

SRS2023届高三模拟测试（第二次）

理科综合能力测试

本试卷分第Ⅰ卷（选择题）和第Ⅱ卷（非选择题）两部分共14页。时量150分钟，满分300分。
可能用到的相对原子质量：H:1 C:12 N:14 O:16 S:32 Ca:40 Ni:59 La:139

学校

密

班级

封

姓名

线

学号

- 一、选择题（本题共13小题，每小题6分，共78分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。）
- 清华大学俞立教授于2012年发现，细胞在迁移到其它位置的过程中，会在细胞外留下一种囊泡状结构，并将之命名为“迁移体”。迁移体可以被其它细胞吞噬。下列有关分析，正确的是
 - 研究迁移体内元素的种类，可以帮助揭示迁移体的功能
 - 制备并研究迁移体缺陷型动物，可以帮助揭示迁移体的功能
 - 迁移体可以被其它细胞吞噬，表明迁移体不能介导细胞间的通讯
 - 迁移体只在细胞迁移过程中产生，表明迁移体的形成是一个化学变化而非物理变化
 - 农作物产量的提高有很多途径，下列相关说法中正确的是
 - 晴天中午密闭的玻璃温室内作物光合速率仍然较低，二氧化碳浓度较低是一个重要原因
 - 其它种植条件都相同的情况下，晚上温度越高的农田产量往往会越高
 - 杂交水稻因为具有杂种优势，产量较高，每年留一部分收获的种子来年种植，有利于保持较高产量
 - 施有机肥有利于农作物的生长，是因为有机肥能够为植物生长提供充足的物质和能量
 - 根据细胞DNA含量不同，将一群正在进行连续分裂的细胞分为三组，DNA含量最少的称为甲组，DNA含量最多的称为丙组，含量介于甲、丙之间的称为乙组。下列相关说法正确的是
 - 丙组细胞中DNA含量刚好是甲组细胞的两倍
 - 乙组细胞之间DNA的含量差异较大
 - 抑制纺锤体的形成，可以使甲组细胞的比例增加
 - 抑制DNA的复制，可以使丙组细胞的比例增加
 - 丙型肝炎病毒（HCV）是单股正链（+RNA）病毒，能编码一长度约为3014个氨基酸残基的多聚蛋白质前体，后者经宿主细胞和病毒自身蛋白酶作用后，裂解成10种病毒蛋白，不同的病毒蛋白具有不同的功能。人体感染后主要损伤肝细胞。HCV侵染肝细胞后的增殖过程如图所示，其中①②③表示相关生理过程。下列有关叙述错误的是
 - HCV增殖过程中在①②③处均存在A-U和U-A的碱基互补配对方式
 - 病毒的+RNA由9042个核糖核苷酸构成
 - 目前确定和临床广泛应用的HCV诊断方法有两大类：血清学检测技术以及核酸检测，要尽早的检测出是否感染HCV，应优先进行核酸检测。
 - 已知HCV上存在糖蛋白，它们的功能可能是识别宿主细胞表面受体，启动病毒感染的发生。
 - 人体组织细胞对胰岛素的敏感性下降的现象称为胰岛素抵抗。而近日，来自美国的索尔克生物研究所、荷兰的格罗宁根大学等研究机构的专家发现第二种降糖激素名为FGF1，能通过抑制脂肪分解来调节血糖。下列说法正确的是
 - 发生胰岛素抵抗的原因可能是存在胰岛细胞自身抗体
 - FGF1能直接参与脂肪细胞的代谢活动
 - 若定期给糖尿病患者注射FGF1达到治疗效果，患者可能会出现肥胖症状
 - 要检测FGF1的药效，应将FGF1注射到正常小鼠体内，并与注射等量生理盐水的患糖尿病小鼠和正常小鼠做对照，来评估FGF1对糖尿病的疗效

6.我国的许多古文、诗词和农谚彰显着祖先的智慧，同时也透射着生物学原理，下列相关叙述正确的是

- “凡嫁接矮果及花，用好黄泥晒干，筛过，以小便浸之。又晒干，筛过，再浸之…以泥封树枝…则根生”，说明人体代谢能产生生长素进入尿液，从而促进枝条生根。
- “草树知春不久归”，“草树”主要是通过接受无机环境的物理信息和化学信息来实现“知春不久归”的。
- “远芳侵古道，晴翠接荒城”是初生演替的结果。
- 《齐民要术》中“谷田必须岁易”指的是不同年份轮换种植不同作物，一是避免土壤肥力下降，二是可以有效的减轻病虫害和草害。

7.党的二十大报告提出，要集聚力量进行原创性引领性科技攻关，坚决打赢关键核心技术攻坚战。下列关于我国科技成果说法不正确的是

- “应变玻璃”使用的材料镁钪合金属于金属材料
- BJD-1紫外光固化树脂属于新型无机非金属材料
- 蛟龙号载人潜水器使用的钛合金的熔点低于单质钛
- 东方超环（人造太阳）使用的²H（氘）、³H（氚）是不同的核素

8.某无色溶液中只可能含有K⁺、Al³⁺、NH₄⁺、Cl⁻、CO₃²⁻、SO₄²⁻中的一种或几种，对其进行如下实验操作：

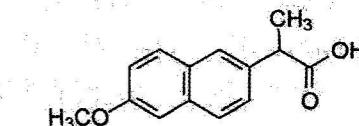
- 取少量溶液，加入足量BaCl₂溶液，产生白色沉淀；
- 向（1）所得混合物中加足量盐酸，沉淀部分溶解，并有无色气体生成；
- 将（2）所得混合物过滤，向滤液中加入AgNO₃溶液，有白色沉淀生成。

下列对该溶液的说法正确的是

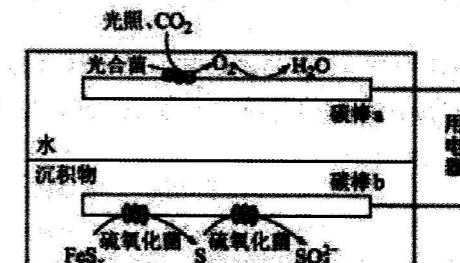
- 无法确定含有K⁺、Cl⁻、SO₄²⁻
- 可能含有Cl⁻、NH₄⁺
- 一定不含有Al³⁺、Cl⁻
- 一定含有K⁺、CO₃²⁻、SO₄²⁻

9.萘普生是一种抗炎、解热、镇痛药物，其结构简式如图所示。下列关于该化合物说法不正确的是

- 分子式为C₁₄H₁₄O₃
- 苯环上的一氯取代物有6种
- 该有机物可以发生加成、取代反应
- 分子中所有的碳原子可能在同一平面上



10.沉积物微生物燃料电池(SMFC)可以将沉积物中的化学能直接转化为电能，同时加速沉积物中污染物的去除，用SMFC处理含硫废水的工作原理如图所示。下列说法正确的是



- 外电路的电流方向是从b到a
- 碳棒a附近酸性增强
- 碳棒b存在电极反应：S-6e⁻+4H₂O=SO₄²⁻+8H⁺
- 升高温度可提高电池的能量转化效率

11.元素周期表中前 20 号元素 R、X、Y、Z 的原子序数依次增大。R 和 Y 位于同主族，X 的简单离子半径在同周期元素中最小。由这四种元素组成一种化合物 Q，在 Q 的溶液中滴加 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液，产生沉淀的物质的量与 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 的物质的量的关系如图所示，下列说法正确的是（ ）

- A.简单离子半径： $Z > Y$
- B.简单气态氢化物的热稳定性： $Y > R$
- C.Q 的水溶液显酸性，可作为净水剂
- D.M 点沉淀物有 2 种，且物质的量之比为 4:1

12.下列实验操作、现象和结论均正确的是

选项	操作	现象	结论
A	两块相同的未经打磨的铝片，相同温度下分别投入到 5.0mL 等浓度的 CuSO_4 溶液和 CuCl_2 溶液中	前者无明显现象，后者铝片发生溶解	Cl^- 可能加速破坏铝片表面的氧化膜
B	分别将 5.6g CaO 和 94.4g 水加入烧杯中，搅拌使其充分溶解，静置冷却	烧杯底部有白色固体	所得溶液溶质质量分数为 7.4%
C	用湿润的蓝色石蕊试纸检验甲烷与氯气在光照下反应后的有机产物	试纸变红	生成的有机物具有酸性
D	向一块铁片上加酸除去铁锈，再滴加铁氰化钾溶液，静置 2~3min	有蓝色沉淀出现	铁片上发生了吸氧腐蚀

13.25℃时，用 NaOH 溶液分别滴定 HX、 CuSO_4 、 MgSO_4 三种溶液， pM [p 表示负对数，M 表示 $\frac{c(\text{HX})}{c(\text{X}^-)}$ 、 $c(\text{Cu}^{2+})$ 、 $c(\text{Mg}^{2+})$ 等]随 pH 变化关系如图所示，已知 $K_{\text{sp}}[\text{Cu}(\text{OH})_2] < K_{\text{sp}}[\text{Mg}(\text{OH})_2]$ ，下列说法不正确的是

- A.HX 的电离平衡常数 $K_a = 10^{-5}$
- B.滴定 HX 当 pH=7 时， $c(\text{X}^-) > c(\text{HX})$
- C.③代表滴定 CuSO_4 溶液的变化关系
- D. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 易溶于 HX 溶液中

二、选择题（本大题共 8 小题，每小题 6 分，在每小题给出的四个选项中，第 14 至 17 题只有一项符合题目要求，第 18 至 21 题有两项或三项符合题目要求。全部选对的得 6 分，选对但不全的得 3 分，有选错的得 0 分）

14.如图所示，在点电荷形成的电场中有 A、B 两点，其中 A 点的场强大小为 E_A ，方向与 AB 连线成 30° 角，电势为 φ_A ；B 点的场强大小为 E_B ，方向与 AB 连线成 60° 角，电势为 φ_B 。则

- A. $E_A < E_B$ $\varphi_A < \varphi_B$
- B. $E_A < E_B$ $\varphi_A > \varphi_B$
- C. $E_A > E_B$ $\varphi_A > \varphi_B$
- D. $E_A > E_B$ $\varphi_A < \varphi_B$

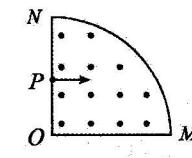
15.小明将重物从高台运送到地面，如图所示，轻绳穿过与重物固定连接的光滑圆环，一端固定在 A 点，另一端被建筑工人握住，工人站在 B 点缓慢放长轻绳，使重物缓慢下降。在工人释放一小段轻绳的过程中，工人所受力不变的是

