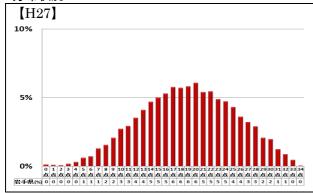
平成27年度学習定着度状況調査 指導資料

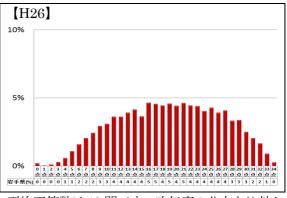
平成27年12月 発行 岩手県教育委員会

授業改善の手引 中学校第2学年理科

1 調査結果

(1) 分布状況





○ 問題数は昨年度と同数で,正答数の最頻値は20間,平均正答数は19間です。昨年度の分布と比較して 正答数14~24間の層が増えており,分布のばらつきに改善傾向が見られます。

(正答数の最頻値:該当する生徒数の最も多い正答数)

(2) 領域等の正答率

領	域 等	() は	正答率 :H26,〈 〉	はH25	観 点 等		()	正答率 はH26,〈〉) はH25
エネル	ギー(8問)	60%	(52%)	⟨65%⟩	科学的な思考・表現	(13 問)	52%	(57%)	⟨56%⟩
粒子	(11 問)	56%	(49%)	⟨63%⟩	観察・実験の技能	(7問)	69%	(58%)	⟨66%⟩
生命	(12 問)	55%	(63%)	⟨65%⟩	自然事象ついての知識・理	解 (20 問)	54%	(54%)	⟨64%⟩
地球	(9問)	55%	(56%)	⟨56%⟩	活用(4 問)		39%	(45%)	$\langle 47\% \rangle$

(3) 結果概要

- 「エネルギー」「粒子」領域は昨年度を上回り、「生命」領域は昨年度を下回っています。「地球」領域の 正答率は昨年度と同等です。
- 観点ごとの正答率を比較すると、「観察・実験の技能」が昨年度より11ポイント上回り、「科学的な思考・表現」は昨年度より5ポイント下回りました。
- 活用問題の正答率は39%で、特に「葉のはたらきを調べるための対照実験について説明できる」ことに 課題が見られます。

(4) 経年比較問題の状況(○改善, ◇改善傾向, ●課題が継続, ▲は前回調査との比較マイナスを表す)

小問 No	正答率	比較	小問 No	正答率	比較	小問 No	正答率	比較	小問 No	正答率	比較
●1	47	▲ 12	\$ 9	52	34	●19	46	3	○28	81	41
●3	39	1 11	● 10	40	▲ 13	○24	74	31	●30	50	▲ 9
●7	23	▲ 27	♦11	40	9	● 25	46	▲ 4	●40	43	1
\$8	43	35	017	89	50	○27	65	27			

- 火山の形とマグマのねばりけ(小問 24), 示相化石による堆積環境の推定(小問 27), 石灰岩を調べる方法 (小問 28)に改善が見られました。
- 音の振幅(小問 1),マツの花のつくり(小問 3),物体に働く力の表し方(小問 7),溶解度曲線から析出する結晶の質量を求めること(小問 10),単子葉類・双子葉類の特徴(小問 19),火山噴出物の色(小問 25),オームの法則を使った抵抗値の計算(小問 30),前線と天気の変化(小問 40)は,依然として課題が継続している状況です。

(5) 校種間接続及び全国学調との関連

○ 平成24年度全国学調において課題が指摘された顕微鏡の使い方(小問17)は,, 昨年度の正答率は小学校38%, 中学校39%で課題となっていましたが, 今年度大きく改善しました。

