

## 绵阳市高中 2018 级第三次诊断性测试

### 生物试题参考答案及评分标准

说明:

1. 生物学专有名词和专业术语出现错字、别字、改变了原含义等,扣1分/字(或不得分)。
2. 除参考答案外,其它合理答案酌情给分。

#### 选择题 (36分)

1—6 C B D A C B

#### 非选择题 (54分)

29. (10分)

- ①  $H_2O$ 、 $C_6H_{12}O_6$  (2分)      ②还原丙酮酸 ( $C_3H_4O_3$ ) (或与  $C_3H_4O_3$  结合,形成  $C_2H_5OH$  和  $CO_2$ ) (2分)
- ③ 细胞质基质和线粒体 (2分)      ④ATP 中活跃的的化学能 $\rightarrow$ 有机物中稳定的化学能 (2分)
- ⑤ 促进根的有氧呼吸,从而促进根对矿质元素的吸收 (2分)

30. (9分)

- (1) 视网膜 $\rightarrow$ 传入神经 $\rightarrow$ 下丘脑 $\rightarrow$ 传出神经 $\rightarrow$ 松果体 (2分)      (2) 反馈 (1分)
- (3) 长期使用过量褪黑素,能够抑制生殖机能(会导致生殖器官的萎缩或降低性激素的含量)  
答案合理即给分 (2分)
- (4) 每天 24 小时光照 (2分)      每天 12 小时光照,12 小时黑暗 (2分)(甲、乙两组可以交换)

31. (8分)

- (1) 原有土壤条件基本保留(甚至保留了植物的种子或其它的繁殖体) (2分)
- (2) 直接和间接 (2分)      (3) 生物种类少,营养结构简单,抵抗力稳定性低 (2分)  
生物防治对环境没有污染 (2分)

32. (12分)

- (1) 亲本杂交,  $F_1$  未表现出凹陷性状(或  $F_1$  自交,  $F_2$  中饱满:凹陷=3:1) (2分)  
2/3 (2分)      (2) 1:1 (2分)      随机结合 (2分)
- (3) 方案一 (1分)  
从  $F_2$  代起,繁殖相同的代数,方案一获得的子粒饱满纯合子的比例更大 (3分)

37. (15分)

- (1) 液体培养基 (2分)      稀释涂布平板法 (2分)
- (2) 巴氏消毒法 (2分)      不仅可以杀死微生物,而且不破坏牛奶的营养成分 (2分)  
酶活性降低,发酵缓慢 (2分)
- (3) 时间、温度、食盐的用量 (3分)      比色法 (2分)

38. (15分)

- (1) PCR (2分)      耐高温 (2分)
- (2) 基因表达载体的构建 (2分)       $CaCl_2$  (2分)
- (3) 酵母菌有内质网、高尔基体等细胞器,对合成的蛋白质能够进行修饰、加工 (4分)
- (4) 基因的基本结构相同 (3分)

绵阳市高 2018 级第三次诊断考试物理学科  
参考答案和评分意见

二、选择题：本题共 8 小题，每小题 6 分。在每小题给出的四个选项中，第 14~18 题只有一项符合题目要求，第 19~21 题有多项符合题目要求。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. B 15. D 16. A 17. C 18. C 19. BC 20. AD 21. BD

三、非选择题：本卷包括必考题和选考题两部分。

22. (6 分)

(1)  $\frac{m_1 L}{t_0}$  (2 分) (2)  $m_1, m_2$  (2 分) (3)  $\frac{m_1}{t_0} = \frac{m_2}{t_2} - \frac{m_1}{t_1}$  (2 分)

23. (9 分)

(1) B (1 分), 8.0 (2 分) (3) 10 (2 分) (4) 8.33 (2 分), 1.00 (2 分)