- A.绳对工人的拉力
- B.高台对工人的支持力
- C.高台对工人的摩擦力
- D.高台对工人的作用力



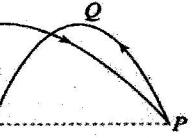
16.如图所示，四分之一圆周区域 MON 内存在方向垂直纸面向外的匀强磁场，P 点为半径 ON 的中点。现有两个带电粒子 a、b，以相同的速度先后从 P 点沿 ON 方向射入磁场，并分别从 M、N 两点射出磁场。不计粒子所受重力及粒子间相互作用。则粒子 a、b 在磁场中运动周期之比为

- A.5:1
- B.1:5
- C.2:3
- D.3:2



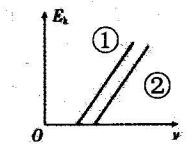
17.如图所示，运动员将排球以速度 v 从 M 点水平击出，网球飞到 P 点时，被对方运动员击回，球又斜向上飞出后落到 M 点正下方的 N 点。已知 N 点与 P 点等高，轨迹的最高点 Q 与 M 等高，且 $NP=2MN$ 。排球在运动过程中不计空气阻力，则网球击回时的速度大小为

- A. $\frac{\sqrt{2}}{2}v$
- B. $\sqrt{2}v$
- C. $\frac{\sqrt{5}}{2}v$
- D. $\sqrt{5}v$



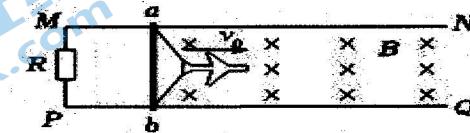
18.在研究 a、b 两种金属发生光电效应现象的实验中，得到从金属表面逸出光电子最大初动能 E_k 与入射光频率 v 之间的关系如图中直线①②所示。已知 h 为普朗克常量，则

- A.图中直线①②的斜率均为 $\frac{h}{e}$
- B.金属 a 的逸出功小于金属 b 的逸出功
- C.在得到这两条直线时，必须保证入射光的光强相同
- D.若产生的光电子具有相同的最大初动能，则照射到金属 b 的光频率较高



19.新一代航母阻拦系统将采用电磁阻拦技术，基本原理如图所示，飞机着舰时关闭动力系统，通过绝缘阻拦索钩住轨道上的一根金属棒 ab，导轨间距为 d，飞机质量为 M，金属棒质量为 m，飞机着舰钩住金属棒后与金属棒以共同速度 v_0 进入磁场，轨道端点 MP 间电阻为 R、金属棒电阻为 r，不计其它电阻和阻拦索的质量。轨道间有竖直方向的匀强磁场，磁感应强度为 B。金属棒运动一段距离 x 后飞机停下，测得此过程电阻 R 上产生焦耳热为 Q，则

- A.金属棒 ab 中感应电流方向由 b 到 a
- B.通过金属棒的最大电流为 $\frac{Bdv_0}{R+r}$
- C.通过金属棒的电荷量 $\frac{Bdx}{R+r}$
- D.飞机和金属棒克服摩擦阻力和空气阻力所做的总功 $\frac{1}{2}(M+m)v_0^2 - Q$



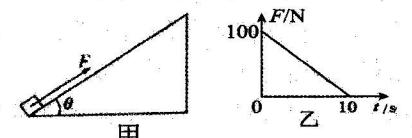
20.中国空间站是我国建成的国家级太空实验室。下表是一些有关空间站和月球在轨运动的有关数据，两者均可视为绕地球做匀速圆周运动。利用万有引力常量和表中的信息可以估算出的是

物理量	空间站运动周期	空间站离地高度	月球公转周期	地球半径
数值	约 1.5h	约为 400km	约 27.3 天	约 6400km

- A.地球的质量
- B.地球的平均密度
- C.月球公转的线速度
- D.月球表面的重力加速度

21.如图甲所示，质量为 $m=5.0\text{kg}$ 的物体静止在倾角为 37° 的固定斜面上，在沿斜面向上推力 F 作用下开始运动，推力 F 随时间 t 变化的关系如图乙所示 ($t=10\text{s}$ 后无推力存在)。已知物体与斜面之间的动摩擦因数 $\mu=0.75$ ，重力加速度 $g=10\text{m/s}^2$ ，则

- A.物体运动的时间为 12s
- B. $t=5\text{s}$ 时物体的速度达到最大
- C.物体在运动过程中最大加速度为 8m/s^2
- D.在物体运动过程中推力的冲量为 $480\text{N}\cdot\text{s}$



密
封
线

第II卷 (非选择题, 共 174 分)

三、非选择题 (包括必考题和选考题两部分。第 22 题~第 32 题为必考题, 每个试题考生都必须做答。第 33 题~第 38 题为选考题, 考生根据要求做答)

(一) 必考题 (22 题~第 32 题)

22. (6 分) 小勇同学在学习完“自由落体运动”的内容后, 利用手机在课外进一步进行实验研究。

他将小球固定在刻度尺的旁边由静止释放, 用手机拍摄小球下落的视频, 然后用相应的软件处理得到分帧图片, 利用图片中小球的位置就可以得出小球速度等信息, 实验装置如图 1 所示。如图 2 所示为小球下落过程中三幅连续相邻的分帧图片, 相邻两帧之间的时间间隔为 0.16s, 刻度尺为毫米刻度尺。

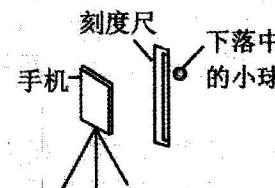


图1



图2

(1) 图 2 中小球的瞬时速度约为 m/s; (结果保留两位小数)

(2) 关于实验装置和操作, 以下说法正确的是 ;

- A. 刻度尺应固定在竖直平面内
- B. 选择材质密度小的小球
- C. 铅垂线的作用是检验小球是否沿竖直方向下落
- D. 固定手机时, 摄像镜头应正对刻度尺

(3) 该同学利用多帧图片测算其对应的速度 v 和下落的高度 h , 绘制了 v^2-h 图像, 如图所示。

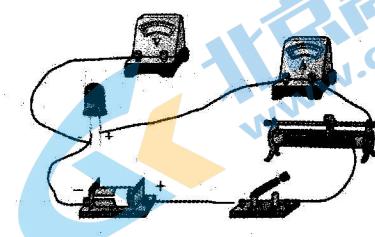
其中 P 、 Q 分别为两个大小相同, 质量不同的小球下落的图像 (空气阻力不变), 由图像可知两球质量大小关系是 m_P m_Q (填大于、等于、小于)。

23. (9 分) LED 照明普遍应用于我们的日常生产生活中, 某实验小组想描绘额定电压为 2V 的 LED 绿灯的伏安特性曲线, 已知该灯正常工作时电阻约为 440Ω 。实验室提供的器材有:

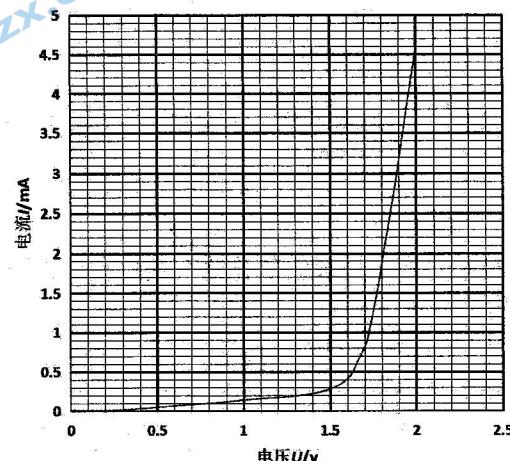
- A. 电流表 A_1 (量程为 5mA, 内阻 r_1 为 10Ω , 读数记为 I_1)
- B. 电流表 A_2 (量程为 30mA, 内阻 r_2 约为 3Ω , 读数记为 I_2)
- C. 电压表 V_1 (量程为 3V, 内阻约 $3K\Omega$, 读数记为 U_1)
- D. 电压表 V_2 (量程为 15V, 内阻约 $15K\Omega$, 读数记为 U_2)
- E. 滑动变阻器 R_1 ($0 \sim 20\Omega$)
- F. 滑动变阻器 R_2 ($0 \sim 2000\Omega$)
- G. 蓄电池 E (电动势为 3V, 内阻很小), 开关 S 一个

(1) 根据实验要求, 请你帮忙选择合适的器材, 电流表应选 , 电压表应选 , 滑动变阻器应选 。(填写器材前的字母代号)

(2) 根据实验要求以及提供的器材进行电路设计, 请完成以下电路实物连接。

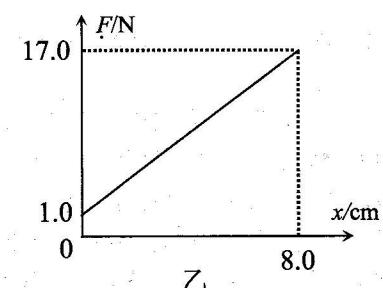
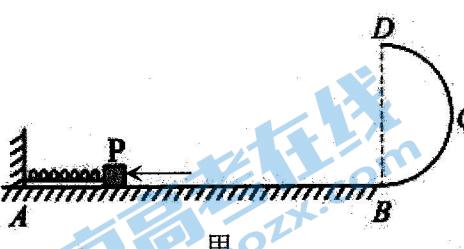


(3) 通过实验, 小组获得了如图所示的伏安特性曲线, 若将此灯与一电源 (电动势为 2.5V, 内阻为 180Ω) 连成电路, 则 LED 灯珠的实际功率为 W (保留三位有效数字)。



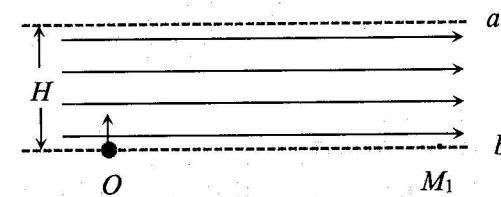
24. (12 分) 如图甲所示, 水平轨道 AB 的 B 端与半径为 8.0cm 的光滑半圆轨道 BCD 相切, 原长为 20cm 的轻质弹簧水平放置, 一端固定在 A 点, 另一端与质量为 0.2kg 的物块 P 接触但不连接。用水平外力向左缓慢推动物块 P, 水平外力随弹簧形变量的关系如图乙, 将弹簧压缩至形变量为 8.0cm , 然后放开, P 开始沿轨道运动, 恰好到达 D 点, 已知重力加速度大小为 $g=10\text{m/s}^2$ 。求:

- (1) 弹簧的劲度系数;
- (2) 水平轨道 AB 的长度。

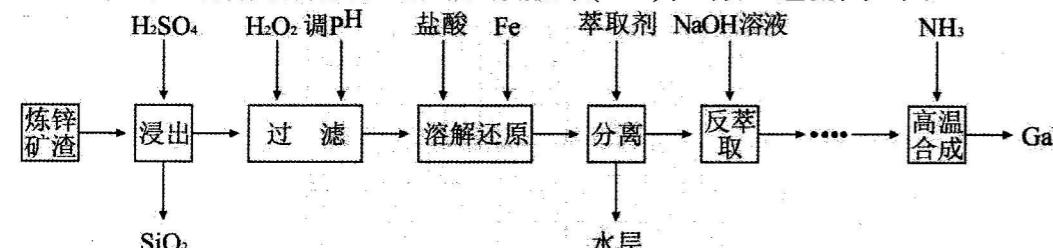


25. (20 分) 如图, 竖直平面内存在方向水平的匀强电场, 电场区域 ab 间距为 H , 在该区域下边界的 O 点将质量为 m 、电荷量为 q 的小球以一定的初速度竖直上抛, 小球从上边界离开电场, 再次进入电场后在电场中做直线运动, 到达下边界的 M_1 点, 已知小球到达 M_1 点的速度大小为从 O 点进入电场时速度大小的 $\sqrt{10}$ 倍, 动量方向与水平面的夹角为 θ 。不计空气阻力, 重力加速度大小为 g 。求:

- (1) θ 角的正切值和该电场的电场强度;
- (2) 小球由 O 到 M_1 的运动时间;
- (3) 在下边界水平放置一足够长的绝缘挡板, 小球碰撞前后速度与挡板的夹角不变, 若第二次碰撞点 M_2 与 M_1 的距离为 $8H$, 求第一次碰撞过程小球的动能损失。



26. (14分) 综合利用炼锌矿矿渣[主要含铁酸镓 $\text{Ga}_2(\text{Fe}_2\text{O}_4)_3$ 、铁酸锌 ZnFe_2O_4]获得3种金属盐，并进一步利用镓盐制备具有优异光电性能的氮化镓(GaN)，部分工艺流程如下：



已知：常温下，浸出液中各离子形成氢氧化物沉淀的pH和金属离子在工艺条件下的萃取率(进入有机层中金属离子的百分数)见表。

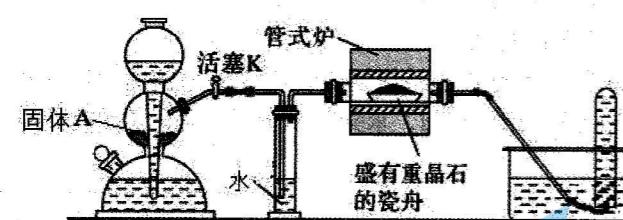
金属离子	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	Ga^{3+}
开始沉淀 pH	8.0	1.7	5.5	3.0
沉淀完全 pH	9.6	3.2	8.0	4.9
萃取率(%)	0	99	0	97~98.5

请回答：

- (1) 写出铁酸锌(ZnFe_2O_4)中铁元素的化合价_____。
 (2) Ga位于周期表IIIA族，性质与Al相似，反萃取后水溶液中镓元素以_____ (用化学式表示)存在。

- (3) 处理浸出液时，调节pH至5.4的目的是_____。
 (4) 加入铁的原因是_____。
 (5) 写出“高温合成”操作中 $\text{Ga}(\text{CH}_3)_3$ 与 NH_3 反应生成GaN的化学方程式_____。
 (6) 利用炼锌矿矿渣所获得的三种金属盐，分别为镓盐、_____ 和 _____。(用化学式表示)
 (7) 取一定量GaN样品溶于足量的热NaOH溶液中，用 H_3BO_3 溶液将产生的 NH_3 完全吸收，用标准浓度的盐酸滴定，通过消耗盐酸的体积，可测定样品的纯度。已知：
 $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{BO}_3 = \text{NH}_3 \cdot \text{H}_3\text{BO}_3$ ； $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_3\text{BO}_3 + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_3\text{BO}_3$ ，硼酸的 $K_a = 10^{-9.24}$ ，从滴定角度分析可用过量 H_3BO_3 溶液吸收 NH_3 的可能原因是_____。

27. (14分) 工业上制硫化钡普遍采用两种方法：一种为重晶石(BaSO_4)煤粉还原法(将重晶石和无烟煤混合后在1000~1200°C下还原焙烧1~2h)；另一种为气体还原法(将重晶石在850~900°C通入氢气进行还原反应)。下列是实验室模拟高温下H₂还原重晶石法，装置如下。



回答下列问题：

- (1) 固体A的名称_____。
 (2) H₂与BaSO₄反应生成BaS，写出该反应的化学方程式_____。
 (3) 打开活塞K之后，管式炉升温之前，必须进行的操作为_____。

(4) 测定 BaS 质量分数：

取生成物10.00g，溶于蒸馏水后稀释至500mL；取25.00mL溶液于锥形瓶中，再加入10mL2%醋酸溶液及10.00mL 0.50 mol/L KI₃标准溶液(过量)，充分振荡，使BaS中的硫元素完全转化为硫单质；

向锥形瓶中加入2滴淀粉溶液做指示剂，用0.50 mol/L Na₂S₂O₃标准溶液滴定至终点，消耗Na₂S₂O₃标准溶液体积10.00mL(滴定反应为： $\text{I}_3^- + 2\text{S}_2\text{O}_3^{2-} = 3\text{I}^- + \text{S}_4\text{O}_6^{2-}$)。

①稀释至500mL所需的玻璃仪器有烧杯、胶头滴管、_____和_____。

②写出KI₃与BaS反应的化学方程式_____。

③醋酸溶液加多了会导致测定结果偏小，原因可能是_____。

④计算样品中BaS(M=169 g/mol)质量分数：_____ (保留3位有效数字)。

⑤若用重晶石煤粉还原法制BaS，其产品纯度_____ (填“升高”或“降低”)。

28. (15分) 五氧化二碘(I₂O₅)是一种重要的工业试剂，常温下为白色针状晶体，可用作氧化剂，用于除去空气中的一氧化碳。回答下列问题：

(1) 制取I₂O₅：将碘酸加热至90~110°C使其部分脱水生成二缩三碘酸(HI₃O₈)，再升温至220~240°C并恒温4h，使其脱水完全即得五氧化二碘。写出220~240°C生成I₂O₅的化学方程式：_____。

(2) 早期曾经采用五氧化二碘和淀粉的混合溶液来检测酒精的存在。原理是：I₂O₅与CH₃CH₂OH先发生反应I₂O₅+5CH₃CH₂OH=I₂+5X+5H₂O，生成的I₂与淀粉溶液作用而变蓝，X的化学式是_____。

(3) 已知：反应I: $2\text{I}_2(\text{s}) + 5\text{O}_2(\text{g}) = 2\text{I}_2\text{O}_5(\text{s}) \Delta H_1 = -75.6\text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

反应II: $2\text{CO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{CO}_2(\text{g}) \Delta H_2 = -566.0\text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

则对于反应III: $\text{I}_2\text{O}_5(\text{s}) + 5\text{CO}(\text{g}) \rightleftharpoons 5\text{CO}_2(\text{g}) + \text{I}_2(\text{s}) \Delta H_3 = \text{_____ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

(4) T₁℃时向装有足量I₂O₅的2L恒容密闭容器中充入3mol CO，此时压强为p₀，发生反应III，若反应达到平衡后固体质量减小32.0g。

①下列说法正确的是_____。

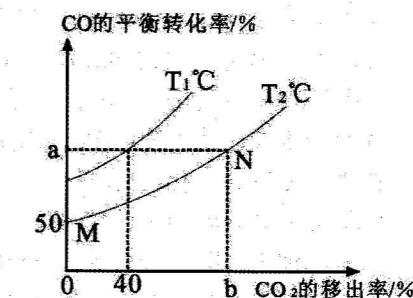
- A. 气体的密度不再变化可以判断反应达到平衡状态
 B. 若升高温度，混合气体的平均相对分子质量将增大
 C. 平衡后在原容器中再充入1mol CO可使CO的转化率增大
 D. 改变压强 $\frac{c(\text{CO})}{c(\text{CO}_2)}$ 比值不会变化

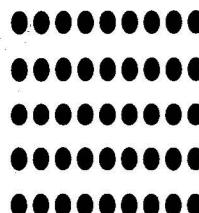
E. 平衡后在原容器中再充入1mol氦气，反应速率将增大

②该温度下反应的平衡常数 $K_p = \text{_____}$ 。

③如图是CO的平衡转化率随CO₂的移出率 [CO₂的移出率 = $\frac{n(\text{CO}_2\text{实际移出量})}{n(\text{CO}_2\text{理论生成量})} \times 100\%$] 关系。

则图中T₁_____T₂ (填“>”、“<”、“=”)， a=_____， b=_____。



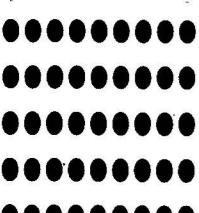


学校

班级

姓名

学号



29. (10分) Migrasome 被认为是一种新的细胞器。为了研究 Migrasome 的功能，科学家通过敲除斑马鱼中与 Migrasome 形成有关的 3 个基因，获得了 Migrasome 明显减少的斑马鱼，这些斑马鱼都出现了器官不对称发育缺陷。回答下列问题。

(1) 要分离纯化出斑马鱼组织中的 Migrasome，可以用_____法。

(2) 该实验结果不足以说明 Migrasome 减少可以导致器官不对称，原因是_____。

(3) 可以利用纯化出的 Migrasome，补充一个实验来证明 Migrasome 减少确实可以导致器官不对称，如果是你，你会如何进行补充实验？

若补充实验的结果为_____，则说明器官不对称确实是由 Migrasome 减少导致的。

30. (9分) 2023 年是农历兔年，兔是兔科动物下所有种类的统称。某种野兔毛的长短由 A/a 控制，A 控制长毛，a 控制短毛，杂合子为中毛；其毛色由 B/b 控制，B 控制黑色，b 控制白色，杂合子为灰色。回答下列问题。

