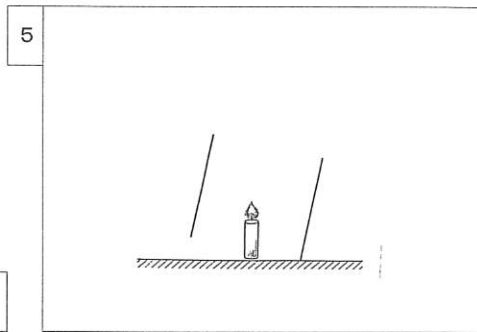


12. 中和、気体の発生 K

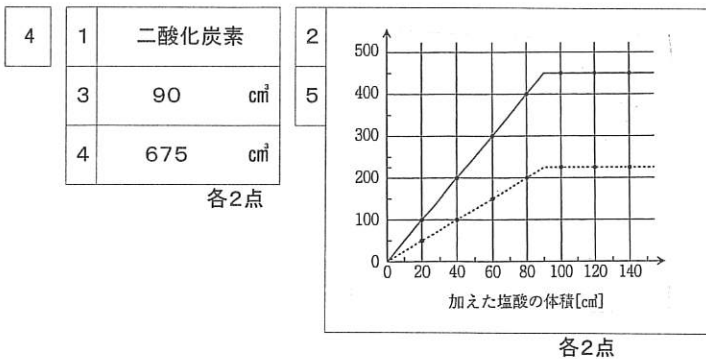
複製禁止

1	1	A	アルミニウム	B	石灰石	C	銅	D	食塩	E	鉄
	2	AとE	水素	B	二酸化炭素						
	3	記号	D	化学反応を起こしたから						各2点	

2	1	ウ	2	③	3	④	4	①
	図の説明		ろうそくの炎より下から上に空気が流れるように、筒を少し浮かせる。					
各2点								



3	1	実験1	水素	実験2	水素			
	2	B	3	中 性	4	食塩(塩化ナトリウム)		
	5	性質	酸 性	1,6	g	6	1,2	%
各2点								



5	1	A	チツ素	B	酸素	C	二酸化炭素	D	水素	E	アンモニア
	2	(ア)	炎	(イ)	白く	(ウ)	水	(エ)	赤	(オ)	青
	3	B	二酸化マンガンにうすい過酸化水素水(オキシドール)を加える。								
		C	石灰石に塩酸を加える。			4	②	各2点			

6	1	酸性	塩酸・ホウ酸水・炭酸水(いずれか2つ)				
		アルカリ性	水酸化ナトリウム水溶液・アンモニア水・石灰水 (いずれか2つ)				
	2	塩酸	アンモニア水	(順不同)			
	4	温度が上昇するにつれて、固体は溶けるようになるが、 気体は溶けにくくなる。					
	5	28	%	6	133	mL	各2点