24. (12 分) 解：

(1) 设制动力的最大值为  $F$ ，样车在匀减速直线运动过程中加速度大小为  $a$ ，运动最后  $\Delta t_1 = 1$  s 内的位移  $x_1 = 1$  m，已知样车质量  $m = 5 \times 10^4$  kg，则

$$x_1 = \frac{1}{2} a (\Delta t_1)^2 \quad (2 \text{ 分})$$

$$F = ma \quad (2 \text{ 分})$$

解得  $F = 4 \times 10^5$  N (2 分)

(2) 设样车最大速度为  $v_1 = \frac{500}{3}$  m/s，响应时间结束时即开始做匀减速直线运动时速度为  $v_2$ ，在运动第 1 s 内时间为  $\Delta t_2 = 1$  s 的位移  $x_2 = 120$  m，在响应时间内样车克服制动力和空气阻力所做的功为  $W$ ，则

$$W = \frac{1}{2} m v_1^2 - \frac{1}{2} m v_2^2 \quad (2 \text{ 分})$$

$$x_2 = v_2 \Delta t_2 - \frac{1}{2} a (\Delta t_2)^2 \quad (2 \text{ 分})$$

解得  $W \approx 3 \times 10^9$  J (2 分)

25. (20 分) 解：

(1) 设粒子甲在电场  $E$  中的加速度为  $a$ ，运动时间为  $t_1$ ，离开区域 I 时速度大小为  $v_1$ ，与  $x$  轴正方向夹角为  $\theta$ ， $v_1$  沿  $y$  轴负方向的大小为  $v_y$ ，则

$$qE = ma \quad (1 \text{ 分})$$

$$d = v_0 t_1 \quad (1 \text{ 分})$$

$$v_y = a t_1 \quad (1 \text{ 分})$$

$$v_y = v_1 \tan \theta \quad (1 \text{ 分})$$

$$v_1 = v_0 / \cos \theta \quad (1 \text{ 分})$$

解得  $v_1 = 2v_0, \theta = 60^\circ$  (2 分)

(2) 粒子甲运动到  $M$  点时速度沿  $x$  轴正方向，由运动的对称性，粒子甲在匀强磁场  $B_1$  中做匀速圆周运动轨迹关于区域 II 垂直于  $x$  轴的中线对称，设轨道半径为  $r_1$ ，则

$$d = r_1 \sin \theta \quad (2 \text{ 分})$$

$$q v_1 B_1 = \frac{m v_1^2}{r_1} \quad (2 \text{ 分})$$

解得  $B_1 = \frac{\sqrt{3}mv_0}{qd}$  (1分)

(3) 设粒子甲在磁场  $B_1$  中做匀速圆周运动的周期为  $T_1$ , 运动时间为  $t_2$ , 则

$$t_2 = \frac{2\theta}{2\pi} T_1 \quad (1分)$$

$$T_1 = \frac{2\pi m}{qB_1} \quad (1分)$$

解得  $t_2 = \frac{2\sqrt{3}\pi d}{9v_0}$

设粒子甲在从  $O$  点到  $M$  点运动时间为  $t_3$ , 则

$$t_3 = 2t_1 + t_2 \quad (1分)$$

解得  $t_3 = \frac{2d}{v_0} + \frac{2\sqrt{3}\pi d}{9v_0}$

设粒子甲在  $M$  点与粒子乙粘合前速度大小为  $v_2$ , 粒子丙在  $M$  点速度大小为  $v_3$ , 则

$$v_2 = v_0 \quad (1分)$$

$$mv_2 = 3mv_3 \quad (1分)$$

粒子丙在磁场  $B_2$  中以速度  $v_3$  做匀速圆周运动, 且从右边界上  $O$  点离开, 则当匀速圆周运动的半径  $r_2 = 2d$  时, 粒子丙在磁场  $B_2$  中运动时间最长, 设为  $t_4$ , 则

$$t_4 = \frac{2\pi r_2}{4v_3} = \frac{3\pi d}{v_0} \quad (1分)$$

设粒子甲在从  $O$  点到  $M$  点运动时间与粒子丙从  $M$  点到  $O$  点运动时间之和的最大值为  $t_m$ , 则

$$t_m = t_3 + t_4 \quad (1分)$$

解得  $t_m = \frac{2d}{v_0} + \frac{2\sqrt{3}\pi d}{9v_0} + \frac{3\pi d}{v_0} = (18 + 2\sqrt{3}\pi + 27\pi) \frac{d}{9v_0}$  (1分)