(6) 小問別正答率

F	<u>(6</u> 明題	番号		問別正答率 ├───────	W TP II W I					選	択	No.		(%)
大問	中問	小問	通し番号	調査問題のねらい	学習指導要領 との関連	主な観点	備考	正答率	1	<u>2</u> 選択	3	4	5 誤答	6 正答	0
	(1)		1	振幅について理解している。	1分野(1)ア(ウ)	知	経年	47	36	47	9	7	0		0
	(2)		2	メスシリンダーの目盛りを正しく読むことがで きる。	1分野(2)イ(ア)	技		67					32	67	1
1	(3)		3	マツの花のつくりについて理解している。	2分野(1)イ(ア)	知	経年	39	39	20	24	13	2		1
	(4)		4	侵食について理解している。	2分野(2)イ(ア)	知		74					17	74	9
_	(1)		5	屈折について理解している。	1分野(1)ア(ア)	知		75					19	75	5
2	(2)		6	光が透明な物体から空気へ進むときの方向 を指摘できる。	1分野(1)ア(ア)	思		67	16	15	67	2	0		1
	(1)		7	物体にはたらく力の向きと大きさを矢印で表すことができる。	1分野(1)イ(ア)	技	経年	23					65	23	12
3	(2)		8	実験の結果から、物体にはたらく浮力についての正しい考察を指摘できる。	1分野(1)イ(イ)	思	経年 活用	43	20	23	43	13	0		2
	(1)		9	水溶液の質量パーセント濃度を求める式を理解している。	1分野(2)イ(イ)	知	経年	52	18	52	8	20	0		1
4	(2)		10	溶解度のグラフから、再結晶によって生じる結晶の質量を推測できる。	1分野(2)イ(イ)	思	経年	39	29	39	25	5	0		1
	(1)		11	融点について理解している。	1分野(2)ウ(イ)	知	経年	40					35	40	24
5	(2)		12	水を熱したときの状態について指摘できる。	1分野(2)ウ(ア)	思		60	2	26	60	10	1		2
	(1)		13	窒素の性質について理解している。	1分野(2)ア(イ)	知		70					26	70	5
6	(2)		14	水素のつくり方について理解している。	1分野(2)ア(イ)	知		31	33	23	12	31	0		2
	(3)		15	気体の性質についての知識を活用し、気体のエレン集めても説明できる	1分野(2)ア(イ)	思	活用	57					31	57	12
	(1)		16	の正しい集め方を説明できる。 水中の小さな生物の観察に適した水につい スキャスス	2分野(1)ア(ア)	技		77	12	5	77	6	0		1
7	(2)		17	て指摘できる。 顕微鏡を使うときの正しい手順について理	2分野(1)ア(ア)	技	学年間	89					10	89	1
	(1)		18	解している。 根毛について理解している。	2分野(1)イ(イ)	知		55					30	55	14
8	(2)		19	植物の種類から、根と茎のようすを指摘でき	2分野(1)イ(イ)	思	経年	46	17	14	20	46	1		1
	(1)		20	る。 シダ植物とコケ植物の違いを理解している。	2分野(1)ウ(イ)	知		36	49	3	11	36	0		1
9	(2)			裸子植物について理解している。	2分野(1)ウ(ア)	知		67					23	67	10
	(1)			必要な対照実験を説明できる。	2分野(1)イ(イ)	思	活用	13					62		25
10			23	実験の結果から、光合成でデンプンがつくら	2分野(1)イ(イ)	知		63					26	63	11
	(1)		24	れることを理解している。 火山の形とマグマのねばりけの関係を指摘	2分野(2)ア(ア)	思	経年	74					25	74	1
11	(2)		25	できる。 火山の形と噴火のようすや火山噴出物の色	2分野(2)ア(ア)	知	活用	46	12	11	46	29	1		2
	(1)			の関係を理解している。 凝灰岩の特徴について理解している。	2分野(2)イ(ア)	知	74713	40	4		37	40	0	-	1
12	(2)		27	示相化石から、地層が堆積したときの環境	2分野(2)イ(ア)	思	経年	65	65	17	7	9	0		1
_	(3)			を指摘できる。 石灰岩を調べる方法を理解している。	2分野(2)イ(ア)	技	経年	81	00	17		0	11	81	9
	(1)			並列回路について理解している。	1分野(3)ア(ア)	知	# <u></u>	91					6	91	3
13	(2)		30	オームの法則を使って抵抗の大きさを求め	1分野(3)ア(イ)	知	経年	50	14	7	50	28	0	01	1
	(3)			る式を理解している。 電流計の目盛りを読み取ることができる。	1分野(3)ア(ア)	技	#±-	80	3	80	11	5	0		1
	(1)		32	実験を安全に行うための操作を指摘でき	1分野(4)ア(ア)	技		69	7	69	15	7	1		2
	(2)			る。 分解後の物質の性質を理解している。	1分野(4)ア(ア)	知		63	16			63	0	<u> </u>	2
	(3)			分解について理解している。	1分野(4)ア(ア)	知知		65	10	5	15	00	21	65	14
	(1)			方解に りいて理解している。 刺激の伝わり方について指摘できる。	2分野(3)イ(イ)	思		33	9	12	33	43	0	03	2
1 =	(2)			刺激の伝わり方について指摘できる。 反射について理解している。		知		60	ð	12	00	40	23	60	2 17
ı	(3)		37	日常生活に見られる反射の例を指摘でき	2分野(3)イ(イ)	思		79	6	2	70	9	0	00	
				る。 天気図を正しく読み取り, 風力が強い地点を	2分野(3)イ(イ)			50	ь 17	3 50	79			 	2
	(1)		30	指摘することができる。	27) ±P(4) 7 (1)	思		21	1/	50	20	3	6	0.1	3
16	(2)			寒冷前線を理解している。 前線の位置から、各地の気象のようすを指	2分野(4)イ(イ)	知	4P	43	17	0.5	10	40	53	21	26
	(3)		40	摘できる。	2分野(4)イ(イ)	思	経年	56	17	25	12	43	0		3
					全体正答	半		30	Ī						

