

5年生  
理科 学年末テスト

5年 組番

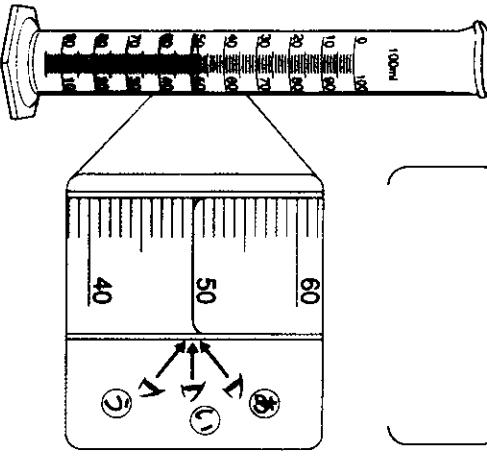
おもてうら  
/50 /50 /100

合計

1

あきどさんのクラスでは、食塩とホウ酸を使ってもののとけ方の学習をしています。

- (1) メスシリンドラーを使って、50mLの水を正確にはかりります。正しい目の位置は、図のⒶⒷⒸのうちどれでしょう。( )に記号を書きましょう。【5点】



- (2) 下の文の( )に正しい言葉を入れ、メスシリンドラーの使い方を説明しましょう。【完答5点】

メスシリンドラーを( )な  
どころに置き、50の目もりより少し  
( )のところまで水を入れます。  
その後、スポイトで水を( )  
50の目もりに水面を合わせます。

2

たたしさんのクラスでは、食塩とホウ酸が、20℃の水50mLにどれくらいとけるのかを調べるために、5gずつ増やしながらきました。実験結果は、下の表のようになりました。

水50mLに 食塩とホウ酸を5gずつ増やしながらとかした結果(○はとけた ×はとけ残った)

	5g	10g	15g	20g
食 塩	○	○	○	×
ホウ酸	×			

※とけ残ったら、次の

5gは入れない。

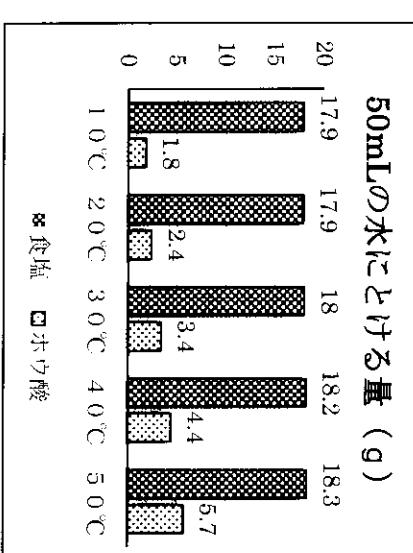
- (1) 食塩とホウ酸のとけ方について、実験結果の表からわかるこことを、下の□の中に書きましょう。【10点】

たたしさんは、食塩とホウ酸のとけ残りを溶かすために、「水の量をふやす」と「水よう波の温度を上げる」方法を考え実験しました。すると、次のような結果がえられました。

- (5) 水温が20℃まで下がった時、ビーカーの底にとけ残っているホウ酸は何gと考えられますか。(3)のグラフをもとに、答えを求めましょう。【5点】

表1	水の量をふやす	水よう波の温度を上げる
食 塩	とけ残りがへった。	とけ残りがあまりへらなかつた。
ホウ酸	とけ残りがへつた。	とけ残りがへつた。

- (2) 合わせて20gの食塩を入れたところで、食塩はとけ切れなくなり、ビーカーの底にたまりました。このとけ残った食塩を全てとかすには、どんな方法がより効果的ですか。表1をもとに考えましょう。【5点】



先生: グラフを見て、食塩のとけ方とホウ酸のとけ方について、わかったことを発表しましょう。  
あきど: 同じ温度で比べると、50mLの水にとける量は、  
ゆかり: でも、温度を変えた時のとける量の変化を比べると( )。  
先生: なるほど、グラフをたてに見たり横に見たりして、食塩とホウ酸のとけ方を比べたのですね。

