

化学 解答用紙

受験番号	
氏名	

1枚目

I

		周期律			イ		同族元素	
	(1) ア	番号： アルゴン		④	元素記号： Ar		番号： 臭素	
	(2)	番号： バリウム		②	元素記号： Ba		番号： リチウム	
問 1		(3) ウ 1				エ	陽	
(4)		②						
(5)		③						
(6)		②						
(7) d		潮解				エ	風解	
問 2		(1) ③						
(2)		9.0 × 10 ⁴ Pa						
(3)		4.0 × 10 ⁴ Pa						
(4)		0.83 L						
(5)		②						

化学 解答用紙

受験番号	
氏名	

2枚目

II

(1) ア	融解	イ	凝固	ウ	昇華
(2)	(3) (4)				
問 1 (3)	$\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$				
(4) X	1	Y	1	Z	2
(5)	3.83×10^{-4} mol/(L · min)				
(1)	弾性				
問 2 (2) ア	銑鉄			イ	ステンレス鋼
(2) ウ	水素吸蔵合金				
(3)	不動態				
(4)	$\text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \longrightarrow \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$				
(5)	(2)				
(6) 負極： 正極：	H_2	\longrightarrow			$2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$
	$\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^-$	\longrightarrow			$2\text{H}_2\text{O}$

化学 解答用紙

受験番号	
氏名	

3枚目

III

(1)	(4)		
(2)	(3)		
(3) 分子式： C ₇ H ₈ O			
(4) A		B	
(5) C	種類数： 3	構造式： または または 	
(6)	(3)		
(1) ア	ビスコース	イ	アセテート（繊維）
(2)	(2)		
(3)	3		
(4)	(4)		
(5) 名称： アルコール発酵			
(6) 化学反応式： C ₆ H ₁₂ O ₆ → 2C ₂ H ₆ O + 2CO ₂			
(6) 加熱すると軟化し、冷却すると再び硬化する性質			