液体窒素を活用した授業

森川養護学校 島袋 康 金丸 美幸

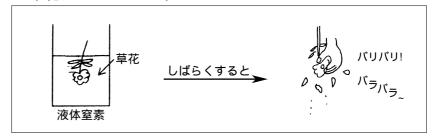
本校は、病弱養護学校として、さまざまな病気を抱えている児童・生徒が学ぶ学校です。病気治療などのため、行動範囲が限られたり、運動や飲食などの制限はありますが、授業に対する興味・関心は高く、知的好奇心、探求心も旺盛です。

理科の授業では、知識伝達のような受動的な学習に偏らないように、観察・実験を取り入れています。直接体験を通して自然科学の楽しさ、面白さに触れ感動することで、さらに科学を追究する意欲を高めていきたいと、日々教材の研究をしています。

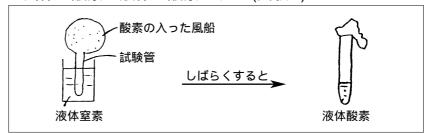
観察・実験の中でも、 特に液体窒素を使った演 示実験は、わくわくする 面白さ・楽しさがありま す。

授業展開は、プリント (資料 1) を配布し、質問 の答えを各自で予測しな がら、結果を見て記入し て行きます。

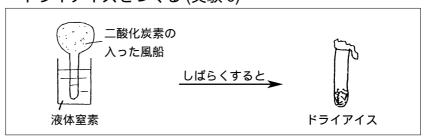
・草花がカチカチに凍る



・気体の酸素を液体の酸素にする(実験4)



・ドライアイスをつくる (実験5)



授業を終えての生徒の感想

窒素をこぼすと水蒸気になってなくなるのがおどろいた。 酸素を窒素で冷やすと青くなっていたのでびっくりした。 今日の実験はすごかった。

ボ・ルが爆発したときはびっくりした。 硬い鉄を入れてみたかった。

1分野 4章 熱と物質の世界

1.	今まで	の学習:	を復習る	をして	てみま	しょ	う。
	/ -	' -	ー・スロ・		,	<u> </u>	

物質は加熱したり冷却すると状態が変わる。この変化を物質の (1)	という。						
物質の状態が変わると、その体積は(2)し、質量は(3	ን						
水の場合、液体の水より固体の氷になった方が体積は(4)。							
エタノ - ルやロウの場合、液体より固体の体積が (5)。							
液体から気体になるとき、体積が(6)大きくなる。							
水の場合は液体の水より固体の氷の体積が大きくなるので、密度は氷の方が							
(7)く、氷は水に浮く。							
エタノ・ルやロウの場合、液体より固体の体積が小さくなるので、固体は液体	本に						
(8)							
2. 液体窒素を使って確認しよう。							
窒素や酸素は常温 (25) で、(1) 色の気体である。							
窒素の沸点は(2) 、酸素の沸点は(3) である。							
水の滴はどんな形? 表面張力ってなんでしょう。							
実験 1. 液体窒素をビ・カ・(常温下) にいれるとどうなるか?							
)						
実験 2. 液体窒素を机の上にこぼしてみるとどうなるか。手のひらにもこぼしてみよう。							
()						
実験 3. 極低温の窒素と接触した物はどうなるか?							
()						
実験 4. 風船に酸素ガスを入れ膨らませて、酸素ガスを入れた試験管に風船の口をはめ、							
試験管を液体窒素の中にしばらく浸す (冷やす)。							
酸素は、()色の()になる。							
実験 5. 風船に二酸化炭素ガスを入れ膨らませて冷やす。							
二酸化炭素は、()色の()になる。							
実験 6. エタノ・ルの固体を作り、エタノ・ルの液体中に入れるとどうなるか。							
()						
実験 7. 水の固体を作り、水の液体中に入れるとどうなるか。							
()						
感想							