ア  
イ

ア

イ

- (4) 50mLの水に5gのホウ酸を加えたビーカーを50℃まで温めると、下にたまつていたホウ酸は全てとけました。その後、ビーカーをそのままにして話していると、とう明だったビーカーの中に、再びホウ酸が出てきたことに気付きました。一度とけたホウ酸が再びとけ残りとして出てきたのはなぜですか。【10点】

理由

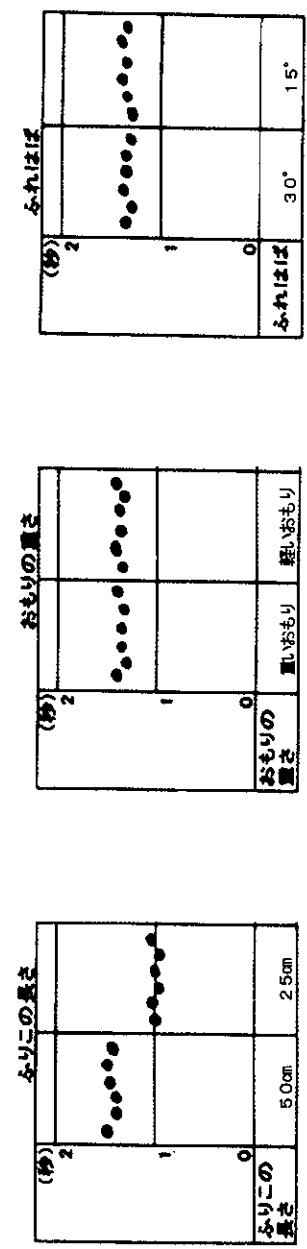
(2) (1)のふりこを選んだ理由を、「変える条件」「変えない条件」という言葉を入れて書きましょう。【10点】

5年生	3学期	学年末テスト	5年 組番	うら まえ	/50
-----	-----	--------	-------	----------	-----

③ 電磁石の性質について、永久磁石の性質と比べて同じところを1つと、ちがうところを1つ書きましょう。【各5点】

【同じどころ】

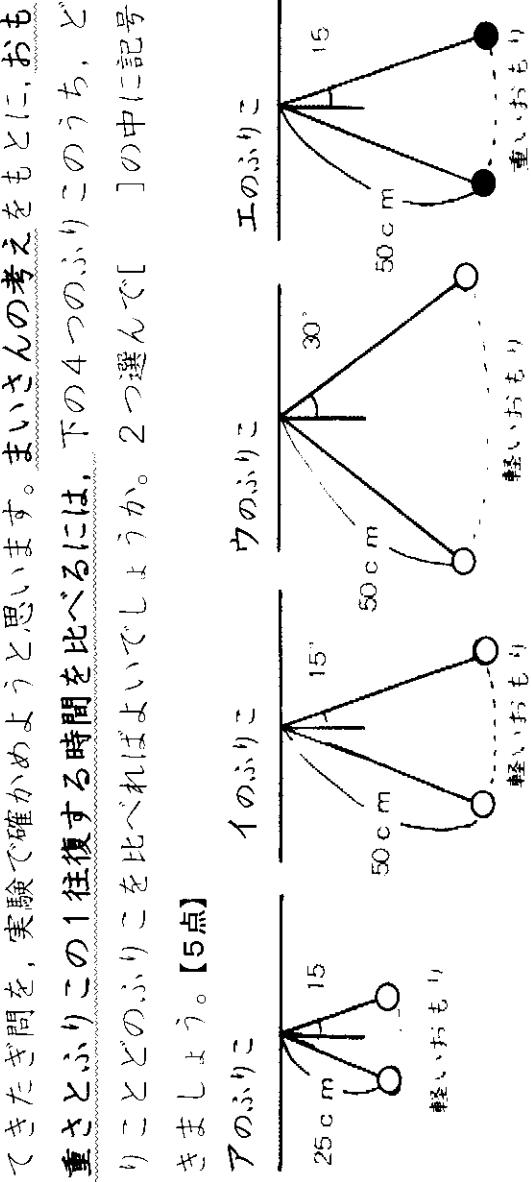
(3) ひろとさん、まいさん、ゆりさんの考えた「ふりこの長さ」「おもりの重さ」「ふれはば」を変えて実験した結果が下のようになります。(●は、6回実験したときの結果をそれぞれ表したもの)



