「物のとけ方〜海は広いなしょっぱいな〜」学習計画 \*「海水と水道水を見分ける方法」で考えた実験を軸に、「物のとけ方」で学習する内 容を全て確実に行えるように計画することも可能です。

	E(唯夫に11 んるよりに計画することも「	
11年11日米人	小出二夕	<b>兴</b> 羽内宓
時間数	<u>小単元名</u> 海水を見破ろう	学習内容 海水と水道水を味覚以外の方法を
1・2時	一番小を見扱つリ	
間		工夫して見分ける
	「とける」とは?	「溶ける」と「混ざる」の確認
_	塩のとけ方を観察する	シュリーレン現象と体積の増加を観
間		察する。
	重さの変化	塩+水=?
		(重さはどう変わるのか?)
5•6時	塩はいくらでもとけるのだろうか?	100mlの水道水に塩をできるだけ溶か
間		す
		(水温20度で100mlに36g溶ける)
	条件を変えればもっととけるのだろう	100mlの水道水にさらにとかす方法を
	か?	工夫して、もっと溶かしてみる
		(温度を上げても
	塩を取り出すには?	ほとんど変わらない)
7・8時	塩を取り出りには?	塩をどうやって取り出すか方法を工
間		夫して実験する
	塩ってなに?	日本の製塩方法を知る
		塩の結晶を観察する
0 10	TV FI CHEA 1	岩塩の実物を見る等
9·10 時間	発展実験 1 ホウ酸を水とお湯に溶かしてみる	ホウ酸は食塩と違い、温度によって溶ける量が大きく変わることを知る
바퀴티	かり酸を水とや物に格がしてかる	
		(含・析出) (発展実験の例示・
	各自のテーマを決めて方法を工夫する	どこまで例示するか要検討)
11 • 12	発展実験 2	例・塩と砂糖を同じ量入れたらしょ
時間		っぱいか甘いか?
		・海水と同じ濃さの食塩水作り
		・塩のレインボー作り
		・死海の海水作り
		<ul><li>・モールの結晶作り</li><li>・食塩やミョウバンの結晶作り</li></ul>
		<ul><li>・飽和食塩水に砂糖は溶けるか?</li></ul>
100+88	+1.4 P 5==1	- 昭和及塩小パー労備はは徐けるか。
13時間	まとめ、ワークテスト	