2 指導のポイント

(1) 力の表し方について,「何が何に力を働かせているか」を明確にした上で, 作図の技能の定着を図りましょう。

ア 問題の概要

3 (1) 物体に働く力の向きと大きさを矢印で表すことができる。

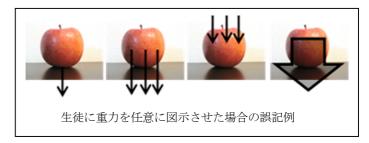
正答率 23%

イ 誤答分析 (3 (1) 誤答率 65% 無解答率 12%)

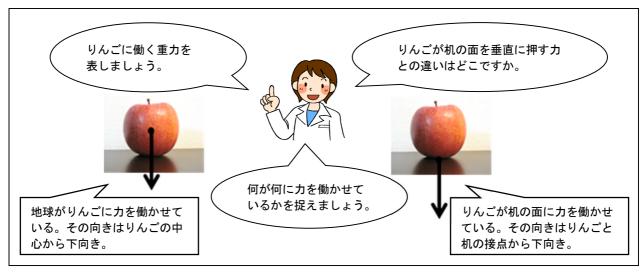
物体に働く重力の大きさを図示する誤答の中で「物体が机を押す力」を図示している割合が高いです。日常の中で様々な物体に働く力について、その働き方(力が働く点・力の向き・力の大きさ)の捉えと、1本の矢印で表すことの利便性についての理解が不十分であるといえます。

ウ 指導上の留意点

地球上の物体は、すべて地球からその中心方向に引っ張られていることを受け、目視できない重力を生徒に任意に表させると右の図のような表し方をする傾向があります。このような素朴概念に対して、力を1本の矢印で表すことの利便性について理解



させましょう。その際、力は相対的に働くことを理解させます。何が何に力を働かせているかという 視点に立ち指導することが大切です。これをもとに力が働く点・力の向き・力の大きさの要素を1本 の矢印で表す実習を繰り返し行うことで正しい理解につなげさせます。



(2) **観察・実験の目的をもたせ、条件制御を意識した実験計画を立案させる指導の充実を図りましょう。** ア 問題の概要

10(1)必要な対照実験を説明できる。

正答率 13%

【参考】H27 全国学調 「雨が降る条件を調べる実験の計画」

正答率 本県 34.4% 全国 39.0%

イ 誤答分析(10(1) 誤答率 62% 無解答率 25%)