まいさん  
同じ大きさの木と鉄のおもりは、重さがちがうから1往復する時間がちがうと思うよ。

ひろとさん  
系の長さがちがうと、1往復する時間がちがうと思うよ。

ゆりさん  
同じふりこでも、ふれはばによって1往復する時間がちがうと思うよ。

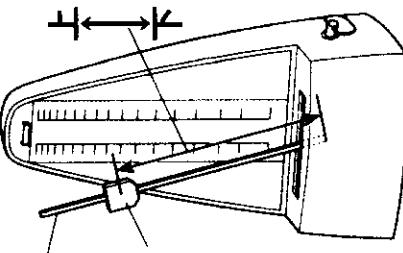


比べるものは[ ]と [ ] のふりこ

(1) 出てきたぎ問を、実験で確かめようと思いません。まいさんの考え方をもとに、おもりの重さとふりこの1往復する時間を比べるには、下の4つのふりこのうち、どのふりことどこのふりこを比べればよいでしょうか。2つ選んで[ ]の中に記号を書きましょう。【5点】

(2) 音楽で使うメトロノームは、ふりこの長さが変わると1往復する時間が変わるこことを利用した道具です。おもりの位置を上下に動かすと、うでの1往復する時間が変わります。

テンポのおそいやつたりした曲を練習するとき、おもりをうでに沿って「上」「下」のどちらに動かすとよいでしょう。また、その理由も説明しましょう。【方向5点 理由10点】



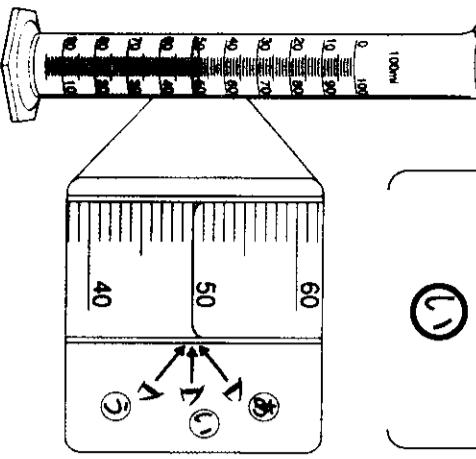
メトロノーム

5年	組	番	おもて	うら	合計
このテストはおもて・うらともに 大問として「思考」を聞くことを 中心に作成されています。	33	38	71	71	/100

1

あきどさんのクラスでは、食塩とホウ酸を使ってもののとけ方の学習をしています。

- (1) メスシリンダーを使って、50mLの水を正確にはかりります。正しい目の中位置は、図のⒶⒷⒸのうちどれでしょう。( )に記号を書きましょう。【5点】



- (2) 下の文の( )に正しい言葉を入れ、メスシリンダーの使い方を説明しましょう。【完答5点】

メスシリンダーを(平ら・水平)な  
どこに置き、50の目もりより少し  
(下)のところまで水を入れます。  
その後、スポイトで水を(入れ・加え)  
50の目もりに水面を合わせます。

