

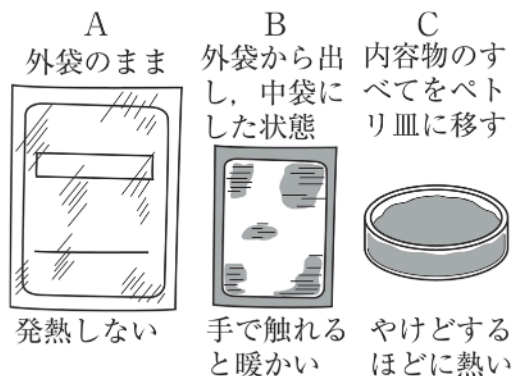
化学変化と物質の質量・熱

化学変化と熱 B

🕒 5分

1. 図1のように、3個のかいろを用いて、それぞれの発熱のようすを比べた。また、図2のように、図1のBのかいろを底を切ったペットボトルの内側にはりつけ、ふたをゆるめて水の入った水槽に立て、ふたをしっかりと閉めて1時間放置した。次の問いに答えなさい。

図1



(1) 図2の実験をしたとき、どのようなことが観察できるか。簡単に書きなさい。

[1]

図2



(2) 図1と図2の実験から、やけどをしない程度にかいろが発熱するのはなぜだと考えられるか。簡単に書きなさい。

[2]

(3) 図1のBとCを比べると、発熱している時間はどうか。次のア～ウから1つ選びなさい。

- ア Bのほうが長い
- イ 同じである
- ウ Cのほうが長い

[3]

(4) かいろの鉄粉に起こった化学変化と最も近いものはどれか。次のア～エから1つ選びなさい。

- ア 空き缶に木片を入れて加熱したら燃えた。
- イ 銅板の上に硫黄を置いておくと色が黒くなった。
- ウ 炭酸飲料を加熱したら気体が発生した。
- エ 放置しておいた鉄くぎが金属光沢を失った。

[4]