

12. 中和、気体の発生 H

複製禁止

1	1	100	cm <sup>3</sup>	2	7.5	g	3	75	cm <sup>3</sup>	30	g	各2点
---	---	-----	-----------------	---	-----	---	---	----	-----------------	----	---	-----

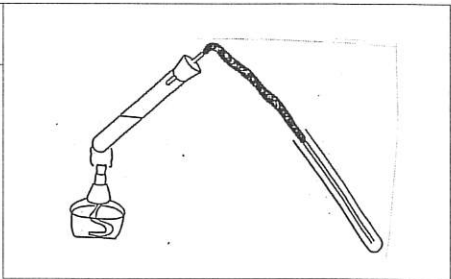
2	1	左端	イ	右端	エ	各1点				
	2	第 二	3	4 番目と	5 番目の液を混ぜると	1 番目の液になる。				
	4	水素	5	4 番目	6	③	7	23.3	kg	各2点

3	○か×	下線部の物質 (なければ、空白)	理由 (なければ、空白)
(1)	×	二酸化炭素	気体は水の温度が低いほどよく溶ける。
(2)	×	炭酸水	炭酸水は酸性だからBTB液は、黄色になる。
(3)	○	/	
(4)	×	木炭	木炭は固体の状態で燃える。
(5)	×	アルミニウム	アルミニウムは水酸化ナトリウム水溶液を加えると水素が発生する。

各1点、斜線部は0点

4	1	(A)	④	(B)	⑥	(C)	③	(D)	⑤	(E)	②
	2	白い粉末状の物質が蒸発皿に残る。									
	3	水に溶けにくい物質ができたから。									
	4	6	cm <sup>3</sup>	5	11	cm <sup>3</sup>	各2点				

5	1	実験a	実験b	実験c	実験d	実験e	3			
	A群	4	2	5	2	2	3	2	1	
	B群	/		オ	/		ウ	ウ	エ	イ
	2	a	アンモニア	b	二酸化炭素	各1点、斜線部は0点				
		c	塩化水素	d	水素	e	酸素	各2点		



各2点 2点

6	1	12.5	%	2	塩酸は、塩化水素という気体を溶かした水溶液だから。						
	3	(a) 黄色	(b) 緑色	(c) 青色	各2点						
	4	食塩(塩化ナトリウム)			水酸化ナトリウム			順不同、各1点			
	5	青色	6	水素	7	燃えると水ができる。(または、最も軽い気体)				各2点	
	8	1875	cm <sup>3</sup>	9	60	cm <sup>3</sup>	各2点				