

A日程 解答用紙
「化学基礎・化学」

受験番号	番
------	---

(3-1)

得点	
----	--

1

(1)	d		
(2)	問1	i	
	問2	$\text{Ba(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
	問3	$\text{Ba(OH)}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	
	問4	水にも酸にも溶解しにく いから	
(3)	問1	$\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	
	問2	$\text{ZnCl}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Zn(OH)}_2 + 2\text{NaCl}$	
	問3	$\text{Zn(OH)}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2[\text{Zn(OH)}_4]$	
	問4	テトラヒドロキシド亜鉛(Ⅱ)酸イオン	

A日程 解答用紙
「化学基礎・化学」

受験番号	番
------	---

(3-2)

2

(1)	$\text{CO(気)} + 1/2\text{O}_2\text{(気)} = \text{CO}_2\text{(気)} + 283 \text{ kJ}$	
(2)	問1	5.0 mol
	問2	$2.2 \times 10^2 \text{ g}$
	問3	$1.4 \times 10^3 \text{ kJ}$
(3)	d	
(4)	$\text{NH}_4\text{NO}_3\text{(固)} + \text{aq} = \text{NH}_4\text{NO}_3 \text{ aq} - 26 \text{ kJ}$	
(5)	物質量	2.5 mol
	質量	$2.0 \times 10^2 \text{ g}$

A日程 解答用紙
「化学基礎・化学」

受験番号	番
------	---

(3-3)

3

(1)	ア	アミロース					
	イ	アミロペクチン					
	ウ	グリコーゲン					
(2)	問1	エ	c	オ	a	カ	b
	問2	ヨウ素デンプン反応による呈色が消える					
	問3	マルトース					
(3)	問1	$(C_6H_{10}O_5)_n + nH_2O \rightarrow nC_6H_{12}O_6$					
	問2	90				g	