜特徴＞ 約40℃未満だと _____ 色、約40℃以上だと _____ 色になります。

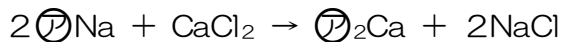
② 人エイクラ

アルギン酸ナトリウム：アルギン酸ナトリウムは水溶液中で、
(アルギン酸)と(ナトリウム)のイオンに電離しています。

塩化カルシウム：塩化カルシウムは水溶液中で、
(塩化物)と(カルシウム)のイオンに電離しています。

【化学反応式】

※アルギン酸($C_6H_8O_6$)は多くの原子からできているので、省略して②で表します。



アルギン酸カルシウムが水に溶けない膜を作るので、
イクラのようなツブツブを作ることができます。

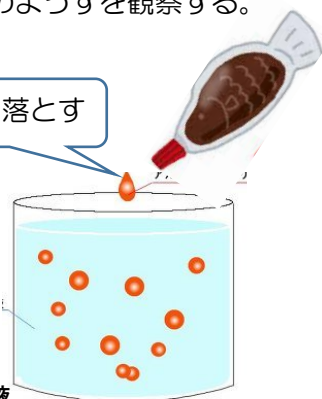
【人エイクラを用いた水の温まり方の観察】

- ① サーモインク入りの人エイクラを作る。
- ② 食塩水の中にサーモインク入りの人エイクラを薬さじですくって入れ、加熱した時のようすを観察する。

【結果】

①

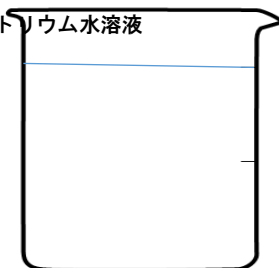
一滴ずつ落とす



塩化カルシウム水溶液
感想 _____

② イクラの色の変化や動きを記録しよう。

アルギン酸ナトリウム水溶液



ビーカーの端を
加熱する

対流のようす

を観察しよう！

【実験に使う薬品】

- ① サーモインク …… 温度によって色が変わるインクです。

＜特徴＞ 約40℃未満だと 青 色、約40℃以上だと 赤 色になります。

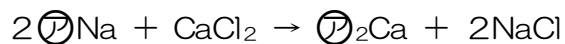
- ② 人エクラ

アルギン酸ナトリウム：アルギン酸ナトリウムは水溶液中で、
(アルギン酸)と(ナトリウム)のイオンに電離しています。

塩化カルシウム：塩化カルシウムは水溶液中で、
(塩化物)と(カルシウム)のイオンに電離しています。

【化学反応式】

※アルギン酸($C_6H_8O_6$)は多くの原子からできているので、省略して㊦で表します。



アルギン酸カルシウムが水に溶けない膜を作るので、
イクラのようなツブツブを作ることができます。

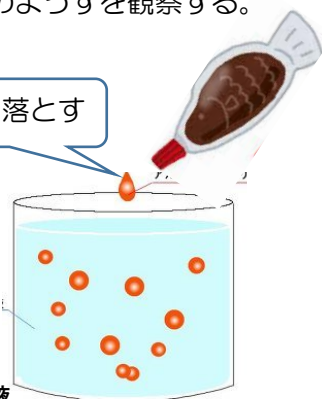
【人エクラを用いた水の温まり方の観察】

- ③ サーモインク入りの人エクラを作る。
④ 食塩水の中にサーモインク入りの人エクラを薬さじですくって入れ、
加熱した時のようすを観察する。

【結果】

①

一滴ずつ落とす

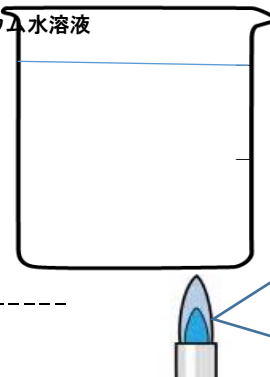


塩化カルシウム水溶液

感想 _____

② イクラの色の変化や動きを記録しよう。

アルギン酸ナトリウム水溶液

ビーカーの端を
加熱する
