

2年		組	番	氏名	点	
1	(1)	ア、ウ、エ	(2)	周期表		
2	(1)					
	(2)	単体 ア、イ、キ、ケ	化合物 ウ、エ、オ、カ			
	(3)	混合物	記号 ク、コ			
	(4)	純粋な物質	(5)	分子		
	(6)	水素原子 200個	酸素原子 100個			
3	(1)	ストローなどで空気を送る				
	(2)	Fe	(3)	エ		
	(4)	Aのスチールウールに酸素が化合した分、質量は重くなる				
4	(1)	酸化マグネシウム				
	(2)	$2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$				
	(3)	熱や光を出して激しく反応する				
	(4)	漢字	燃焼			
5	(1)	ウ				
	(2)	金属光沢				
	(3)	ガラス管を水から出す				
5	(4)	銅が再び酸化するのを防ぐため				
	(5)	A	酸素	B	銅	
		C	二酸化炭素			
	(5)	② $2CuO + C \rightarrow 2Cu + CO_2$				
	5	(6)	漢字 還元			
(7)		$CuO + H_2 \rightarrow Cu + H_2O$				
(8)		炭素や水素は、銅よりも酸素と結びつきやすい				
6		(1)	茶色			
		(2)	くきが空気にふれないように塗装する			
	(3)	a	酸素	b	酸化鉄	
	(4)	鉄が空気中の酸素によって酸化するため				
6	(5)	NH ₃	(6)	フェノールフタレイン液		
	(7)	水に非常に溶けやすい性質				
	(8)	ア	放出 (発生)	イ	上	
		A	発熱反応			
		ウ	吸収	エ	下	
B	吸熱反応					
(9)	①	B	②	A		
7	(1)	CO ₂				
	(2)	ふたをゆるめた時に、発生した気体が容器が逃げたため質量が減った				
	(3)	白い沈殿ができる				
	(4)	148.8g				
	(5)	①	ア	②	ウ	
			③	イ		
					質量保存の法則	
8	(1)	$Fe + S \rightarrow FeS$				
	(2)	$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$				
	(3)	$2Ag_2O \rightarrow 4Ag + O_2$				
	(4)	$2NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O + CO_2$				