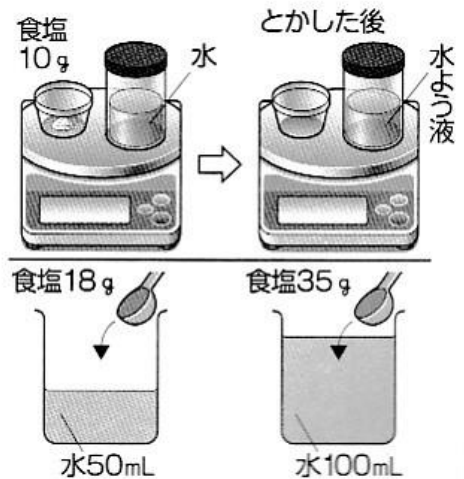


もののとけ方・水よう液

1. 食塩を水にとかしました。次の問いに答えなさい。

- ① 10gの食塩をとかす前の全体の重さは125gでした。食塩をとかした後の全体の重さはどれですか。正しいものに○をつけなさい。

- () 110g
() 125g
(○) 135g



- ② 水50mlに食塩が19gまでとけました。水100mlに35gの食塩は全部とけますか。

(とける)

- ③ ②と同じ条件で、水100mlに40gの食塩は全部とけますか。

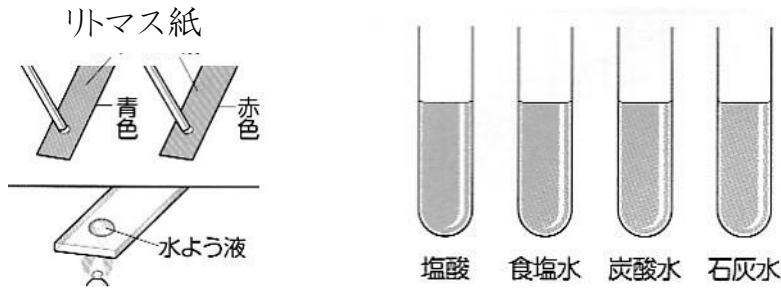
(とけない)

2. リトマス紙につけると次のようになる水よう液はどれですか。線でつなぎなさい。

① 赤 → 青 青 → 変化なし	② 赤 → 変化なし 青 → 赤	③ 赤 → 変化なし 青 → 変化なし
酸性	中性	アルカリ性

(Note: Red lines connect ① to 酸性, ② to アルカリ性, and ③ to 中性.)

3. 塩酸、食塩水、炭酸水、石灰水を調べました。
次の問いに答えなさい。



① 塩酸と炭酸水のうち、リトマス紙が次のように変化したものをそれぞれ書きなさい。

- ・青が赤に変化した (塩酸)
- ・赤が青に変化した (炭酸水)

② あわが出ているのはどれですか。

塩酸は参加水素をとかしたもので代表的な酸。
炭酸水は炭酸水素ナトリウムをとかしたもの、
石灰水は消石灰をとかしたもので、両方とも
アルカリ性を示す。

(炭酸水)

③ 水よう液を蒸発させると何も残らないものはどれとどれですか。
また、そのような水よう液は気体、個体どちらがとけたものですか。
正しいものを○でかこみなさい。

(炭酸水) (塩酸)
(気体 / 個体 がとけた水よう液)

② 水よう液を蒸発させた時に白いものが残り、赤色・青色どちらのリトマス紙も変化しなかった水よう液があります。どれですか。

(食塩水)