

- 1 「解答例等」は一例を示したもので、採点にあたっては、その他も含め慎重に対処します。  
 2 「解答例等」についての質問、照会には一切回答しません。

注意 1. 選択しない科目を含む全解答用紙の  
 受験番号欄に受験番号を記入せよ。  
 注意 2. 選択しない科目を含む全解答用紙の  
 選択科目記入欄に選択した1科目を  
 ○印で示せ。

受験 番号	第	番
----------	---	---

選択科目	化学	生物	物理
記入欄			

化学 解答用紙

合計点			
-----	--	--	--

【1】	(ア) Fe	(イ) C	(ウ) O	(エ) N
【2】	(1) A AgCl	B Ag <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>		
	(2) 1.8×10 <sup>-5</sup> mol/L			
【3】	(1) (ア) 大気圧	(イ) 容器の水銀(面)		
	(ウ) 凝縮	(エ) 飽和		
(2)	④ > ① > ③ > ②			
【4】	ウ, オ			
【5】	8.1 kg			
【6】	(1)	SiO <sub>2</sub> + 4HF → SiF <sub>4</sub> + 2H <sub>2</sub> O		
	(2)	Si : Al = 1 : 0.78		
【7】	(a)	BaCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> → 2HCl + BaSO <sub>4</sub>		
	(b)	CuSO <sub>4</sub> + 2NaOH → Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> + Cu(OH) <sub>2</sub>		
	(c)	2AgNO <sub>3</sub> + 2NaOH → 2NaNO <sub>3</sub> + Ag <sub>2</sub> O + H <sub>2</sub> O		
【8】	(1) (ア) 二酸化硫黄	(イ) 亜硫酸		
	(ウ) 還元	(エ) 酸化		
	(2)	SO <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O → SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> + 4H <sup>+</sup> + 2e <sup>-</sup>		
(3)	2H <sub>2</sub> S + SO <sub>2</sub> → 3S + 2H <sub>2</sub> O			
【9】	(1) (ア) (例) 二原子	(イ) ヨウ素	(ウ) 臭素	
	(エ) フッ素	(オ) 塩素		
(2)	2F <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O → 4HF + O <sub>2</sub>		(3)	C
【10】	(1) (反応式)	2NH <sub>4</sub> Cl + Ca(OH) <sub>2</sub> → CaCl <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O + 2NH <sub>3</sub>		(捕集方法) B
	(2) (反応式)	CaC <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O → C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> + Ca(OH) <sub>2</sub>		(捕集方法) C
	(3) (反応式)	CaCO <sub>3</sub> + 2HCl → CaCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + CO <sub>2</sub>		(捕集方法) A

注意 1. 選択しない科目を含む全解答用紙の  
受験番号欄に受験番号を記入せよ。  
注意 2. 選択しない科目を含む全解答用紙の  
選択科目記入欄に選択した1科目を  
○印で示せ。

受験 番号	第	番
----------	---	---

○ ○ ○

選択科目	化学	生物	物理
記入欄			

化学 解 答 用 紙

【11】	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> O	
【12】	A ナトリウムエトキシド	B ジエチルエーテル
	C エチレン	D 1,2-ジクロロエタン
	E 塩化ビニル	F アセトアルデヒド
	G 酢酸	
【13】	465 g	
【14】	(名称) アスパラギン酸	
	(構造式) $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\overset{*}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH}$	
【15】	(アジピン酸) $7.3 \times 10^2 \text{ g}$	(水) $1.8 \times 10^2 \text{ g}$
【16】		