(二) 选考题：共 45 分。请考生从 2 道物理题、2 道化学题、2 道生物题中每科任选一题作答。如果多做，则每科技所做的第一题计分。

33. 【物理选修 3—3】 (15 分)

(1) (5 分)

ACE。(选对 1 个得 2 分，选对 2 个得 4 分，选对 3 个得 5 分。没选错 1 个扣 3 分，最低得分为 0 分)

(2) (10 分) 解：

(i) 设气体柱横截面积为  $s$ ，对封闭气体柱：

$$\text{管口向下时, } p_1 = p_0 - \rho gh = 50 \text{ cmHg, } V_1 = s l_1, T_1 = 280 \text{ K} \quad (1 \text{ 分})$$

$$\text{管口向上时, } p_2 = p_0 + \rho gh = 100 \text{ cmHg, } V_2 = s l_2, T_2 = 280 \text{ K} \quad (1 \text{ 分})$$

$$\text{由玻意耳定律 } p_1 V_1 = p_2 V_2 \quad (2 \text{ 分})$$

$$\text{解得 } l_2 = 35 \text{ cm} \quad (1 \text{ 分})$$

(ii) 设玻璃管中气体的温度升高到  $T_3$  时，水银恰好不溢出，对封闭气体柱：

$$p_3 = p_2 = 100 \text{ cmHg, } V_3 = s(l_0 - h), T_3 = ? \quad (2 \text{ 分})$$

$$\text{由盖-吕萨克定律 } \frac{V_2}{T_2} = \frac{V_3}{T_3} \quad (2 \text{ 分})$$

$$\text{解得 } T_3 = 600 \text{ K} \quad (1 \text{ 分})$$

34. 【物理选修 3—4】 (15 分)

(1) (5 分)

BCE。。(选对 1 个得 2 分，选对 2 个得 4 分，选对 3 个得 5 分。没选错 1 个扣 3 分，最低得分为 0 分)

(2) (10 分) 解：

(i) 若波沿  $x$  轴正方向传播，设波速为  $v$ ，在  $\Delta t = 0.2 \text{ s}$  内传播距离为  $\Delta x_1$ ，周期为  $T$ ，波长为  $\lambda = 2.0 \text{ m}$ ，则

$$\Delta x_1 = (n\lambda + 1.5) \text{ m} = (2n + 1.5) \text{ m} \quad (n = 0, 1, 2, 3, \dots) \quad (1 \text{ 分})$$

$$\Delta x_1 = v \Delta t \quad (1 \text{ 分})$$

$$v = \frac{\lambda}{T} \quad (1 \text{ 分})$$

$$\text{解得 } T = \frac{4}{30n + 15} \quad (n = 0, 1, 2, 3, \dots) \quad (1 \text{ 分})$$

当  $n = 0$  时，周期最大，设为  $T_m$ ，则

$$T_m = \frac{4}{15} \text{ s} \quad (1 \text{ 分})$$

(ii) 若波速  $v = 17.5 \text{ m/s}$ ，设  $\Delta t = 0.2 \text{ s}$  内传播距离为  $\Delta x_2$ ，则

$$\Delta x_2 = v \Delta t = 3.5 \text{ m} \quad (2 \text{ 分})$$

$$\Delta x_2 = 3.5 \text{ m} = \lambda + \frac{3}{4} \lambda \quad (2 \text{ 分})$$

所以，波沿  $x$  轴正方向传播。 (1 分)

绵阳市高中 2018 级第三次诊断性考试  
理科综合能力测试·化学参考答案和评分标准

选择题: 7. C 8. A 9. B 10. D 11. A 12. B 13. C

非选择题

(一) 必考题

26. (14 分)