2 たかさんとあきどさんのクラスでは、食塩とホウ酸が、20°Cの水50mLにどれくらいとけるのかを調べるために、5gずつ増やしながらきました。

実験結果は、下の表のようになりました。

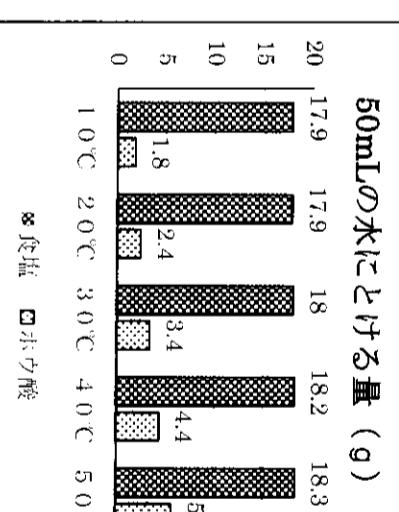
水50mLに 食塩とホウ酸を5gずつ増やしながらとかした結果(○はとけた ×はとけ残った)

	5 g	10 g	15 g	20 g
食 塩	○	○	○	×
ホウ酸	×	×	×	×

\*とけ残ったら、次の  
5gは入れない。

- (1) 食塩とホウ酸のとけ方について、実験結果の表からわざることを、下の□の中に書きましょう。【10点】

- ・食塩の方が多い。
- ・ホウ酸の方が、温度による「とける量の変化」が大きい。
- ・食塩の方が、温度による「とける量の変化」が小さい。



3 水の温度を変えた時の食塩とホウ酸のとけ方をグラフにまとめ、それをもとに話しました。(ア)(イ)に言葉を入れて文を完成させましょう。【各5点】

先生：グラフを見て、食塩のとけ方とホウ酸のとけ方について、わかったことを発表しましょう。

あきど：同じ温度で比べると、50mLの水にとける量は、(ア)よりも(イ)が多いです。

ゆかり：でも、温度を変えた時のとける量の変化を比べると、(ア)よりも(イ)大きいです。

先生：なるほど、グラフをたてに見たり横に見たりして、食塩とホウ酸のとけ方を比べたのですね。

4 50mLの水に5gのホウ酸を加えたビーカーを50°Cまで温めると、下にたまって

いたホウ酸は全てとけました。その後、ビーカーそのままにして話し合っていると、どう明だったビーカーの中に、再びホウ酸が出てきたことに気付きました。一度とけたホウ酸が再びとけ残りとして出てきたのはなぜですか。【10点】

理由  
ホウ酸は、水の温度が下がると、とける量が少なくなるので、とけき  
れなくなつたホウ酸が出てきたと考えられる。※ 温度ととける量の変化に  
着目して、再びホウ酸が出てきた理由を説明できれば可。

たかさんは、食塩とホウ酸のとけ残りを溶かすために、「水の量をふやす」と「水よう  
波の温度を上げる」方法を考え実験しました。すると、次のような結果がえられました。

20°Cの時に50mLの水にとけるホウ酸は2.4g

水の中に入れた食塩は5gだから

$$5 - 2.4 = 2.6$$

$$\text{約 } 2.6 \text{ g}$$

5 水温が20°Cまで下がった時、ビーカーの底にとけ残っているホウ酸は何gと考えられますか。(3)のグラフをもとに、答えを求めましょう。【5点】

1 あきどさんのクラスでは、食塩とホウ酸を使ってもののとけ方の学習をしています。

- (1) メスシリンダーを使って、50mLの水を正確にはかります。正しい目の中位置は、図のⒶⒷⒸのうちどれでしょう。( )に記号を書きましょう。【5点】

2 合わせて20gの食塩を入れたところで、食塩はとけ切れなくなり、ビーカーの底にたまりました。このとけ残った食塩を全てとかすには、どんな方法がより効果的ですか。

表1 をもとに考えましょう。【5点】

表1	水の量をふやす	水よう波の温度を上げる
食 塩	とけ残りがへった。	とけ残りがあまりへらなかつた。
ホウ酸	とけ残りがへつた。	とけ残りがへつた。

