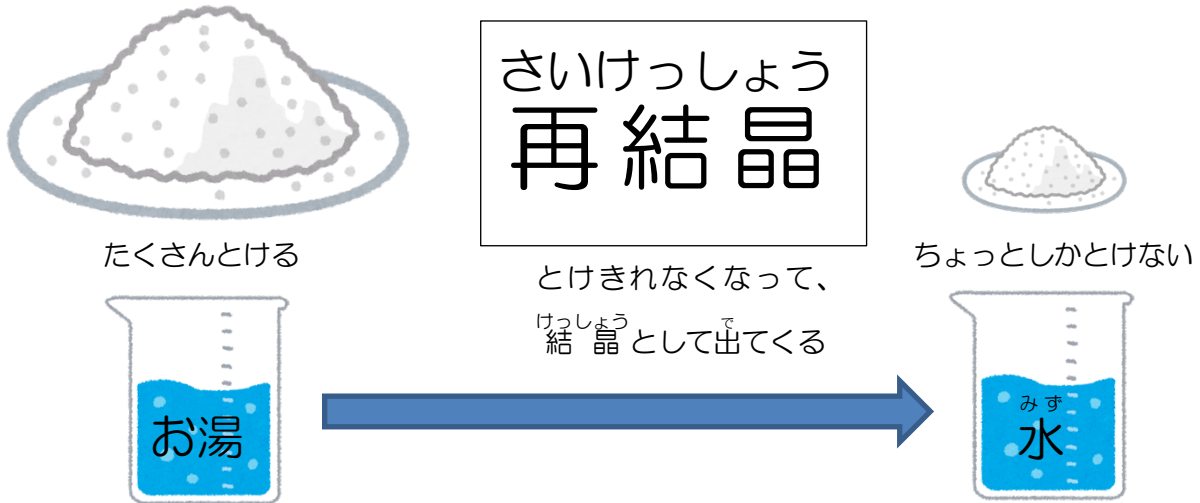


じっけんかいせつ  
実験解説テキスト

かがく ちから ゆき ふい じっけん  
科学の力で雪を降らせる実験！

えんか 塩化アンモニウムは、あたたかい水にはよく溶けて、冷たい水にはちょっとしか溶けません。なぜそうなるのかというと、おんど 温度がたかい水ほど、ものを細かくバラバラにする力が強いからなんです。



いちど えんか 塩化アンモニウムを溶かしたあたたかい水をひやすと、溶けていたえんか アンモニウムが溶けきれず、再びあらわれます。この雪のように再びあらわれたものを、けっしょう 結晶といい、この実験のことを、さいけっしょう 再結晶といいます。

げんしょう  
シュリーレン現象

しお 塩が入ったふくろから、もやもやとしたものが見えましたね？これはシュリーレン現象と呼ばれるものです。シュリーレン現象とは、みす なか 水の中で、ばしょ 場所により濃さや、おんど ちが 温度が違ふとき、その部分にもやもやとしたかげが見えることです。また、あつひ に、どうろ 道路などのうえに、もやのようなものがたちあがることがありますが、これはおんど ちが 温度の違いによっておこるもので、げんしょう シュリーレン現象の1つです。これはかげろう 陽炎と呼ばれています。



がっこうきょういく かんけい がくねん ぶんや  
学校教育で関係する学年と分野

しょうがく5ねんせい しょうがく6ねんせい  
小学5年生 小学6年生

かいふ せいしつ せいしつ  
もの と 水の溶解性  
水溶液の性質

こうこうかがくきそ  
高校科学基礎

ぶつしつりょう のうど  
物質濃度