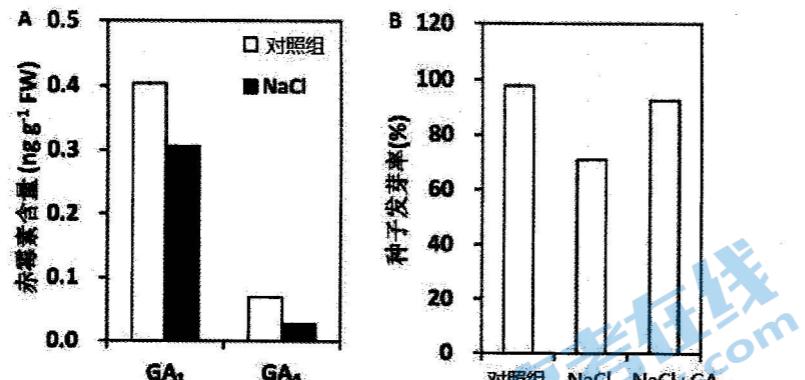
(1) 自然界中，该野兔雌雄个体中都能发现三种不同长度的毛，但是从未发现过灰色的雄兔，对于这种现象最可能的解释是_____。

(2) A/a 和 B/b 的遗传_____（符合/不符合）自由组合定律，中毛灰兔的基因型是_____。

(3) 在某自然保护区针对该种野兔进行调查，仅发现 6 只长毛黑兔、2 只短毛灰兔，但都是雌兔，为了帮助兔群繁衍，从外地调入了 1 只长毛黑雄兔和 1 只中毛白雄兔，让这些兔子自由交配。理论上下一代兔子中，长毛兔：中毛兔：短毛兔 = _____ : _____ : _____，中毛灰色雌兔占比为：_____。

31. (10分) 植物体的生长发育过程与周围环境息息相关，不利于植物生长的环境被认为是胁迫因素，这种胁迫可以分为生物性胁迫和非生物性胁迫，非生物性胁迫包括高温干旱、低温冻害、盐胁迫等。其中土壤的盐胁迫是一种常见的非生物胁迫，在农业生产上造成了不小的损失。请根据下列有关“盐胁迫下植物激素对水稻种子萌发”的相关实验，回答下列问题：

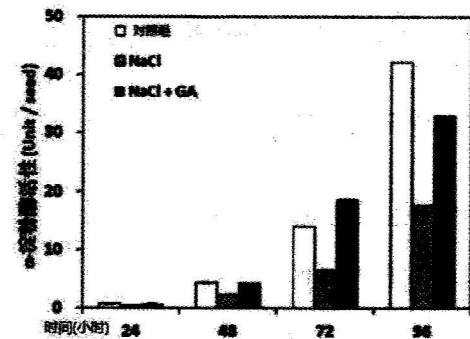
(1) 赤霉素 (GA) 具有解除休眠，_____（促进或抑制）种子萌发的作用，GA1 和 GA4 是水稻中主要的有活性 GA，为了进一步验证盐胁迫与 GA 在影响种子萌发时的关系，生物学家做了如下实验：



①根据上面的实验 A 能够得到的结论：_____

②根据上面的实验 B 能够得到的结论：_____

(2) 在水稻种子中储备最多的物质是淀粉。淀粉颗粒能被 α-淀粉酶水解为有机小分子，为种子萌发提供营养和能量，为了研究盐胁迫对种子萌发的抑制作用是不是由 α-淀粉酶活性的改变所引起的，我们分别定量检测蒸馏水（对照）、120mMNaCl、120mMNaCl+50 μM GMA 处理后水稻种子中 α-淀粉酶活性。结果如图所示：



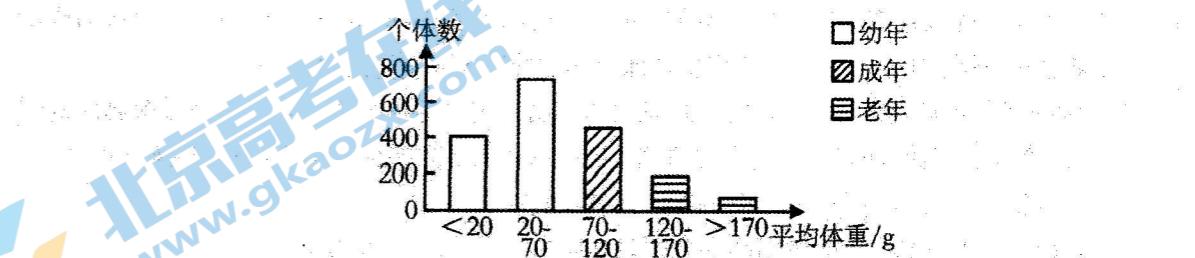
根据上面的实验能够得到 NaCl 与 α-淀粉酶活性的关系是：_____。

32. (10分) 艾溪湖湿地公园是南昌市一块典型城市天然湿地，位于高新区艾溪湖东岸，占地 2500 余亩，北起城东一路、南至北京东路、东起长堤路、西至艾溪湖东堤，与 4.5 平方公里艾溪湖相邻。

(1) 从群落的空间结构分析，该湿地公园的河流、沼泽和环湖森林等环境中分布的各种生物构成了群落的_____结构。

(2) 某调查小组对艾溪湖湿地公园生态系统进行了相关调查。

①下图某高中生物兴趣小组的同学对艾溪湖湿地公园 5 月份的虎纹蛙数量调查结果，只根据该图预测：未来一段时间该种群数量在一段时间内的变化趋势属于_____型。



②下表为艾溪湖湿地公园中各营养级的能量流动情况（单位： $J \cdot cm^{-2} \cdot a^{-1}$ ）。

能量类型 生物类型	呼吸散失	流入下一营养级	未被利用	X	人工输入的有机物
第一营养级	46	18	99	7	0
第二营养级	7.7	Y	11	1.3	6
第三营养级	6.3	0.7	6.1	0.9	9
第四营养级	1	0.2	1	0.5	2

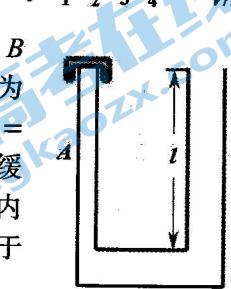
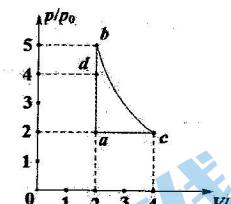
分析表中数据可知，流入该生态系统的总能量是_____ $J \cdot cm^{-2} \cdot a^{-1}$ ，X 是指_____的能量，第二、第三营养级之间的能量传递效率为_____（结果保留小数点后一位）。

(二) 选考题: 共 45 分, 请考生从给出的 2 道物理题、2 道化学题、2 道生物题中每科任选一题作答, 并用 2B 铅笔在答题卡上把所选题目的题号涂黑。注意所做题目的题号必须与所涂题目的题号一致, 并在答题卡选答区域指定位置答题。如果多做, 则每学科按所做的第一题计分。

33. [物理选修 3-3] (共 15 分)

(1) (5 分) 如图, 一定质量的理想气体从状态 a 经等容过程 ab 、绝热过程 bc 、等压过程 ca 后又回到状态 a 。对此气体, 下列说法正确的是 ()

- A. 状态 b 处的温度高于状态 c 处的温度
- B. ab 过程中, 气体始终吸热
- C. bc 过程中, 内能逐渐减少
- D. ca 过程中, 气体对外做功
- E. ca 过程中, 气体始终吸热

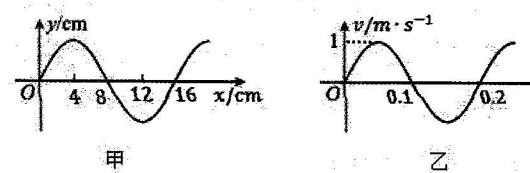


(2) (10 分) 如图所示, 一玻璃装置放在水平桌面上, 竖直薄壁玻璃管 A 、 B 粗细均匀, 两管的下端在同一水平面内且相互连通。 A 管的横截面积为 $S_A = 5\text{cm}^2$, 上端放一个质量 $m=500\text{g}$ 的盖子封闭, B 管的横截面积为 $S_B = 20\text{cm}^2$, 上端开口, A 、 B 两管的长度均为 $l = 33\text{cm}$, 现将水银从 B 管缓慢注入, 直至盖子恰好被整体顶起, 放出少许气体后又重新盖上, 其内部气体压强立刻减为大气压强。已知大气压强 $p_0 = 1 \times 10^5\text{Pa}$, 相当于 75cm 汞柱产生的压强, 重力加速度 $g=10\text{m/s}^2$, 求:

- (i) 盖子被顶起时 A 管内气柱的长度 l_1 ;
- (ii) 继续将水银从 B 管上端缓慢注入, 盖子再次被顶起时 A 管内气柱的长度 l_2 。

34. [物理选修 3-4] (共 15 分)

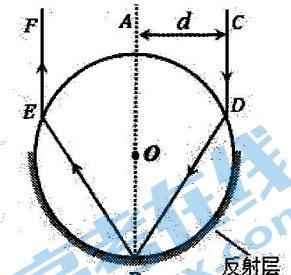
(1) (5 分) 某同学为了研究水波的传播特点, 在水面上放有稳定波源, O 为波源位置产生的水波沿水平方向传播 (视为简谐波), 如图甲所示, 由该时刻开始计时, 在波源的右侧某位置放有浮漂, 内有速度传感器, $v-t$ 图像如图乙所示, 向上为正方向, 则 ()



- A. 水波的波长为 16cm
- B. 浮标的振动的频率为 5Hz
- C. 水波的传播速度大小为 1m/s
- D. $x=8\text{cm}$ 处的质点该时刻向 x 轴正方向运动
- E. 浮标放置的位置可能为 $x=12\text{cm}$

(2) (10 分) 一半径 $R=6\text{cm}$ 的圆形玻璃柱, 横截面如图所示, O 为圆心, 下半部分涂有反射层。一束单色光从真空中沿 CD 方向平行于直径 AOB 射到玻璃柱的 D 点, CD 与 AB 间距离 $d=3\sqrt{3}\text{cm}$, 若该光束射入球体经 B 点反射后由 E 点再次折射回真空中, 此时的出射光线刚好与入射光线平行, 已知光在真空中的速度为 $3 \times 10^8\text{m/s}$, 求:

- (i) 玻璃柱的折射率;
- (ii) 光在玻璃柱中的传播时间。



35. [化学——选修 3: 物质结构与性质] (15 分)

载氢体与储氢材料的研究是氢能利用的关键技术。回答以下问题:

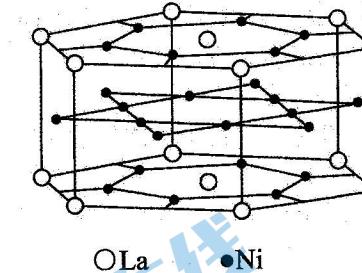
(1) 氮原子激发态的电子排布式有 _____, 其中能量最高的是 _____。(填标号)

- a. $1s^2 2s^2 2p^2 3s^1$
- b. $1s^2 2s^1 2p^4$
- c. $1s^2 2s^2 2p^1 3p^2$
- d. $1s^2 2s^2 2p^1 3d^1$

(2) PH_3 和 NH_3 为两种常见的三角锥形气态分子, 其键角分别 $93^\circ 6'$ 和 107° , 试用价层电子对互斥模型分析 PH_3 的键角小于 NH_3 的原因: _____. NH_3 的沸点比 PH_3 大但比 H_2O 小的原因是: _____。

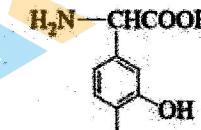
(3) 载氢体氨硼烷(NH_3BH_3)和氨硼烷锂 (LiNH_2BH_3)被认为是最具潜力的新型储氢材料, 氨硼烷锂 (LiNH_2BH_3) 中存在的化学键类型为 _____, NH_3BH_3 分子中存在配位键, N 原子与 B 原子的杂化类型分别为 _____、_____。

(4) 某种储氢材料 LaNi_5 的晶体结构已经测定, 属六方晶系, 晶胞参数 $a=511\text{pm}$, $c=397\text{pm}$, 晶体结构如图所示:



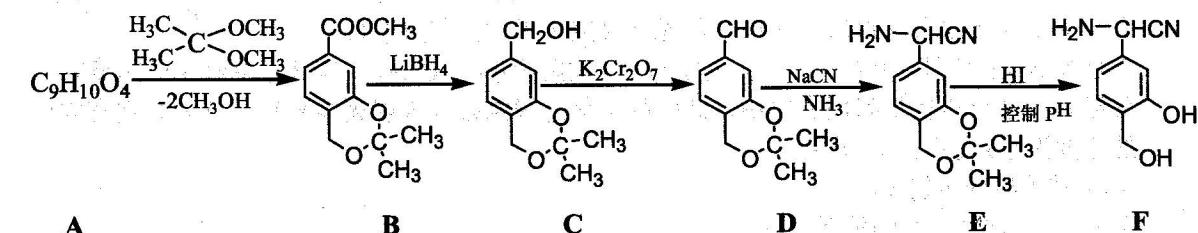
已知上述晶体结构最多可容纳 18 个氢原子, 写出完全吸氢后物质的化学式为 _____, 并计算该储氢材料完全吸氢后氢的密度 _____ $\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$, (列出计算式即可, 阿伏伽德罗常数为 N_A , 忽略吸氢前后晶胞的体积变化)。

36. [化学——选修 5: 有机化学基础] (15 分)



福酚美克 () 是一种影响机体免疫力功能的药物。有机物 F 是合成福酚美克

的中间产物, 可通过以下方法合成:



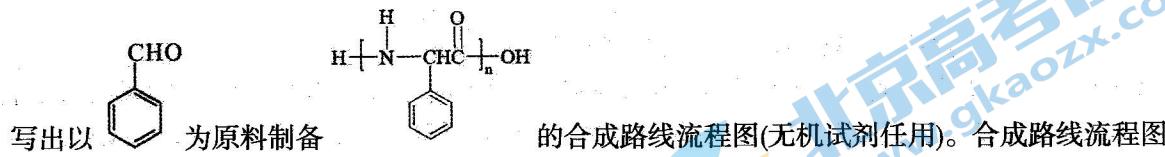
- (1) B 中的含氧官能团有_____和_____ (填名称)
- (2) C→D 的转化属于_____反应 (填反应类型)
- (3) A→B 的反应方程式为_____
- (4) 已知 E→F 的转化属于取代反应, 则反应中另一产物的结构简式为_____
- (5) D 的同分异构体 X 满足下列条件的结构有_____种, 写出其中一种同分异构体的结构简式: _____

I. X 分子中有 5 种不同化学环境的氢。

II. X 能发生银镜反应

III. X 能与 NaHCO_3 溶液发生反应

(6) 根据已有知识并结合相关信息,



37. (15 分) 小明的教室离厕所很近, 厕所里散发出的味道让小明无法安心学习。小明认为厕所的气味主要来源于尿素, 于是决定用生物课上学过的知识来解决这个问题。

- (1) 小明想从土壤中分离出一种能分解尿素的细菌, 用含这种细菌的培养液来分解厕所的尿素。在配制培养基的时候, 除了尿素外, 还可以加入下列哪种或哪些物质作为碳源? ()
- A. 葡萄糖 B. 牛肉膏 C. 蛋白胨 D. 氨基酸
- 从功能上来分类, 小明配制的这种培养基属于_____培养基。

- (2) 在培养基上获得很多菌落后, 可以根据菌落的形状、大小、隆起程度、_____等方面的特征来区分菌落是否同一种细菌形成的。这其中也有一些不能分解尿素的细菌形成的菌落, 可能是因为尿素分解成的_____扩散到了培养基中, 为这些细菌提供了_____. 请设计一个方法, 进一步区分一个菌落是否真能分解尿素: _____

- (3) 细菌培养液喷洒后会被水冲走, 无法重复使用。小明想到了用固定化细胞技术将细菌细胞固定, 放到厕所里方便长期使用。固定化细胞常采用_____法固定化。

38. (15 分) 2018 年 11 月基因编辑婴儿事件震惊了世界, 舆论一片哗然, 某副教授团队利用 CRISPR/Cas9 基因编辑技术将受精卵中的艾滋病病毒受体基因 CCR5 (CCR5 蛋白是 HIV-I 感染的“入口”) 进行修改, 拟培育出具有艾滋病免疫能力的基因编辑婴儿。下图 1、图 2 分别为相关的技术原理和实施过程。



图1

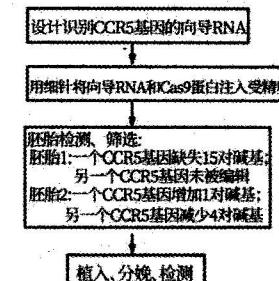


图2

- (1) CRISPR/Cas9 系统是由 Cas9 蛋白和向导 RNA (SgRNA) 组成的复合体。在基因编辑过程中, SgRNA 引导 Cas9 到外源 DNA 的特定位点进行切割, Cas9 蛋白可能是一种特殊的_____酶, Cas9/sgRNA 复合体能够精准识别某核苷酸序列的原因可能是_____。
- (2) 将 Cas9 蛋白和向导 RNA 序列注入受精卵的方法称为_____。
- (3) 操作后的受精卵需要先在发育培养液中继续培养以检查_____。其培养液成分比较复杂, 请列举除水和血清以外课本中出现的三类营养成分_____。
- (4) 利用 CRISPR/Cas9 基因编辑技术敲除一个长度为 1200bp 的基因, 在 DNA 水平上判断基因敲除是否成功所采用的方法是_____, 该方法的操作步骤是_____。
- (5) 我们国家明令禁止的以_____为目的的人类胚胎基因编辑活动, 随后我国科技部官网已提出全面暂停此项研究。

理科数学参考答案及评分标准

一、选择题：本大题共 12 个小题，每小题 5 分，共 60 分，在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	D	C	B	A	D	D	C	A	C	B	D	A

二、填空题：本大题共 4 小题，每小题 5 分，满分 20 分。

13. 0.6

14. 2

15. $-\frac{1}{2}$

16. $[\frac{1}{12}, \frac{7}{12}]$

三、解答题：共 70 分。解答应写出文字说明、证明过程或演算步骤。第 17 题-21 题为必考题，每个试题考生都必须作答。第 22 题、23 题为选考题，考生根据要求作答。

17. 【解析】(1) 将图象平移至 A 与原点 O 重合，则 $A'(0,0), B'(\frac{T}{4}, 1), C'(\frac{3T}{4}, -1)$ ，

所以 $\overrightarrow{A'B'} = (\frac{T}{4}, 1), \overrightarrow{A'C'} = (\frac{3T}{4}, -1)$ ，

所以 $\overrightarrow{AB} \cdot \overrightarrow{AC} = \overrightarrow{A'B'} \cdot \overrightarrow{A'C'} = \frac{3T^2}{16} - 1$ ， 4 分

所以 $\frac{3T^2}{16} - 1 = 2$ ，解得 $T = 4$ ，

故 $\frac{2\pi}{\omega} = 4$ ，解得 $\omega = \frac{\pi}{2}$ 。 6 分

(2) 因为 $f(2) - f(\frac{4}{3}) = \sin(\pi + \varphi) - \sin(\frac{2\pi}{3} + \varphi) = -\frac{1}{2}\sin\varphi - \frac{\sqrt{3}}{2}\cos\varphi = -\sin(\varphi + \frac{\pi}{3})$ ，

所以 $-\sin(\varphi + \frac{\pi}{3}) = -\frac{\sqrt{3}}{2}$ ，即 $\sin(\varphi + \frac{\pi}{3}) = \frac{\sqrt{3}}{2}$ ， 9 分

所以 $\varphi + \frac{\pi}{3} = \frac{\pi}{3} + 2k\pi$ 或 $\varphi + \frac{\pi}{3} = \frac{2\pi}{3} + 2k\pi (k \in \mathbb{Z})$ ，

即 $\varphi = 2k\pi$ 或 $\varphi = \frac{\pi}{3} + 2k\pi (k \in \mathbb{Z})$ ， 11 分