- (1) 干燥管 (1 分)  $D \rightarrow C \rightarrow E \rightarrow B$  (2 分)  
 (2)  $2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl}(\text{浓}) = 2\text{KCl} + 2\text{MnCl}_2 + 5\text{Cl}_2 \uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$  (2 分)  
 (3) 除去氯气中 HCl 气体 (2 分)  
 (4) 水浴加热 (1 分) 减少晶体表面水分, 加快晶体干燥 (2 分)  
 (5)  $2\text{CoCl}_2 + 10\text{NH}_3 + 2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{活性炭}} 2[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分) d (2 分)

27. (15 分)

- (1) 增大反应物接触面积, 提高反应速率 (2 分) 1:2 (2 分)  
 (2) 80% (1 分, 答 80%~85% 均给分) 温度过高时  $\text{TiO}_2$  水解 (2 分)  
 (3)  $\text{TiOSO}_4$  (或  $\text{TiO}^{2+}$ ) (1 分)  
 (4) 抑制  $\text{Fe}^{3+}$  水解 (或使  $\text{Fe}^{3+}$  留在溶液中) (1 分) 2 (2 分)  
 (5) ①  $\text{Ti} - 4\text{e}^- + 2\text{H}_2\text{O} = \text{TiO}_2 + 4\text{H}^+$  (2 分)  
 ②  $\text{TiO}_2 + 6\text{HF} = [\text{TiF}_6]^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

28. (14 分)

- (1)  $2\text{CO}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -216 \text{ kJ/mol}$  (2 分)  
 (2) ① BD (2 分) ② 增大  $\text{CO}_2$  的浓度 (1 分)  
 ③  $p_1 > p_2 > p_3$  (2 分) 33.3% (2 分)  $5.8 \times 10^{-2}$  (2 分)  
 (3) Fe 17% Mn 12% (1 分) 降低了生成低碳烯烃反应的活化能, 增大了生成  $\text{CH}_4$  反应的活化能 (2 分)

(二) 选考题

35. [化学一选修 3: 物质结构与性质] (15 分)

- (1) 14 (2 分) 3d (1 分)  
 (2)  $N > O > S$  (2 分)  
 (3)  $\text{sp}^3$  杂化 (2 分) 正四面体 (1 分) 大 (1 分)  
 (4)  $\text{Na}_2\text{S}$  是离子晶体,  $\text{NH}_3$  和  $\text{H}_2\text{S}$  是分子晶体,  $\text{NH}_3$  分子间存在氢键; 离子键 > 氢键 > 分子间作用力 (2 分)

- (5)  $\text{FeS}$  (2 分)  $\frac{6 \times 88}{3 \sqrt{3} a^3 \rho N_A} \times 10^{23}$  (2 分)

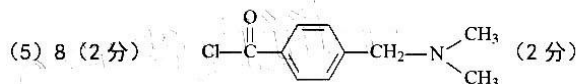
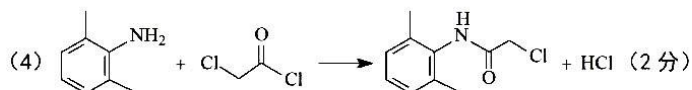
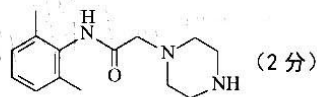
理科综合能力测试·化学答案 第 1 页 共 2 页

36. [化学—选修5：有机化学基础] (15分)

(1) 间二甲苯 (或 1, 3-二甲苯) (1分) 醚键、羟基 (或酚羟基) (2分)

(2) 还原反应 (1分) 取代反应 (1分)

(3) 浓硝酸、浓硫酸、加热 (未答加热不扣分) (2分)



## 关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站 (网址：[www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)) 和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国90%以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注自主选拔在线官方微信号：[zizzsw](https://www.zizzs.com)。



微信搜一搜

自主选拔在线

关注后获取更多资料：

回复“答题模板”，即可获取《高中九科试卷的解题技巧和答题模版》

回复“必背知识点”，即可获取《高考考前必背知识点》

