

Re school中学校 3年生 定期テスト 【化学】 模範解答

3年	組	番	氏名	点
----	---	---	----	---

1	(1)	青色 (水色×)	(2)	陽極
	(3)	性質 脱色作用	気体 塩素	
	(4)	赤茶色 (赤色) の物質が炭素棒に付着する (茶色×)		
	(5)	金属光沢 (光沢×)		
	(6)	$CuCl_2 \rightarrow Cu + Cl_2$		
	(7)	ア エ オ		
	(8)	電解質	(9)	ア

2	(1)	塩化水素		
	(2)	ポツと音を立てて燃えた		
	(3)	気体 水素	電極 陰極	
	(4)	発生した塩素は水に溶けやすい性質を持っている。 発生後すぐに水に溶けたので、気体は集まらなかった。		
	(5)	ウ	(6)	
	(7)	$2HCl \rightarrow H_2 + Cl_2$		

3	(1)	ア 陽子	イ 中性子
		ウ 原子核	エ 電子
	(2)	原子は+の電気を持つ陽子とマイナスの電気を持つ電子の数が同じなので、それぞれの電気がたがいに打ち消し合うため、原子全体で電気を帯びていない	
	(3)	ア	
(4)	①	②	

4	(1)	調べたい溶液とは違う溶液が電極に付着してしまうので、溶液を変える前に蒸留水で電極を洗う。		
	(2)	イ エ		
	(3)	化学変化 (化学エネルギー×)		
	(4)			
	(5)	ウ	原子	水素
	(6)	イ	(7)	陰極
	(8)	薄くなる		

5	(1)	ア		
	(2)	X	二次電池	
		説明	充電できる	
	(3)	イ エ	(4)	燃料電池
	(5)	排気ガスではなく、水のみが発生するので環境への影響が少ない		
	(6)	アルミニウムはくがとけてぼろぼろになる		

6	(1)		
	(2)	B	
	(3)	C	(4) 中和

7	(1)	B	(2)	
	(3)	水酸化物イオンが陽極側に移動したから。		
	(4)	C	(5)	
	(6)	黄色が陰極の方へ移動する		

8	(1)				
	(2)				
	(3)	塩化ナトリウム (塩×)			
	(4)				
	(5)				
	(6)	a	B	b	D
	(7)	イ	(8)		
	(9)				
	(10)	硫酸バリウム			
	(11)	塩	(12)	イ	
	(13)				
	(14)				