又 $0 < \varphi < \frac{\pi}{2}$ ，所以 $\varphi = \frac{\pi}{3}$ 。

18. 【解析】(1) 如图，取 AB 的中点 F，连接 DB, EF, DF，

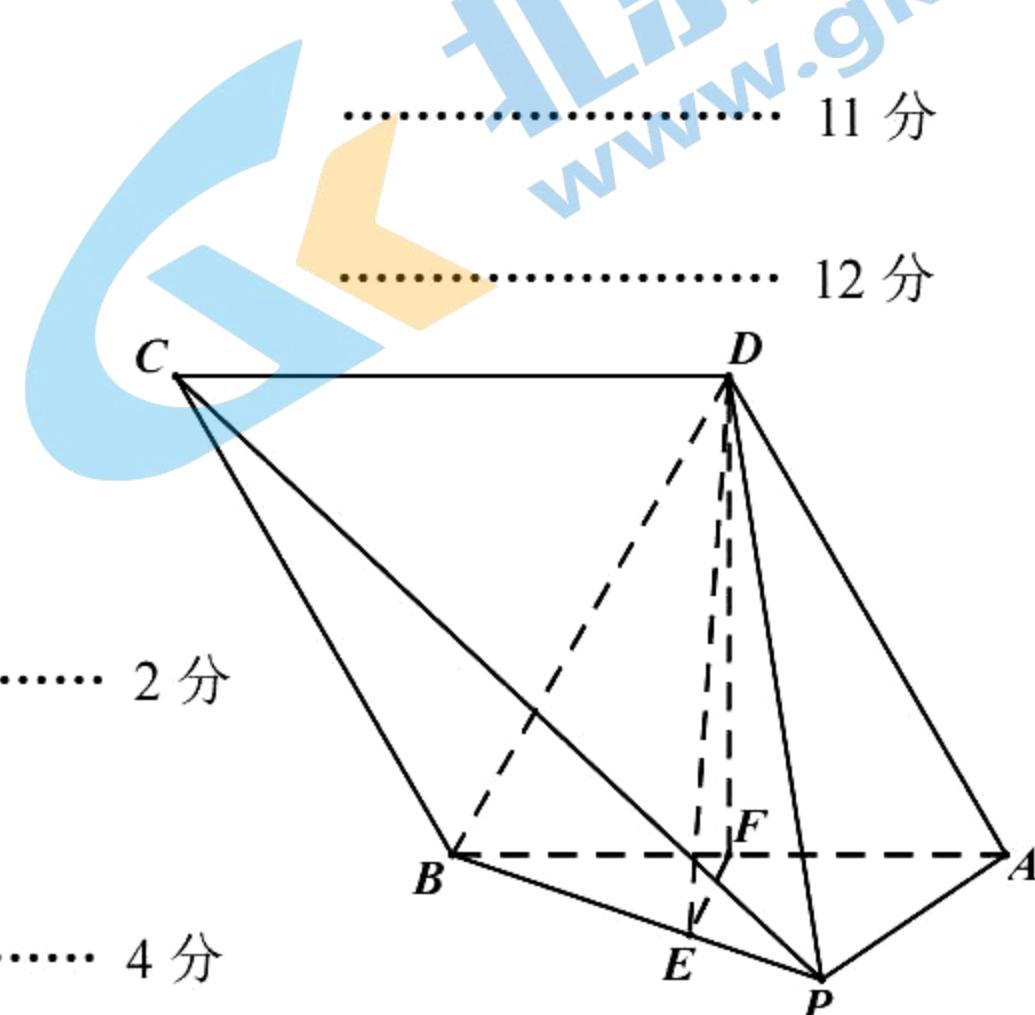
因为底面 ABCD 是边长为 4 的菱形，

$\angle DAB = \frac{\pi}{3}$ ，所以 $DF \perp AB$ ， 2 分

因为 $CD \perp DE$ ，所以 $AB \perp DE$ ，

因为 $DF \cap DE = D$ ，所以 $AB \perp \text{平面 } DEF$ ，

所以 $AB \perp EF$ ， 4 分



在 $\triangle PAB$ 中，如图，因为 $AB = 4$ ，

(2) 因为平面 $PAB \perp$ 平面 $ABCD$, $DF \perp AB$, 所以 $DF \perp$ 平面 PAB ,
如图, 以 FE 为 x 轴, 以 FA 为 y 轴, 以 FD 为 z 轴, 建立空间直角坐标系,

则 $E\left(\frac{2\sqrt{3}}{3}, 0, 0\right)$, $D(0, 0, 2\sqrt{3})$, $C(0, -4, 2\sqrt{3})$, $P(\sqrt{3}, 1, 0)$,

$$\text{则 } \overrightarrow{PC} = (-\sqrt{3}, -3, 2\sqrt{3}), \quad \overrightarrow{CD} = (0, 4, 0),$$

设平面 PCD 的法向量为 $\vec{n} = (x, y, z)$,

$$\left\{ \overrightarrow{BC} = 0 \right. \quad \left\{ \sqrt{5} = 0 \right.$$

则 $\begin{cases} \overrightarrow{PC} \cdot \vec{n} = 0 \\ \overrightarrow{CD} \cdot \vec{n} = 0 \end{cases}$, 所以 $\begin{cases} -\sqrt{3}x - 3y + 2\sqrt{3}z = 0 \\ 4y = 0 \end{cases}$,

令 $x = 2$, 得 $\vec{n} = (2, 0, 1)$, 9 分

因为 $\overrightarrow{DE} = \left(\frac{2\sqrt{3}}{3}, 0, -2\sqrt{3} \right)$, 10 分

$$\vec{v} \iff -\frac{2\sqrt{3}}{\sqrt{13}}$$

$$\text{所以 } \cos <\vec{n}, \overrightarrow{DE}> = \frac{\vec{n} \cdot \overrightarrow{DE}}{|\vec{n}| \cdot |\overrightarrow{DE}|} = \frac{-3}{\sqrt{5} \times \frac{2\sqrt{30}}{5}} = -\frac{\sqrt{2}}{10},$$

所以直线 DE 与平面 CDP 所成角的正弦值 $\frac{\sqrt{2}}{10}$ 12 分

19. 【解析】(1) 由已知, $\bar{x} = 3$, 所以 $\sum_{i=1}^n (x_i - \bar{x})^2 = 10$,

因此，如果选择模型 $y = a + bx$ ，

则相关系数 $r_1 = \frac{47}{\sqrt{10} \sqrt{\sum_{i=1}^n (y_i - \bar{y})^2}}$, 2分

如果选择模型 $y = a + b \ln x$, 即 $y = a + bu$,

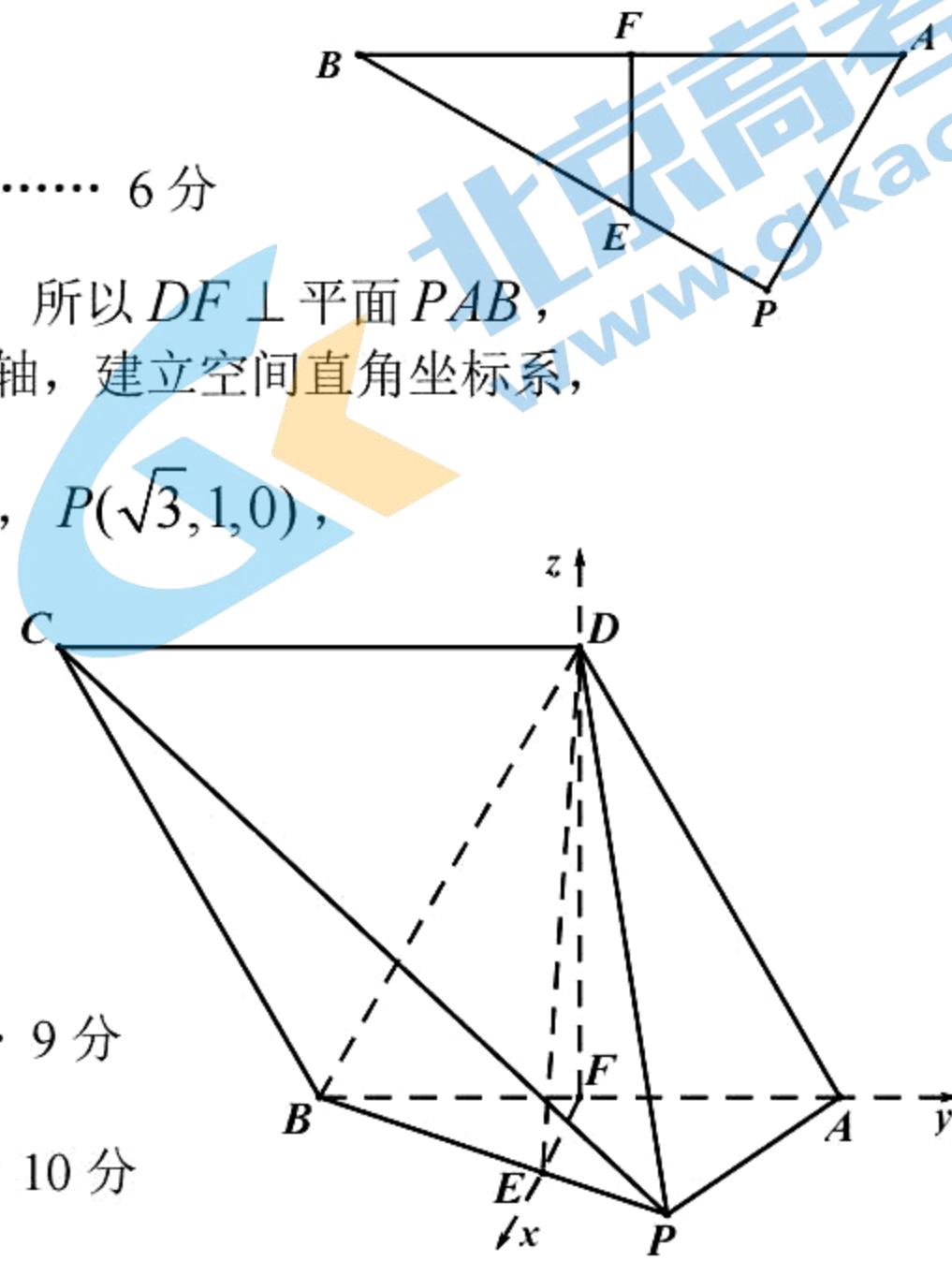
则相关系数 $r_2 = \frac{19.38}{\sqrt{1.615} \sqrt{\sum_{i=1}^n (y_i - \bar{y})^2}}$, 

因为 $(\frac{47}{\sqrt{10}})^2 = 220.9$, $(\frac{19.38}{\sqrt{1.615}})^2 = 232.56$,

所以 $0 < r_1 < r_2$, 故选择 $y = a + b \ln x$ 更适宜作为 y 关于 x 的回归模型. 6 分

(2) 因为 $\sum_{i=1}^5 u_i \approx 4.79$, $\sum_{i=1}^5 y_i = 62$,

所以 $\bar{u} = \frac{4.79}{5} = 0.958$, $\bar{y} = \frac{62}{5} = 12.4$, 8 分



..... 10 分

$$b = \frac{\sum_{i=1}^n (u_i - \bar{u})(y_i - \bar{y})}{\sum_{i=1}^n (u_i - \bar{u})^2} = \frac{19.38}{1.615} = 12,$$

$$\text{所以 } a = \bar{y} - b\bar{u} = 12.4 - 12 \times 0.958 = 0.904,$$

所以 y 关于 x 的回归方程为 $y = 0.904 + 12 \ln x$.

