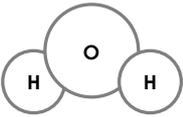


【化学 解答用紙】

受験番号	
------	--

1	(1) ×	金属結晶→イオン結晶	
	(2) ○	—	
	(3) ○	—	
	(4) ×	電子を得た物質は還元された, 電子を失った物質は酸化された	
	(5) ×	熱運動エネルギーの小さいもの→大きいもの	
2	(1)	$180 \text{ mL} = 180 \text{ cm}^3$, $180 \text{ mL} \times 0.995 \text{ g/cm}^3 = 179.1$ <u>179 g</u>	
	(2)	$1.00 \times 2 + 15.9 = 17.9$ モル質量にすると <u>17.9 g/mol</u>	
	(3)	$179 \text{ g} / 17.9 \text{ g/mol} = 10.0$ <u>10.0 mol</u>	
	(4)	$10.0 \times 6.02 \times 10^{23} = 6.02 \times 10^{24}$ コ	
	(5)		(6)
3	(1)	$2 \text{ NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$	
	(2)	$22.9 + 1.00 + 12.0 + 15.9 \times 3 = 83.6 \text{ g/mol}$ $\frac{0.200}{83.6} = 0.002392 \text{ mol}$	$0.001196 \times 22.4 \times 1000 = 26.79$ <u>26.8 mL</u>
	(3)	重曹 (ベーキングパウダー, ふくらし粉△)	
	(4)	炭酸水素ナトリウムの反応温度が低すぎた	