誤答の例とその要因をまとめると次の表のようになります。

誤答の例	誤答の要因
葉を抜き取ったオオカナダモが入った試験管	光合成が葉のみで行われているという誤概念
水が入った試験管	緑色のBTB溶液を使用するという条件を認識していない。
光を当てない試験管Aと試験管B	実験操作の意味を理解していない。

ウ 指導上の留意点

二酸化炭素の出入りについて、植物による光合成と呼吸のはたらきと光が関係していることに見通しをもたせます。これを変える条件(独立変数)とし制御することにより、その際のBTB溶液の色の変化(従属変数)を調べる実験を計画させることが大切です。

(3) 実験の測定値から溶解度曲線のグラフを作成する活動を通して理解を図りましょう。

ア 問題の概要【経年比較問題】

4 (2)溶解度のグラフから、再結晶によって生じる結晶の質量を推測できる。

正答率 40%

誤答分析(4)(2) 誤答率 59%

無解答率1%)

【選択肢と解答傾向】

	選択肢	解答傾向
1	およそ 20 g	29%
2	およそ 40 g	40%【正答】
3	およそ 60 g	25%
4	およそ 90 g	5 %

誤答で多いのは1と3です。「およそ20g」と解答してい る生徒は、温度を下げたときの溶解度をグラフから読み取り、 「およそ60g」と解答している生徒は、温度を下げる前の溶 けている物質の質量を読み取り、解答しています。

温度を下げて出てくる結晶の質量は、溶解度を超えた分の 質量であることの理解が不十分であることが考えられます。

ウ 指導上の留意点

物質が溶ける現象を観察した後に、実験により結晶の析出温度を測定し、溶解度 曲線を作成する活動を行い、溶解度の理解を深めます。

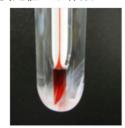


【観察・実験】

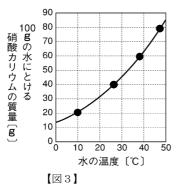
溶解度曲線のグラフを実験の測定値から作成します。



【図1】 80℃のお湯で質量の違う4つ の硝酸カリウムを全て溶かしま



[図2] 温度を下げながら, 結晶 が析出する温度を読み取り ます。



測定値をグラフ化します。

【主な学習活動】

- 水の量を一定(10g)にした試験管4本に、 質量の違う硝酸カリウム (2g, 4g, 6g, 8g) を入れ,80℃の湯で温めながらすべて 溶かします。【図1】
- ② 溶かした硝酸カリウムの温度を下げなが ら,結晶が析出した温度を測定します。(こ の時の温度がもうこれ以上溶けきれなくな ったときの温度になります。)【図2】
- ③ 4つの測定値を基に、溶解度曲線を作成し ます。(溶解度は水100gに溶ける溶質の質量 です。この実験では、水10gに硝酸カリウム を溶かしているため、水 100 g に換算すると、 硝酸カリウム 20g, 40g, 60g, 80gで結晶 が析出する温度になります。)【図3】
- ④ ①で80℃の水10gに全て溶けた8gの硝酸 カリウムの水溶液を10℃まで冷やした時に 出てくる結晶の質量を自分たちで作成した 溶解度曲線を用いて、考察する活動を行い ます。

【指導のポイント】

- ・スモールスケールで実験をすることにより、生徒実験が容易になります。ま取た、大きめのビーカー2 つに湯と氷水を入れて準備しておくと, 析出温度を見逃しても再度温めて溶かして, 冷やしながら温度 を読み取ることができます。
- ・自分で作成した溶解度曲線を見て、溶解度が水の温度に関係することを理解させることができます。
- ・温度を下げることにより析出する結晶の量を溶解度曲線から見いださせ、その量が、その温度の溶解度 を越えた分の質量であることの理解を深めさせることにつながります。

岩手県立総合教育センターの理科教育担当のホームページ内「中学校理科観察・実験資料集 【参考】 化学的領域」に実験の方法とポイントが紹介されています。

http://www1.iwate-ed.jp/tantou/kagaku/kenkyu.html