令:	和 6	6年	度
前	期	日	程

受験		
		
四つ		

化 学 解 答 用 紙 (その1)

1	問 1	产
	問 2 (1)	Zn + Hz SO4 -> Zn SO4 + Hz
	(2)	0.36 mol (3) 24 g
	問 3	$O_2 + 4H^{\dagger} + 4e^{-} \longrightarrow 2H_2O$
		$H_2 \longrightarrow 2H^+ + 2e^-$
	問 4	正型 02 + 2/120 + 4e 9 40H - 段型 H2 + 20H 9 2/120 + 2e -
	問 5	$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
	問 6	アンモニアの電解度が少せく、一部しか電解しないため。
	問 7	塩化了=モ=ヴの日水に溶かすと、日は、完全に電離する。 NH++Cl → NH++ + Cl NH++ a - 部内水と反応して、H=O+を包じる。 NH++ + H=O → NH3 + H=O+ その結果、[H] > [O+] となり、弱酸性を示す。
	問 8	2 NH4C1 + Ca (OH)2 -> Ca C12 + 2H2O + 2NH3
	問 9	3 、0 mL
	問10	水素

受験番号

化 学 解 答 用 紙

(その2)

2	問 1 (1)	で 一点酸パリウム CuS
	(2)	
	(=)	.0×10 ⁻⁶ .1×10 ⁻⁶ も可
	(3)	(L学式 [Ag(NH ₃) ₂]
	(4)	[Ag(NH3)2]C も可 反応前の色 反応後の色
	(1)	后(色) → Exception (Exception (Ex
		$2 \operatorname{AgC} \longrightarrow 2 \operatorname{Ag} + \operatorname{Cl}_2$
	問 2	j I
	(1)	+4 選元为
		* 白色

 $2A1 + 2NaOH + 6H₂O \rightarrow 2Na[A](OH)₄] + 3H₂$

(3) 6, 2 L

得 点

令和6年度 前期日程

化 学 解 答 用 紙

(その3)

3 (1)

0.433

2.10

1.25

C2H5O2N

(2)物質名

グリシン

構造式

エ (分子式)

(3)一般的名称

双性イオン

構造式

H3N-CH2-C,0-

問 2 (1)

(3)

構造式

-般的名称

H-C, OH

CH3-CH2-CH2-CH2-OH

CH3-CH-CH2-OH

CH3-CH-CH2-CH3

CH3

CH3- C- OH

CH3-C*H-CH2-CH3
OH 鏡像異性体をか成でも可

(4)

CH3-C-O-CH ĊНз

酸無水物

O CH₃ H-C-O-CH-CH2-CH3

点

H-C-O-C*H-CH2-CH3

CH3 鏡像異性体を加えても可

受験	
来早	
無力	

化 学 解 答 用 紙

(その4)

4 問 1	濃い薄い
	ウ じスコース (レーヨン 再は繊維)
	オーカーリニトロセルロース
	セロハン (ニトロセルロース) *
	セルラーゼ セロビオース
問 2 (1)	ツ"ル 電気泳動
問 3 (1)	[C6H7O2(OH)3]n + 3nHNO3 (C6H10Os)nも可 3nHONO2も可
	— → [C6H7O2(ONO2)3]n + 3n H2O (C6H9N3O11)n € 可
(2)	1.8 × 10 ² g
問 4 (1)	<i>у</i> з
(1)	眉肠酸 基質特異性
(2)	6.8 g
問 5	①,②

化 学 解 答 用 紙

(その5)

5 問 1

7	8	1	5	7 4	無包
才	2	力	2	淡紅色	7 4
ケ	<u>Aug</u>		2		,

問 2

問 3

$$CQ^-$$
の酸化($2CQ^- \rightarrow CQ_2 + 2e^-$)に MnO_4 が消費さめるため。

間 4

(2)

(3)

得 点