

浙江省 2024 年中考全景复习指导(四)

一、选择题(本大题共 60 分,每小题 3 分。每小题只有一个选项符合题意)

1. A 2. D 3. C 4. D 5. A 6. C 7. D 8. D
9. C 10. B 11. C 12. C 13. B 14. A 15. B
16. A 17. C 18. A 19. B 20. B

二、填空题(本大题共 26 分)

21. (4 分)(1)淀粉 循环 (2)胰岛素 肾小管
22. (4 分)(1)种群 生产者 (2)太阳辐射能或太阳能(合理即可) (3)建自然保护区(就地保护)、将需保护的生物转移到更安全的湿地(迁地保护)、研究保护方法并制定相关法律和政策、开展相关的宣传和教育(合理即可)

23. (4 分)(1)氧化物 (2)反应物中有氢元素,据质量守恒定律,生成物中也一定有氢元素

(3) $2\text{CO} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{晶界铜}} \text{O}_2 + \text{CH}_3\text{COOH}$

24. (4 分)(1)化合 (2) Cl^-

25. (4 分)做功 振动

26. (6 分)向左 75% 减小滑轮与轴之间的摩擦、减小绳与滑轮之间的摩擦(合理即可)

三、实验探究题(本大题共 42 分)

27. (8 分)(1)②

(2)清除埃及伊蚊肠道内的细菌

(3)喂食色素细菌会降低伊蚊的存活率,且在研究的浓度范围内,降低成活率的效果随色素细菌的浓度提高而增强(合理即可)

(4) 2.78×10^8

28. (6 分)【初步思考】A

【实验结论】 KOH 、 K_2CO_3

【实验思考】不能 加入少量稀盐酸无法排除 KOH 对 K_2CO_3 检验的干扰

29. (8 分)(1)装置的气密性

(2)浅绿 空气(或氧气)

(3) $\text{FeSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Fe}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

30. (6 分)(1)导线①断路 (2)0.75 (3)0.24

31. (6 分)(1)甲 (2)增加 (3)D

32. (8 分)(1)防止高温将菌种杀死(或保持相同的实验温度)

(2)是否接种嗜淀粉乳杆菌

(3)B 组实验可知,在没有接种嗜淀粉乳杆菌的情况下也有乳酸的产生,因而能产生乳酸的微生物不仅仅只是嗜淀粉乳杆菌

(4)菌株 X 产生的乳酸浓度比原有菌株高(或菌株 X 消耗的淀粉量比原有菌株高)(合理即可)

四、解答题(本大题共 32 分)

33. (1) $W = UIt = 3.7 \text{ V} \times 1200 \text{ mA} \cdot \text{h} = 15984 \text{ J}$
(2 分)

(2) $P = \frac{W}{t} = \frac{15984 \text{ J}}{4 \times 3600 \text{ s}} = 1.11 \text{ W}$ (2 分)

(3)不用手触摸金属网、不用湿布擦拭金属网等(合理即可)(2 分)

34. (1) $v = \frac{s}{t} = \frac{18 \text{ km}}{20 \text{ min}} = 54 \text{ km/h}$ (1 分)

$\because 54 \text{ km/h} > 50 \text{ km/h}$, \therefore 按“区间测速”标准判断该货车在 AB 段超速了(1 分)

(2)最大压力 $F = pS = 7 \times 10^5 \text{ Pa} \times 0.3 \text{ m}^2 = 2.1 \times 10^5 \text{ N}$ (1 分)

沙子最大重 $G_{\text{沙}} = G_{\text{总}} - G_{\text{车}} = F - G_{\text{车}} = 2.1 \times 10^5 \text{ N} - 5 \times 10^4 \text{ N} = 1.6 \times 10^5 \text{ N}$ (1 分)

沙子最大质量 $m_{\text{沙}} = \frac{G_{\text{沙}}}{g} = 1.6 \times 10^5 \text{ N} / 10 \text{ N/kg} = 1.6 \times 10^4 \text{ kg}$ (1 分)

沙子最大体积 $V_{\text{沙}} = \frac{m_{\text{沙}}}{\rho_{\text{沙}}} = \frac{1.6 \times 10^4 \text{ kg}}{2.0 \times 10^3 \text{ kg/m}^3} = 8 \text{ m}^3$
(1 分)

答:该货车在不超载的情况下,在水平路面上运动时最多能装沙子的体积为 8 m^3 。

35. (1)解:由题意, $F_3 = G_B = 600 \text{ N}$,又因为 $F_3 = 3F_1$,所以 $F_1 = 200 \text{ N}$

