

2. 可溶性氯化物(质量分数): Cl^- 0.14 0.16 Na^+ 0.32 0.33 0.34 0.39 0.32 Ag^+ 0.01

4. Cl 的原子结构示意图: 5. 画出氧分子的电子式:

4. 根据元素和原子序数, 下列叙述中不正确的是

3. 制定和完善编目工作的各项规章制度

下列反应中， SO_2 是还原产物的是

B	以 CaCO_3 为原料生产生石灰时产生 CO_2	CO_2 可用于生产纯碱
C	CaO 可用于炼铁	CaO 可用于生产漂白粉
D	二氧化硫 SO_2 可用于造纸	SO_2 可用于生产硫酸

8. 某公司生产的产品，其质量指标服从正态分布，且标准差为 10。现从该批产品中随机抽取 25 件，测得样本均值为 120。问该批产品的总体均值是否等于 115？（ $\alpha = 0.05$ ）

A. 为-Y 原子核质量 100% 时质量 19230
 B. Y-2 是铀衰变后
 C. Y 为铀衰变生成物的产物分子量为 19230 个原子量

			
A. 100 mL	B. 100 mL	C. 100 mL	D. 100 mL

.....

Chemical structure of PMDT (poly(2,2,5-trimethyl-6-oxo-1,3-dioxane-5,1-dithiolane)) is shown, consisting of a repeating unit with two thiolane rings fused to a central dioxane ring.

15. 25℃, 正庚烷的蒸汽压为 $1.0 \times 10^4 \text{ Pa}$, 庚烷的沸点是 98.4°C , 试求正庚烷在 25°C 时的蒸发热。

C. $Mg^{2+}(aq) + 2OH^{-}(aq) \rightleftharpoons Mg(OH)_2(s) + 2OH^{-}(aq)$ $K = 1$
 D. 在浓氨水中加入 121 g $MgCl_2 \cdot 6H_2O$, 理论上可产生 $Mg(OH)_2$ 沉淀

Figure 1. Schematic representation of the experimental design. The study was divided into two phases: a pretest and a main study. The pretest was conducted with 10 participants to determine the appropriate number of items for the questionnaire. The main study was conducted with 100 participants, divided into two groups: a control group and an experimental group. The control group received the questionnaire at the end of the course, while the experimental group received it at the beginning of the course. The questionnaire was designed to measure the perceived difficulty of the course and the perceived learning outcomes. The results of the questionnaire were used to compare the perceived difficulty and learning outcomes between the control and experimental groups.

6. 可塑型产品为包装的初级产品

18. (10分) 聚酰胺酰胺基是一种特殊的反应基团, 主要用于药物的合成, 实验制备过程如下:

②在下列结构中，指出哪幅图(A-D)中C-C键全是单键；哪幅图(C)：

(2) 按从左到右的顺序，A。

(3) 下列数中，必须读的是A。

[illegible]

高中数学必修 5 第 1 页(共 4 页)

D. 可以通过快速形成二重键

29. 某“白粉虫”的种群数量如下:

A. 3-乙基噻吩-2-羧酸  的衍生物或前体

 2,2,4,4-四甲基-1,3-二氧六环

◆ 多选题 (每题 2 分, 共 10 分)

② Ca^{2+} 的氧化数为 +2，则 Ca^{2+} 对应 $\underline{\hspace{1cm}}$ (填“ A^+ ”、“ B^+ ”或“ C^{2+})。

(3) TGA 可发生降解物化: 

②时化法。③时化法和氯气的物质的量比为1:5，与①时化法类似。

國立成功大學 圖書館 館刊 第 1 期 (第 1 卷)

新反应: $\text{CH}_3\text{COOCH}_3\text{g} + 2\text{Rg} + \text{CH}_3\text{COOCH}_3\text{g} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOCH}_3\text{g}$ $\Delta H = -11.66 \text{ kJ}$
新反应: $\text{CH}_3\text{COOCH}_3\text{g} + 2\text{Rg} + \text{CH}_3\text{COOCH}_3\text{g} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOCH}_3\text{g}$ $\Delta H = -11.66 \text{ kJ}$
新反应:

在由 Cu^{2+} 与 Cu^+ 组成的电对, 氧化 CH_3COOH 的还原半反应, CH_3COOH 的氧化半反应为:

$$\text{CH}_3\text{COOH} \xrightarrow{\text{H}^+} \text{CH}_3\text{CO}^+ + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-; \quad \text{CH}_3\text{CO}^+/\text{CH}_3\text{COOH}$$

在由 Cu^{2+} 与 Cu^+ 组成的电对, 氧化 CH_3COOH 的还原半反应, CH_3COOH 的氧化半反应为:

$$\text{CH}_3\text{COOH} \xrightarrow{\text{H}^+} \text{CH}_3\text{CO}^+ + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-; \quad \text{CH}_3\text{CO}^+/\text{CH}_3\text{COOH}$$

Figure 1 consists of two bar charts. The left chart shows the effect of different concentrations of 2,4-D (0, 10, 20, 30, 40 mg/L) on the growth of 'Jinsheng' (Jinsheng) plants. The y-axis represents the growth index, ranging from 0 to 100. The x-axis represents the concentration of 2,4-D. The growth index decreases as the concentration of 2,4-D increases. The right chart shows the effect of different concentrations of 2,4-D (0, 10, 20, 30, 40 mg/L) on the growth of 'Jinsheng' (Jinsheng) plants. The y-axis represents the growth index, ranging from 0 to 100. The x-axis represents the concentration of 2,4-D. The growth index decreases as the concentration of 2,4-D increases.

由正型聚酰胺的组成可知, 其熔点比尼龙 6 高, 故应选 D。

(4) 一定条件下发生水分解反应, 制备材料温度变化, $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ 的总转化率 (4) 所示, 请分析中画出与 A 反应其 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COH}$ 在体系中的比例以及发生反应。

6. 下列说法中, 正确的是

[illegible]

12) 下列函数不是偶函数的是 。

[illegible]

高三文科综合卷(第4页)(共4页)