

2024

問題を科学的に解決することを楽しむ理科学習
—他者の素朴概念との出会いを通して—

1 はじめに

2 授業の構想

(1)

(2)

3

10^{-10}m

(3)

(4)

(5)

(6)

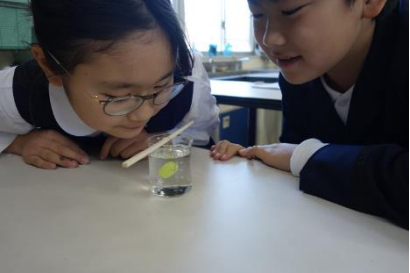
<input type="text"/>		

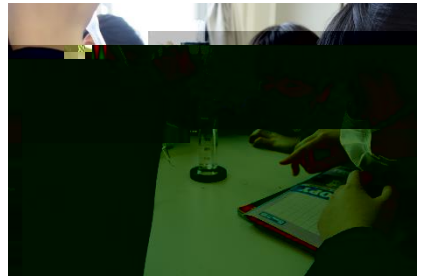
<div style="border: 1px solid black; border-radius: 10px; width: 100%; height: 20px;"></div>		
必		

3 授業の実際

塩が紙でとまるから。

さらに、食塩がとりのぞかれるから。



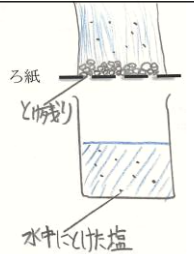


必

- とけ残ったもののみ、わかる
- とけたものは通りぬける。

ろかは意味が... ある とけ残りは出せる
ほじ、汚物を取り出す。

少し小さくなっていないなんて、
思わなかった。たん水中にとけた
ものは小さすぎたのまま通りぬけ
たんだと思う。とけ残りの塩だけ
ろ紙に引かかるのでろのたもと思
だからろのたの大きさによって通りぬけ
ない。



①ろ液には塩がこびり付いているのか

②ろ液は

- 水 (塩はとけてない) 100g 100g 100g
- 塩水 100g 100g 100g

③ろ紙の目詰り

④ろ液には塩がこびり付いて

⑤ろ液には塩がこびり付いて

⑥ろ液には塩がこびり付いて

⑦ろ液には塩がこびり付いて

⑧ろ液には塩がこびり付いて

⑨ろ液には塩がこびり付いて

⑩ろ液には塩がこびり付いて

⑪ろ液には塩がこびり付いて

⑫ろ液には塩がこびり付いて

⑬ろ液には塩がこびり付いて

⑭ろ液には塩がこびり付いて

⑮ろ液には塩がこびり付いて

⑯ろ液には塩がこびり付いて

⑰ろ液には塩がこびり付いて

⑱ろ液には塩がこびり付いて

⑲ろ液には塩がこびり付いて

⑳ろ液には塩がこびり付いて

㉑ろ液には塩がこびり付いて

㉒ろ液には塩がこびり付いて

㉓ろ液には塩がこびり付いて

㉔ろ液には塩がこびり付いて

㉕ろ液には塩がこびり付いて

㉖ろ液には塩がこびり付いて

㉗ろ液には塩がこびり付いて

㉘ろ液には塩がこびり付いて

㉙ろ液には塩がこびり付いて

㉚ろ液には塩がこびり付いて

㉛ろ液には塩がこびり付いて

㉜ろ液には塩がこびり付いて

㉝ろ液には塩がこびり付いて

㉞ろ液には塩がこびり付いて

㉟ろ液には塩がこびり付いて

㊱ろ液には塩がこびり付いて

㊲ろ液には塩がこびり付いて

㊳ろ液には塩がこびり付いて

㊴ろ液には塩がこびり付いて

㊵ろ液には塩がこびり付いて

㊶ろ液には塩がこびり付いて

㊷ろ液には塩がこびり付いて

㊸ろ液には塩がこびり付いて

㊹ろ液には塩がこびり付いて

㊺ろ液には塩がこびり付いて

㊻ろ液には塩がこびり付いて

㊼ろ液には塩がこびり付いて

㊽ろ液には塩がこびり付いて

㊾ろ液には塩がこびり付いて

㊿ろ液には塩がこびり付いて

4 おわりに