

令和3年度 第2学年第1学期末 テスト 理科解答用紙

		科知		科知		科知
1	(1)	化学変化 酸化	●	(2)	① 酸素	●
		物質 酸化物	●		② 酸化鉄	●
	(2)	(C) 炭素原子 ↑ 順	●	(3)	温度 下がる	●
		(H) 水素原子 ↓ 逆			反応名 吸熱反応	
	(3)	熱や光を出して燃える	●	(4)	アンモニア	●
	(4)	$2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$	●	(5)	鉄粉が 酸素に3つ小さいから	★
	(5)	加熱後の物質	★		変わらない	●
	(6)	加熱前の物質	★	(2)	質量保存の法則	●
	(7)	塗料をぬる など	●	(3)	発生した気体が 空気中に逃げたから	★
	(1)	石灰水が逆流するのを 防ぐため	★			
	(2)	空気中の酸素が試験管 Aに入るのを防ぐため	★	(4)	① CO_2	●
					② $CaCO_3$	●

2	(3)	イ・エ	★			(1)	CuO		●3
	(4)	$2\text{CuO} + \text{C} \rightarrow 2\text{Cu} + \text{CO}_2$		●3	6	(2)	3回目	★	
	(5)	還元された物質 酸化銅		●		(3)	4 : 1	★	
		酸化された物質 炭素		●		(1)	3 : 2	★	
	(1)	反応するときに出た熱で 次に反応が進むから。	★		7	(2)	$2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$		●3
	(2)	加熱前の物質		●		(3)	エ	★	
	(3)	① 水素		●		(4)	3g	★	
3		② 硫化水素		●		(5)	1.5g	★	
		物質名 硫化鉄		●		★...3点 ●...2点 ●3...3点 科学的な思考 ★ 知識・技能 ●			
	(4)	化学反応式 $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$		●3		合計点 /45 /55			
	(5)	1 : 1	★						
4	(1)	温度 上がる 反応名 発熱反応		●		2年 組 番 氏名			