

绝密★启用前

盐城市二〇一二年初中毕业与升学统一考试

综合 I 试题参考答案

物理部分（100 分）

一、选择题（本题共 12 小题，每小题 2 分，共 24 分。每小题给出的四个选项中只有一个选项正确）

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

二、填空题（本题共 8 小题，每空 1 分，共 24 分）

13. 凝华 吸

14. 背包 压强

15. 变大 大(硬)

16. 振动 振幅 音调

17. 电磁波 静止 运动状态

18. 虚 0.7 不变

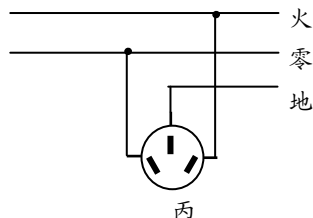
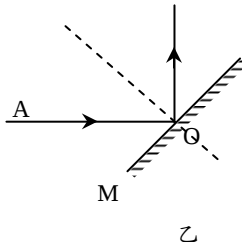
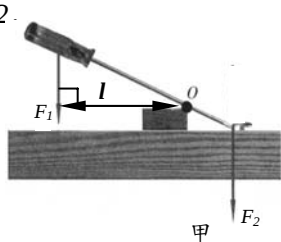
19. 磁场(磁体) 电动机 改变(向外)

20. 做功 机械能(动能) 40

21. 热值(燃烧值) 4.2×10^8 2500

三、解答题（本题共 7 小题，共 52 分。解答 22、23 题时应有解题过程）

22.



22 题图

23. 本题共 6 分.

解: (1) $G_{\text{物}} = m_{\text{物}}g = 50\text{kg} \times 10\text{N/kg} = 500\text{N}$

(2) $W_{\text{有}} = G_{\text{物}}h = 500\text{N} \times 5\text{m} = 2500\text{J}$

(3) $G_{\text{动}} = m_{\text{动}}g = 2\text{kg} \times 10\text{N/kg} = 20\text{N}$

$$F = \frac{G_{\text{物}} + G_{\text{动}}}{2} = \frac{500\text{N} + 20\text{N}}{2} = 260\text{N}$$

$$s = 2h = 2 \times 5\text{m} = 10\text{m}$$

$$\eta = \frac{G_{\text{物}}h}{Fs} \times 100\% = \frac{500\text{N} \times 5\text{m}}{260\text{N} \times 10\text{m}} \times 100\% = 96.1\%$$

24. 本题共 9 分.

解: (1) $I = \frac{P}{U} = \frac{3W}{3V} = 1A$

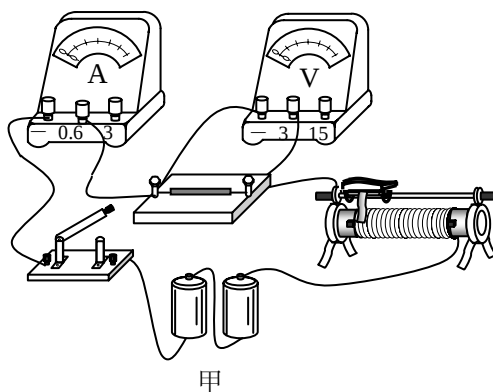
(2) $W = Pt = 3W \times 60s = 180J$

(3) $U_{\text{定}} = U_{\text{源}} - U = 4V - 3V = 1V$

$$R = \frac{U_{\text{定}}}{I} = \frac{1V}{1A} = 1\Omega$$

25. 本题 6 分. (1) 水平 右 27 (2) 10 (3) 2.7 (4) 小

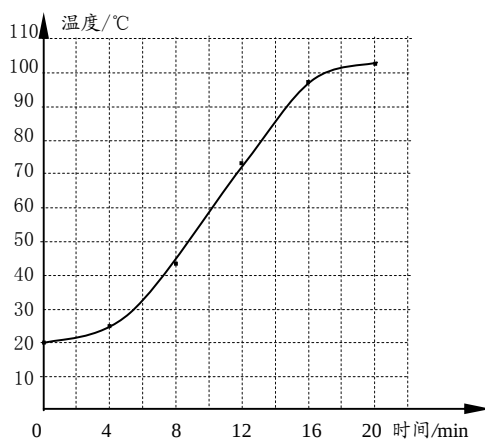
26. 本题 7 分. (1)



(2) 1.5 变大 (3) 2 电阻电压没有保持 1.5V 左

27. 本题 8 分. (1) 凸透镜 变小 (2) 距离 (3) 水透镜的焦距与圆环的内径有关等

28. 本题 10 分 (1) 内 (2) 压缩 (3)



第 28 题图乙

(4) C (5) 水的沸点为 100℃, 而电饭锅要达到 103℃时才跳开断电。

化学部分（70 分）

说明：

1. 物质的名称、仪器名称和化学专业术语方面出现错别字，该空不给分。
2. 化学方程式的书写，凡写错化学式或漏写反应物、生成物的，该方程式不得分；未配平的，扣该方程式一半分；化学方程式配平正确，反应条件、沉淀、气体符号漏写或错写的，每错一处，扣 1 分；化学式书写全部正确，配平及条件、符号等累计扣分不超过该方程式的一半分。
3. 凡出现与本答案不同的其他合理答案，可参照标准给分。

一、选择题：每小题 2 分，共 30 分。

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案	B	D	C	B	B	A	D	B	A	D	C	B	C	A	B

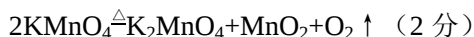
二、非选择题：共 40 分。

16.（共 8 分）

- (1) ①燃料 ②吸水 ③CO ④单质（或纯净物、非金属单质）（各 1 分）
 (2) ①导热 ②热固 ③ 能增加人体（或食物）中的铁元素
 ④保持洁净和干燥（合理答案均给分）（各 1 分）

17.（10 分）(1) ①酒精灯 ②集气瓶（各 1 分）

(2) D F 或 G A（1 分）



(3) 浸没长颈漏斗下端（1 分）

长颈漏斗下端有气泡逸出（1 分）

(4) 可以控制反应的速率（1 分）

18.（10 分）(1) 过滤 搅拌，使之受热均匀，防止液滴飞溅（只答搅拌不给分）（各 1 分）

AB（2 分，答对一个给 1 分，答错一个则本小题为 0 分）

(2) ①氢气（答H₂也给分）（1 分） $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ （答案合理均给分）（2 分）
 放热（1 分）

②NaOH 化学反应前后元素种类不变（或质量守恒定律）（各 1 分）

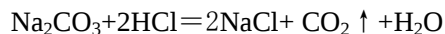
19.（12 分）(1) 红 食用纯碱（或Na₂CO₃） pH试纸（各 1 分）

(2) 乙（1 分） $2\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ （2 分）

防止加热时小苏打（或NaHCO₃）粉末进入导管（1 分）

(3) ①4.4（1 分）

②解：设食用纯碱粉末中Na₂CO₃的质量为x



106

44

x

4.4g

$$106 : 44 = x : 4.4g \quad x = 10.6g \quad (2 \text{ 分})$$

$$10.6g / 11.0g \times 100\% \approx 96.4\% \quad (1 \text{ 分})$$

答：食用纯碱粉末中Na₂CO₃的质量分数约为 96.4%。

③稀盐酸挥发出的HCl气体随CO₂气体排出，从而导致所测纯度偏大。（或水蒸气随CO₂气体排出，从而导致所测纯度偏大）（1 分）