对物体 B 进行受力分析: $F_{\text{浮}} + F_1 = G_B$

所以 $F_{\text{浮}} = G_B - F_1 = 600 \text{ N} - 200 \text{ N} = 400 \text{ N}$ (1 分)

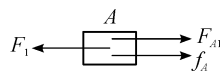
因为 $G_B = \rho_B g V = 600 \text{ N}$, $F_{\text{浮}} = \rho_{\text{水}} g V = 400 \text{ N}$

所以 $\rho_B = 1.5 \rho_{\text{水}} = 1.5 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$ (1 分)

答:物体 B 的密度为 $1.5 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$ 。

(2)解:因为 $G_A = 100 \text{ N}$, $f_A = 0.1 G_A$,所以 $f_A = 0.1 \times 100 \text{ N} = 10 \text{ N}$

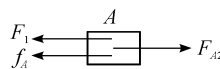
0~2 s 阶段,物体 A 受力分析如图:



因为 $F_1 = f_A + F_{A1}$,所以 $F_{A1} = F_1 - f_A = 200 \text{ N} - 10 \text{ N} = 190 \text{ N}$

因为 $2F_{\text{拉}1} = F_{A1} + G_{\text{动}}$,所以 $F_{\text{拉}1} = 0.5 \times (190 \text{ N} + 10 \text{ N}) = 100 \text{ N}$ (1 分)

4~6 s 阶段,物体 A 受力分析如图:



$F_{A2} = f_A + F_1 = 10 \text{ N} + 200 \text{ N} = 210 \text{ N}$

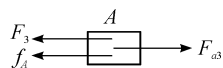
因为 $2F_{\text{拉}2} = F_{A2} + G_{\text{动}}$,所以 $F_{\text{拉}2} = 0.5 \times (210 \text{ N} + 10 \text{ N}) = 110 \text{ N}$ (1 分)

对人进行受力分析： $F_{\text{支}} + F_{\text{拉}} = G_{\text{人}}$

所以， $\Delta F_{\text{压}} = \Delta F_{\text{支}} = \Delta F_{\text{拉}} = F_{\text{拉}2} - F_{\text{拉}1} = 110 \text{ N} - 100 \text{ N} = 10 \text{ N}$ (1 分)

答：在 4~6 s 内小科对地面的压力比 0~2 s 减小了 10 N。

(3)解：8~10 s 阶段，物体 A 受力分析如下图：



$$F_{A3} = f_A + F_3 = 10 \text{ N} + 600 \text{ N} = 610 \text{ N}$$

因为 $2F_{\text{拉}3} = F_{A3} + G_{\text{动}}$ ，所以 $F_{\text{拉}3} = 0.5 \times (610 \text{ N} + 10 \text{ N}) = 310 \text{ N}$ (1 分)

$$\text{由于 } P = \frac{W}{t} = \frac{F_s}{t} = Fv, v_{\text{拉}3} = 2v_{B3} = 2 \times 0.06 \text{ m/s} = 0.12 \text{ m/s}$$

$$\text{所以 } P_{\text{拉}3} = F_{\text{拉}3} v_{\text{拉}3} = 310 \text{ N} \times 0.12 \text{ m/s} = 37.2 \text{ W} \text{ (1 分)}$$

答：小科在 8~10 s 内做功的功率为 37.2 W。

36. 解：设理论上最多能制备溶质质量分数为 7.45% 的次氯酸钠溶液的质量为 x 。



$$\begin{array}{ccc} 80 & & 74.5 \\ 16 \text{ t} \times 15\% & & x \times 7.45\% \end{array}$$

$$\frac{80}{16 \text{ t} \times 15\%} = \frac{74.5}{x \times 7.45\%}$$

$$x = 30 \text{ t} \text{ (4 分)}$$

答：理论上最多能制备溶质质量分数为 7.45% 的次氯酸钠溶液的质量为 30 t。

37. (1) 器官 (1 分)

(2) 特异性 (1 分)

(3) 196 (2 分)

(4) AB (2 分)

(5) 支持：(1 分)

理由：①组织工程技术可以为人类器官移植提供思考；②培育时间短，可以大规模培育；③可以培育新品种(合理即可) (2 分)

或者反对：(1 分)

理由：①成本高；②技术还不成熟，且难度较大；③可能会污染基因(合理即可) (2 分)