..... 12 分

20. 【解析】(1) 因为直线 A_2B 的斜率为 $-\frac{1}{2}$, 所以 $\frac{b}{a} = \frac{1}{2}$,

焦距 $2c = 2\sqrt{3}$, 因此 $a^2 - b^2 = 3$, 2 分

解得 $a = 2, b = 1$, 所以椭圆 C 的方程是 $\frac{x^2}{4} + y^2 = 1$; 4 分

(2) 因为 $A_2(2, 0)$, 所以直线 l_2 的方程为 $y = k(x - 2)(k < -\frac{1}{2})$

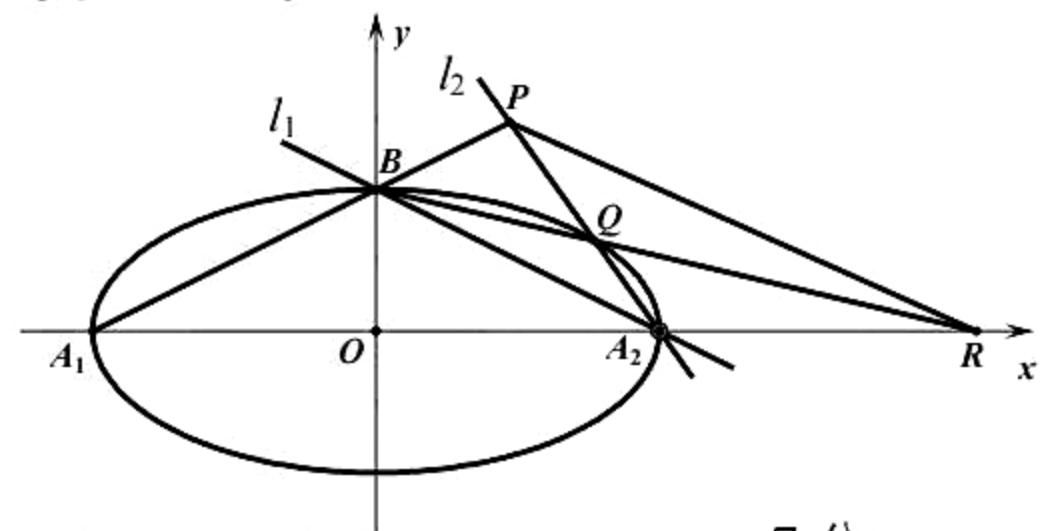
联立 $\begin{cases} y = k(x - 2) \\ \frac{x^2}{4} + y^2 = 1 \end{cases}$, 整理得 $(4k^2 + 1)x^2 - 16k^2x + 16k^2 - 4 = 0$.

$$\text{则 } x_Q + 2 = \frac{16k^2}{4k^2 + 1}, \text{ 故 } x_Q = \frac{8k^2 - 2}{4k^2 + 1},$$

$$\text{则 } y_Q = k(x_Q - 2) = \frac{-4k}{4k^2 + 1}.$$

$$\text{所以 } Q(\frac{8k^2 - 2}{4k^2 + 1}, \frac{-4k}{4k^2 + 1}).$$

又直线 A_1B 的方程为 $y = \frac{1}{2}x + 1$.



..... 7 分

联立 $\begin{cases} y = \frac{1}{2}x + 1 \\ y = k(x - 2) \end{cases}$, 解得 $P(\frac{4k+2}{2k-1}, \frac{4k}{2k-1})$.

..... 9 分

$$\begin{aligned} \frac{S_1}{S_2} &= \frac{|QR| \cdot |QP|}{|QB| \cdot |QA_2|} = \frac{y_Q}{1 - y_Q} \cdot \frac{y_P - y_Q}{y_Q} = \frac{y_P - y_Q}{1 - y_Q} \\ &= \frac{-8k \cdot (2k-1)}{(2k+1) \cdot (8k^2-2)} \cdot \frac{-2k \cdot (2k+1)}{2k-1} = \frac{16k^2}{8k^2-2} = \frac{8}{4 - \frac{1}{k^2}}, \end{aligned}$$

因为 $k < -\frac{1}{2}$, 所以 $k^2 > \frac{1}{4}, 0 < \frac{1}{k^2} < 4$, 所以 $\frac{S_1}{S_2} \in (2, +\infty)$ 12 分

21. 【解析】(1) 当 $a = 1, k = 2$ 时, 此时 $f(x) = -\frac{1}{x} - 2x + \ln x$,

$$\text{则 } f'(x) = \frac{1}{x^2} - 2 + \frac{1}{x} = -\frac{(2x+1)(x-1)}{x^2},$$

..... 2 分

当 $0 < x < 1$ 时, $f'(x) > 0$, 则 $f(x)$ 在 $(0,1)$ 单调递增;

当 $x > 1$ 时, $f'(x) < 0$, 则 $f(x)$ 在 $(1, +\infty)$ 单调递减;

所以 $f(x)$ 的极大值为 $f(1) = -3$ ，无极小值。

(2) 不妨设 $x_1 > x_2$, 因为 $f(x_1) = f(x_2)$,

$$\text{则 } -\frac{1}{x_1} - kx_1 + a \ln x_1 = -\frac{1}{x_2} - kx_2 + a \ln x_2$$

由 $f'(x) = \frac{1}{x^2} + \frac{a}{x} - k$, 则 $f'(x_1) + f'(x_2) = \frac{1}{x_1^2} + \frac{1}{x_2^2} + a\left(\frac{1}{x_1} + \frac{1}{x_2}\right) - 2k$,

$$f'(x_1) + f'(x_2) = \frac{1}{x_1^2} + \frac{1}{x_2^2} + a\left(\frac{1}{x_1} + \frac{1}{x_2}\right) - 2\left(\frac{1}{x_1 x_2} + a \frac{\ln \frac{x_1}{x_2}}{x_1 - x_2}\right)$$

$$\text{即 } f'(x_1) + f'(x_2) = \frac{1}{x_1^2} + \frac{1}{x_2^2} - \frac{2}{x_1 x_2} + a \left(\frac{1}{x_1} + \frac{1}{x_2} - 2 \frac{\ln \frac{x_1}{x_2}}{x_1 - x_2} \right)$$

$$\text{所以 } f'(x_1) + f'(x_2) = \frac{(x_1 - x_2)^2}{x_1^2 x_2^2} + a \frac{1}{x_1 - x_2} \left(\frac{x_1^2 - x_2^2}{x_1 x_2} - 2 \ln \frac{x_1}{x_2} \right)$$

设 $t = \frac{x_1}{x_2} \in (1, +\infty)$, 构造函数 $\varphi(t) = t - \frac{1}{t} - 2 \ln t (t > 1)$,

$$\text{则 } \varphi'(t) = 1 + \frac{1}{t^2} - \frac{2}{t} = \frac{t^2 - 2t + 1}{t^2} > 0,$$

所以 $\varphi(t)$ 在 $(1, +\infty)$ 上为增函数，

所以 $\varphi(t) > \varphi(1) = 0$,

$$\text{因为 } \frac{(x_1 - x_2)^2}{x_1^2 x_2^2} > 0, \frac{1}{x_1 - x_2} > 0, \quad a > 0,$$

所以 $f'(x_1) + f'(x_2) > 0$.

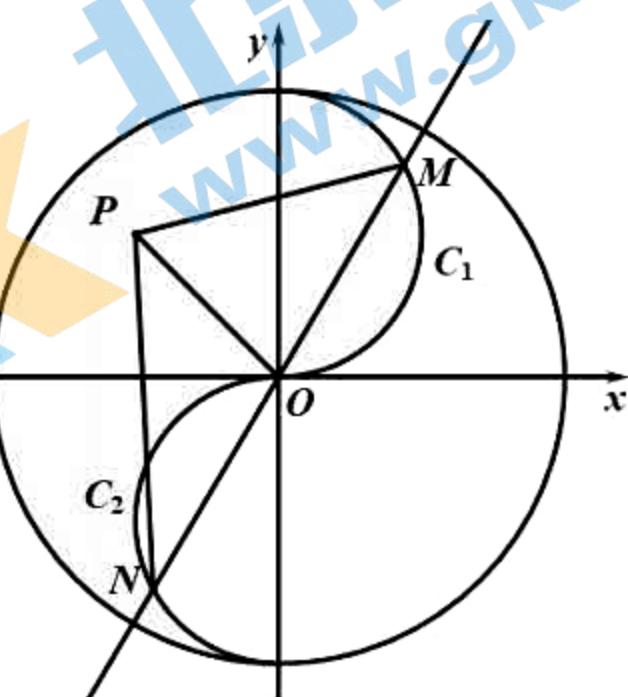
22. 【解析】(1) 由题意, 点 P 的极坐标为 $(2\sqrt{2}, \frac{3\pi}{4})$, 2 分

因为分界线 C_1 的圆心在 y 轴上，且直径为 4，

则其直角坐标方程为 $x^2 + (y - 2)^2 = 4$ ，即 $x^2 + y^2 - 4y = 0 (x \geq 0)$ 。

可得其极坐标方程为 $\rho^2 - 4\rho \sin \theta = 0$ ($0 \leq \theta \leq \frac{\pi}{2}$),

..... 5 分



即 $\rho = 4 \sin \theta (0 \leq \theta \leq \frac{\pi}{2})$.

