

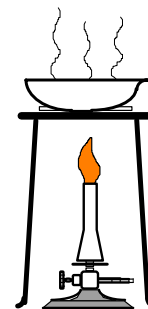
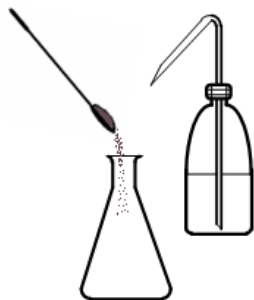
Name: _____

Klasse: _____

Salzbildung aus Zink und Iod

Aufgabe: Stelle aus den Elementen Zink und Iod das Salz her und prüfe den Energieumsatz!

Durchführung:



Gib in einen 100 ml Erlenmeyerkolben drei bis vier Spatelspitzen Iodkristalle und fülle 50 ml destilliertes Wasser dazu.

Gib drei Spatelspitzen Zinkpulver auf ein Filterpapier, sodass du die gesamte Zinkmenge auf einmal in den Erlenmeyerkolben schütten kannst. Verschließe dann den Kolben mit einem Stopfen, schüttele kräftig und prüfe mit der Hand die Temperatur.

Filtrierte die Suspension in einen zweiten Erlenmeyerkolben. Dampfe anschließend ca. 10 ml des Filtrats ein, bis ein Rückstand sichtbar wird.

Auswertung:

Beschreibe deine Beobachtungen, die du während des Versuchs machen konntest!

.....

.....

.....

.....

Woran kannst du erkennen, dass sich ein neuer Reinstoff gebildet hat? Wie heißt dieser Stoff?

.....

.....

.....

Was kann man aus der Temperaturänderung für den energetischen Verlauf der Reaktion schlussfolgern?

.....