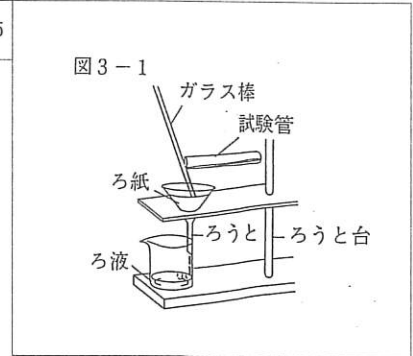


12. 中和、気体の発生 I

複製禁止

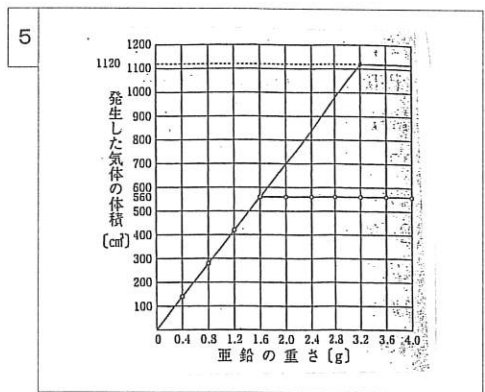
1	1	A	塩酸	B	す	C	水酸化ナトリウム水溶液	D	石灰水	各1点
		E	食塩水	F	アンモニア水	G	ホウ酸水	H	炭酸水	
2		ア	イ	ウ	エ	各1点				
	名前	蒸発皿	アルコールランプ	ピンセット	ガラス棒					
	番号	②	①	④	⑧					
3	ごく少量で結果がわかる鋭敏な変化だから			4	立方体	各1点				



1点

2	1	水素	2	A	銅	B	鉄	3	鉄 : アルミニウム : 銅 = 2 : 2 : 1	各1点
	4	B : C = 1 : 3	5	水素	6	鉄 : アルミニウム : 銅 = 3 : 1 : 1				

3	1	名前	水素	記号	イ・ウ・カ	2	350	cm ³	各2点
	3	用いた塩酸がすべて反応したから。							
	4	10	%	6	3000	cm ³	7	7.5	



1点

4	[A]	1	(ア)	③	(イ)	④	(ウ)	⑤	(エ)	②	(オ)	①	各1点
		い	⑦	ろ	⑥	は	⑨	に	⑩	ほ	⑧		
	2	A	水素	B	二酸化炭素	C	酸素	3	ピーカー-B				
[B]	1	炭(または、炭素、すす、など)			2	水蒸気、二酸化炭素(順不同)			3	80	%	各1点	

5		①	②	③	④
	(1)	い	ア	水素が発生	変化なし
	(2)	え	エ	酸素が発生	変化なし
	(3)	あ	ウ	BTB液は、緑色から青色になる	BTB液は、緑色から黄色になる
	(4)	お	エ	ヨウ素液が青紫色になる	ヨウ素液は褐色のまま
	(5)	う	イ	二酸化炭素が発生	変化なし

各1点

6	1	A・E・G	2	A・B・G	3	C・D・F(いずれか2つ)	4	水素		
	5	A・C・D・E・F・G(いずれか4つ)			6	水素	7	AとC	8	二酸化炭素
	9	FとG	B	10	溶けていた二酸化炭素が気体として出ていったから。				各2点	