(2) 由太极图的对称性可知, M , N 两点关于极点对称, 所以 $S_{\triangle PMN} = 2S_{\triangle OPM} = 2 \times \frac{1}{2} |OP| |OM| \sin \angle POM$,

设直线 l 的极坐标方程为 $\theta = \alpha$ ($0 \leq \alpha \leq \frac{\pi}{2}$),

则 $M(4 \sin \alpha, \alpha)$, $\angle POM = \frac{3}{4}\pi - \alpha$,

$$\begin{aligned} \text{所以 } S_{\triangle PMN} &= 2S_{\triangle OPM} = 2 \times \frac{1}{2} \times 2\sqrt{2} \times 4 \sin \alpha \cdot \sin(\frac{3}{4}\pi - \alpha) \\ &= 8\sqrt{2} \sin \alpha (\frac{\sqrt{2}}{2} \cos \alpha + \frac{\sqrt{2}}{2} \sin \alpha) \\ &= 4 \sin 2\alpha + 4(1 - \cos 2\alpha) \\ &= 4\sqrt{2} \sin(2\alpha - \frac{\pi}{4}) + 4, \end{aligned}$$

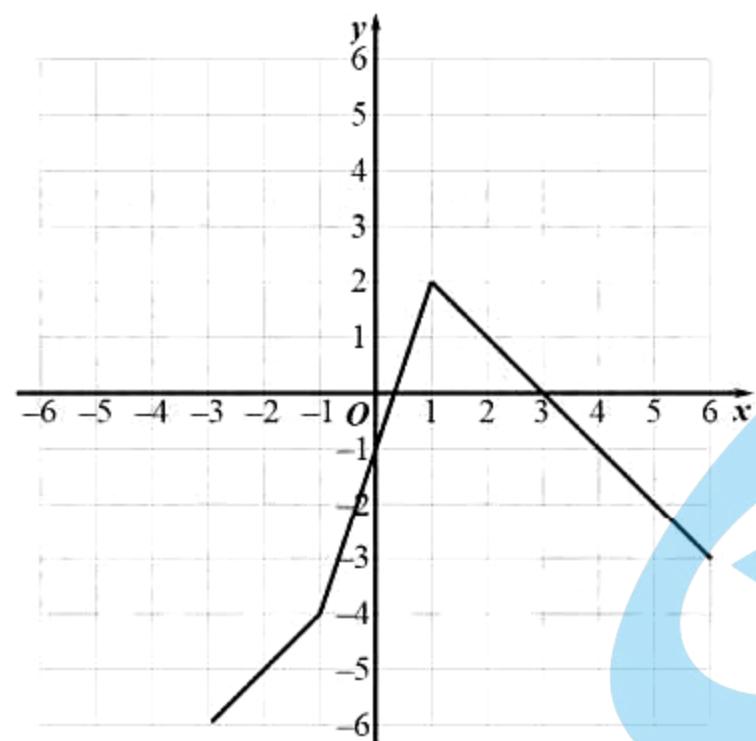
..... 8 分

因为 $0 \leq \alpha \leq \frac{\pi}{2}$, 则 $-\frac{\pi}{4} \leq 2\alpha - \frac{\pi}{4} \leq \frac{3\pi}{4}$,

所以当 $2\alpha - \frac{\pi}{4} = \frac{\pi}{2}$, 即 $\alpha = \frac{3\pi}{8}$ 时, $\triangle PMN$ 面积的最大值为 $4\sqrt{2} + 4$ 10 分

23. 【解析】(1) $f(x) = |x+1| - |2x-2| = \begin{cases} x-3, x \leq -1, \\ 3x-1, -1 < x < 1, \\ -x+3, x \geq 1, \end{cases}$ 3 分

其图象如下图所示:



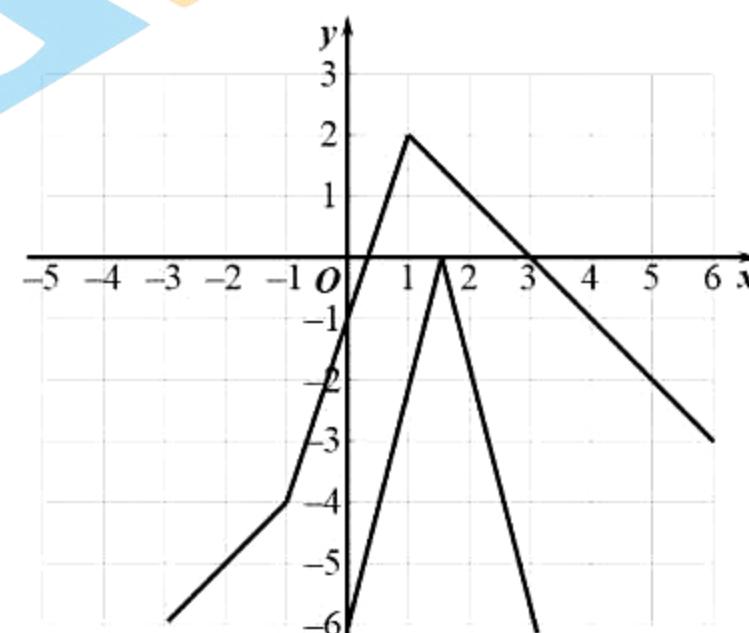
..... 5 分

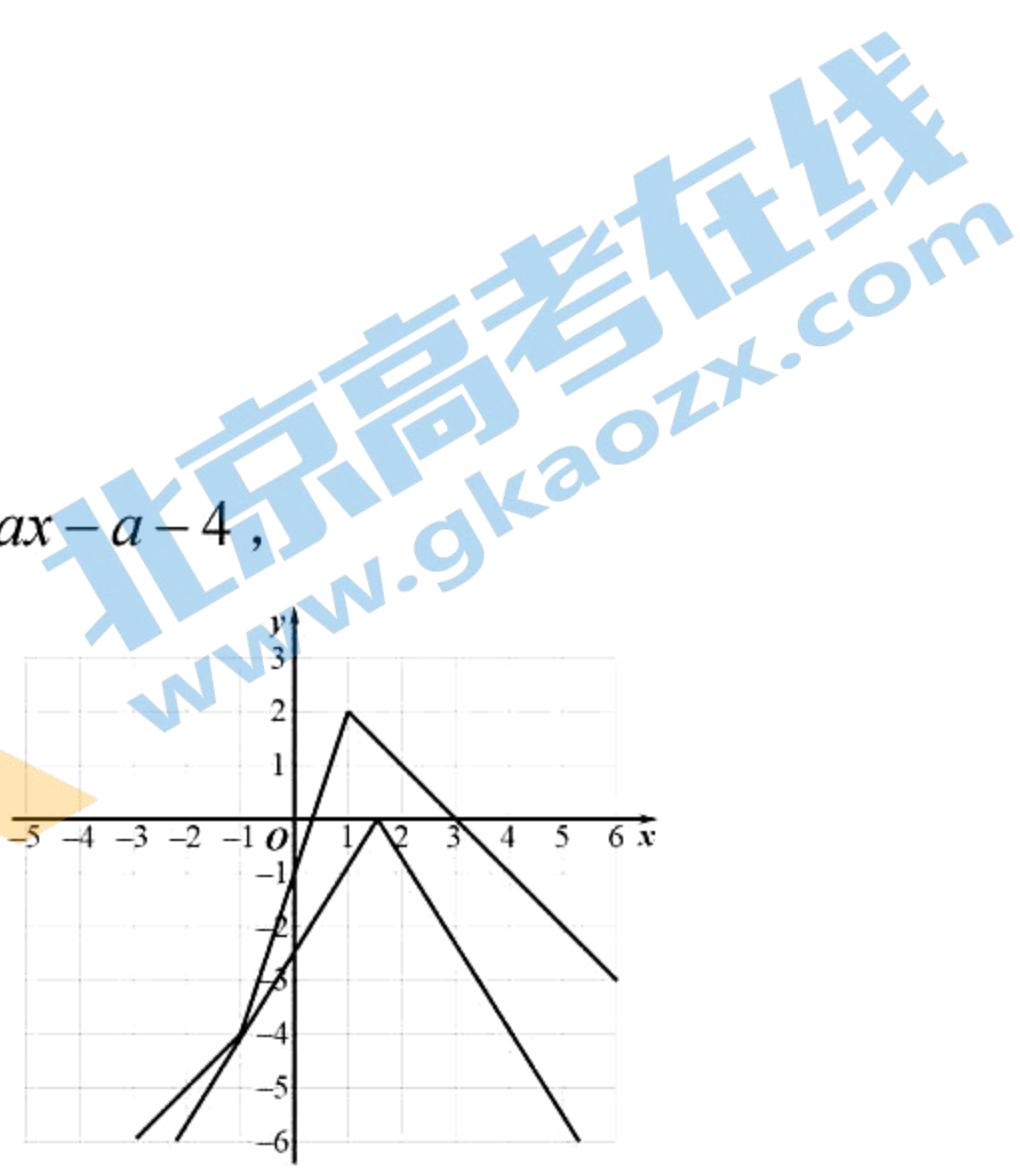
(2) 由(1)知函数 $f(x)$ 与 x 轴的交点为 $(\frac{1}{3}, 0)$ 和 $(3, 0)$,

结合函数 $f(x)$ 和 $g(x)$ 的图象可以知道,

当 $a \leq -3$ 时, 只需 $\frac{1}{3} \leq b \leq 3$,

则 $f(x) \geq g(x)$ 在 \mathbb{R} 上恒成立,





此时 $b-a \geq \frac{1}{3}+3=\frac{10}{3}$, 7 分

当 $-3 < a \leq -1$ 时, 过点 $(-1, -4)$ 且斜率为 $-a$ 的直线方程为 $y = -ax - a - 4$,

令 $y=0$, 则 $x=-\frac{4}{a}-1$, 要 $f(x) \geq g(x)$ 在 \mathbb{R} 上恒成立,

则 $-\frac{4}{a}-1 \leq b \leq 3$,

此时 $b-a \geq -\frac{4}{a}-1-a=-\frac{4}{a}-a-1 \geq 2\sqrt{\left(-\frac{4}{a}\right) \times (-a)}-1=3$,

当且仅当 $a=-2$ 时等号成立.

综上: $b-a$ 的最小值为 3. 10 分

关于我们

北京高考在线创办于 2014 年，隶属于北京太星网络科技有限公司，是北京地区极具影响力中学升学服务平台。主营业务涵盖：北京新高考、高中生涯规划、志愿填报、强基计划、综合评价招生和学科竞赛等。

北京高考在线旗下拥有网站门户、微信公众平台等全媒体矩阵生态平台。平台活跃用户 40W+，网站年度流量数千万量级。用户群体立足于北京，辐射全国 31 省市。

北京高考在线平台一直秉承 “ 精益求精、专业严谨 ” 的设计理念，不断探索 “K12 教育 + 互联网 + 大数据 ” 的运营模式，尝试基于大数据理论为广大中学和家长提供新鲜的高考资讯、专业的高考政策解读、科学的升学规划等，为广大高校、中学和教科研单位提供 “ 衔接和桥梁纽带 ” 作用。

平台自创办以来，为众多重点大学发现和推荐优秀生源，和北京近百所中学达成合作关系，累计举办线上线下升学公益讲座数百场，帮助数十万考生顺利通过考入理想大学，在家长、考生、中学和社会各界具有广泛的口碑影响力。

未来，北京高考在线平台将立足于北京新高考改革，基于对北京高考政策研究及北京高校资源优势，更好的服务全国高中家长和学生。



微信搜一搜

Q 北京高考资讯