

武威市 2026 年初中学业水平考试

物理、化学综合试题参考答案及评分标准

物理部分（80 分）

一、选择题（本题共 6 小题，每小题 3 分，共 18 分）

1. D 2. C 3. B 4. A 5. D 6. B

二、填空题（本题共 8 小题，每空 1 分，共 16 分）

7. 增大 增大

8. 做功 内能

9. 不是 b

10. 减小 不变

11. 小 减小

12. 4.5 1.5

13. km/h 5.1

14. 相（或火） 乙

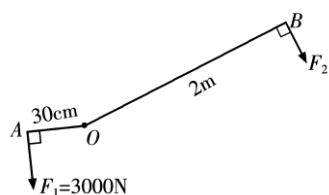
三、识图、作图题（本题共 4 小题，共 9 分）

15. （2 分）24 6.15（6.13–6.17 均给分）

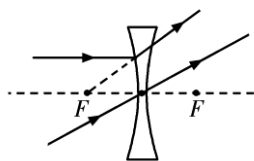
16. （2 分）450 答案如下图所示

17. （2 分）发散 答案如下图所示

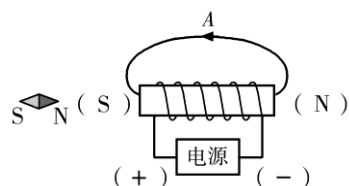
18. （3 分）答案如下图所示



第 16 题图答



第 17 题图答



第 18 题图答

四、实验探究题（本题共 2 小题，共 20 分）

19. （每空 2 分，共 10 分）

（1）速度

（2）增大（或改变） 远（或长、大）

（3）动能 有道理，选用体积相同的小球可以避免阻力不同带来的影响，更好地控制变量。（答案合理即可给分）

20. (每空 1 分, 共 10 分)

(1) 调零 0.24 处处相等

(2) 电路连接如图所示 (2 分);

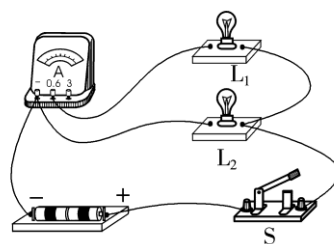
①灯泡 L_2 处断路;

② $I_C = I_A + I_B$ (或 I_C 等于 I_A 与 I_B 之和);

③两灯泡规格 (或电阻) 相同;

④两灯泡规格相同, 且仅测得一组数据, 测得数据具有特殊性 (或无普遍性) (答出其中一点即可给分); 换用不同规格灯泡, 多测几组数据 (答出其中一点即可给分)。

(其他答案合理亦可给分)



第 20 题图

五、解答与计算题 (本题共 3 小题, 共 17 分)

21. (4 分)

(1) 液化 (1 分); 清晨温度较低, 空气中的水蒸气遇冷液化成小水滴, 形成白雾 (1 分)。

(2) 水的比热容大 (1 分); 夜晚温度降低时, 水能释放出更多的热量 (1 分)。

22. (6 分)

(1) 轮椅所受重力为: $G = m_{\text{椅}} g = 400\text{N}$ 1 分

轮椅对地面的压强为: $p = \frac{F}{S} = \frac{G}{S} = 2 \times 10^4 \text{Pa}$ 1 分

(2) 行驶中受到阻力为: $F_{\text{阻}} = 0.1 G_{\text{总}} = 0.1 (m_{\text{人}} + m_{\text{椅}}) g = 100\text{N}$ 1 分

匀速直线行驶时, 根据二力平衡得: $F_{\text{牵}} = F_{\text{阻}} = 100\text{N}$ 1 分

(3) 李爷爷和轮椅克服重力做的功为: $W = F s = G_{\text{总}} h = (m_{\text{人}} + m_{\text{椅}}) g h = 3000\text{J}$ 1 分

则克服重力做功的功率为: $P = \frac{W}{t} = 75\text{W}$ 1 分

23. (7 分)

(1) 断开 (1 分) b (1 分)

(2) 低温挡工作时有: $R_1 + R_2 = \frac{U^2}{P_{\text{低}}} = 5\Omega$ 1 分

由 $R_1 = 2.5\Omega$ 可得: $R_2 = 2.5\Omega$ 1 分

(3) 高温挡功率为: $P_{\text{高}} = \frac{U^2}{R_1} + \frac{U^2}{R_2} = 20\text{W}$ 1 分

中温挡功率为: $P_{\text{中}} = \frac{U^2}{R_1} = 10\text{W}$ 1 分

则 2h 内产生的热量为: $Q = W = P_{\text{高}} t_{\text{高}} + P_{\text{中}} t_{\text{中}} = 9 \times 10^4 \text{J}$ 1 分

化学部分（70 分）

一、选择题（每小题 2 分，共 20 分）

1.A 2.B 3.D 4.C 5.A 6.C 7.B 8.C 9.D 10.B

二、填空与简答题（共 24 分）

11.（化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 6 分）

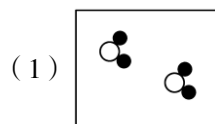
（1）28.08 非金属

（2）4

（3） $\text{SiO}_2 + 2\text{Mg} \xrightarrow{\text{高温}} \text{Si} + 2\text{MgO}$

（4）混合物

12.（每空 1 分，共 3 分）



（2）1:4 或 4:1

（3）二者的分子不同

13.（每空 1 分，共 4 分）

（1）20℃时甲、丙两物质溶解度相等

（2）甲 > 乙 > 丙

（3）升温或加溶质或恒温蒸发溶剂（答一个即可）

（4）33.3%

14.（化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 5 分）

（1）白磷燃烧，产生大量白烟，放出热量 4

（2）氢气 $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$

15.（化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 6 分）

（1）增大反应物的接触面积，使反应更快更充分

（2） $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$

（3）过滤 Cu、Fe

（4）除去固体 A 中的 Fe

三、实验与探究题（共 20 分）

16. （化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 10 分）

（1）长颈漏斗

（2）A $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$

（3）集气瓶口有大气泡冒出 a

（4）稀盐酸与石灰石（或大理石） B C

（5）将气体通入澄清石灰水，若澄清石灰水变浑浊，则证明气体是二氧化碳。

17. （化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 10 分）

（1）NaOH

（2）红 溶液由红色变成无色

（3）不能

氢氧化钠与二氧化碳反应生成碳酸钠，碳酸钠溶液显碱性，也能使酚酞溶液变红

（4）有气泡产生

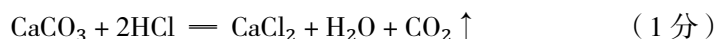
（5）红墨水液面左边高于右边（或红墨水向左移动） $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

（6）借助指示剂（或检验生成物、测量温度变化、借助传感器等）（任写一种）

四、计算题（共 6 分）

18. （1）4.4 （2 分）

（2）解：设石灰石样品中 CaCO_3 的质量为 x 。



$$\begin{array}{ccc} 100 & & 44 \\ x & & 4.4\text{g} \end{array}$$

$$\frac{100}{44} = \frac{x}{4.4\text{g}} \quad (1 \text{ 分})$$

$$x = 10\text{g} \quad (1 \text{ 分})$$

$$\text{样品中 } \text{CaCO}_3 \text{ 的质量分数} = \frac{10\text{g}}{12.5\text{g}} \times 100\% = 80\% \quad (1 \text{ 分})$$

答：该石灰石样品中碳酸钙的质量分数为 80%。