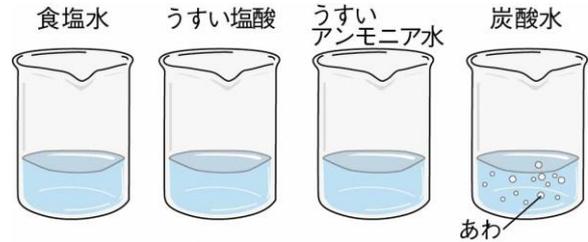




No. 15 <small>すいようえき</small> 水溶液の性質 (1)	名前	組 番 /10 問
---	----	-----------

1 食塩水、うすい塩酸、うすいアンモニア水、炭酸水について、次の ( ) に当てはまる言葉を書きましょう。

1 右の図の水溶液の水をそれぞれ蒸発させると、1つだけ白い固体が出てきました。この水溶液は (①) である。



2 ①は、(②) という固体がとけた水溶液である。

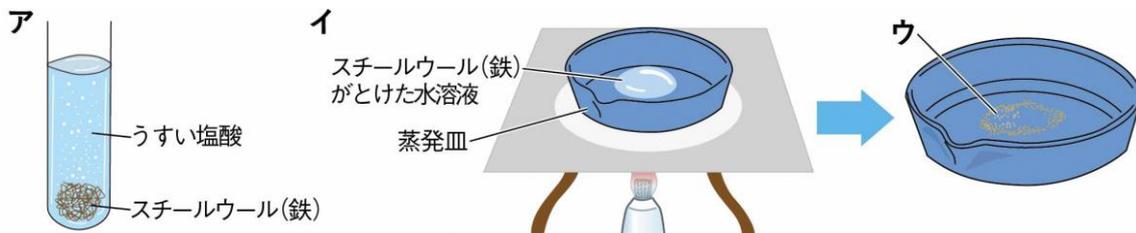
3 炭酸水から出るあわ(気体)を石灰水に通すと、石灰水が(③) ので、この気体は(④) だと分かる。

4 炭酸水は(⑤) という気体とけた水溶液である。

5 塩酸は(⑥) という気体とけた水溶液である。

6 アンモニア水は(⑦) という気体とけた水溶液である。

2 塩酸について、下の ( ) に当てはまる言葉を書きましょう。



上の図のAのように、スチールウール(鉄)が入った試験管にうすい塩酸を入れました。次に、上の図のBのように、スチールウール(鉄)がとけた水溶液を蒸発皿に少量とり、熱して水を蒸発させたところ、蒸発皿に上の図のウのようなものが出てきました。

1 塩酸は、鉄やアルミニウムなどの(⑧) をとく。

このとき、(⑨) という気体をさかんに出す。

2 上の図のウで出てきたものは、とくす前の鉄とは(⑩) ものである。

金属が塩酸にとける変化と、食塩が水にとける変化は、ちがう変化だよ。



.....キリトリ.....

〈解答〉 1 ① 食塩水 ② 食塩 ③ 白くにごる ④ 二酸化炭素 ⑤ 二酸化炭素

⑥ 塩化水素 ⑦ アンモニア

2 ⑧ 金属 ⑨ 水素 ⑩ ちがう (別の)