

德清县 2022 学年九年级上期末卷参考答案与评分标准

初中科学

卷 I

一、选择题（本大题有 16 小题，每小题 3 分，共 48 分。请选出各小题中一个符合题意的选项，不选、多选、错选均不给分）

序号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	C	A	A	B	C	C	C	D	C
序号	11	12	13	14	15	16				
答案	D	B	D	C	A	D				

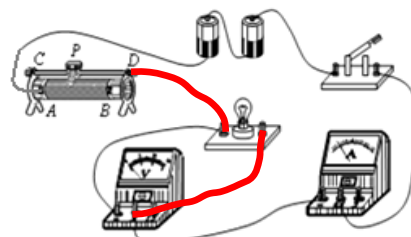
II 卷

二、填空题（本题有 6 小题 16 空格,每空格 2 分,共 32 分）

17. 有机物 $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} == \text{Ca}(\text{OH})_2$ 1.89×10^5
 18. (1) Na^+ (2) 硫酸和硫酸钠
 19. (1) 蛋白质 胃 (2) A (3) A c
 20. 省力 变小
 21. 80% 18 牛
 22. (1) 氯化钠 (2) 氯化钡和碳酸钠（文字或化学式都给分）

三、实验探究题（本大题有 5 小题，每空 2 分，共 34 分）

23. (1) 真菌 (2) 25 (3) 酵母菌无氧呼吸产生二氧化碳气体(和能量)，使瓶内压强增大
 24. (1) 如图所示（合理均可） (2) 断路 (3) A (4) 变大
 25. (1) 动能大小与物体质量有什么关系
 (2) 质量相同时，物体运动速度越大，动能越大
 (3) 做功是物体能量转化的量度，物体 M 移动的距离越远，表示小球对物体 M 做的功越多，说明小球动能越大。



第 24 题图

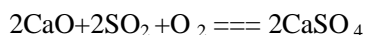
26. (1) 探究钠离子能否使酚酞试液变红
 (2) 酚酞试液中就有水分子(或氯化钠溶液中含有大量水分子)
 (3) 白色沉淀 Na_2CO_3 溶液中的 CO_3^{2-} 与酚酞试液变红有关
 27. (1) 过滤 (2) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (3) 盐酸

四、解答题(本大题有 7 小题，第 28 小题 5 分，第 29 小题 5 分，第 30 小题 8 分，第 31 小题 5 分，第 32 小题 7 分，第 33 小题 8 分，第 34 题 8 分，共 46 分)

28. (1) 异化 B (2) A (3) 血糖浓度过低 肌肉细胞无氧呼吸产生乳酸（每空 1 分）
 29. (1) 2 (2 分) (2) 化合反应 (1 分)

(3) 含氧化钙 80% 的生石灰中含氧化钙 $1400\text{t} \times 80\% = 1120\text{t}$

设理论上最多可吸收二氧化硫的质量为 x



112 128

$$\frac{112}{1120\text{t}} = \frac{128}{x}$$

x=1280t ----- (2 分)

1120t x

30. (1) $I = \frac{P}{U} = \frac{440W}{220V} = 2A$ (2分) (2) $R_0 = \frac{U^2}{P_{\text{加热}}} = \frac{(220V)^2}{440W} = 110\Omega$ (1分);

$P_{\text{保温}} = \frac{U^2}{R_1 + R_0} \Rightarrow R_1 + R_0 = \frac{U^2}{P_{\text{保温}}} = \frac{(220V)^2}{80W} = 605\Omega$ $R_1 = 605\Omega - 110\Omega = 495\Omega$ (1分);

(3) $W = Pt = 440W \times 600S + 80W \times 1200S = 360000J = 0.1KW \cdot h$ ----- (2分)

(4) $P = \frac{W}{t} = \frac{64KW \cdot h / 3200}{1h / 20} = 0.4KW = 400W$ ----- (2分)

31. (1) 化学消化----- (1分)

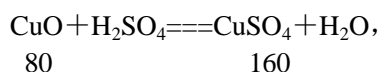
(2) 因为甲样本数量大, 偶然性小 (或因为乙样本数量太少, 偶然性大) ----- (2分)

(3) 当 pH 约等于 2 时, 胃蛋白酶的催化作用最强。----- (2分)

32. (1) $CuO + H_2SO_4 == CuSO_4 + H_2O$ (2分)

(2) 1 中立即出现红色固体, 无气泡产生或 2 中立即出现红色固体, 待红色固体不再增加后产生大量气泡 (2分)

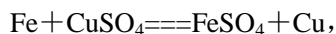
(3) 设生成 $CuSO_4$ 的质量为 x



80 160

1.6 g x $80/1.6 \text{ 克} = 160/x$ $x = 3.2 \text{ 克}$ --- (1分)

设与 0.56 克铁反应的 $CuSO_4$ 的质量为 y



56 160

0.56 g y $56/0.56 \text{ 克} = 160/y$ $y = 1.6 \text{ 克}$ --- (1分)

所得溶液中溶质硫酸铜的质量: $3.2 \text{ g} - 1.6 \text{ g} = 1.6 \text{ g}$ --- (1分)

33. (1) D 机械 (每空 1分)

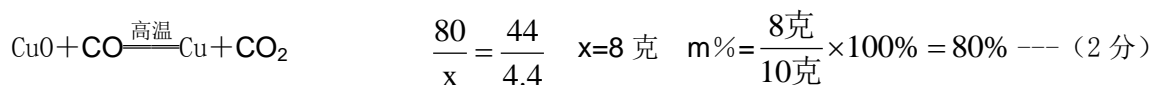
(2) $108 \text{ 千米/时} = 30 \text{ 米/秒}$ $t = s/v = 30\text{km}/30\text{m/s} = 1000\text{s}$ $W = Pt = 69000W \times 1000S = 6.9 \times 10^7 J$ ----- (2分)

$f = F = P/v = 69000W/30\text{m/s} = 2300N$ ----- (2分)

(3) $W_{\text{总}} = 6.9 \times 10^7 J / 25\% = 2.76 \times 10^8 J$; $m = W_{\text{总}}/q = 2.76 \times 10^8 J / 4.6 \times 10^7 J/Kg = 6Kg$ --- (2分)

34. (1) 还原 ----- (2分)

(2) $54.4 \text{ 克} - 50 \text{ 克} = 4.4 \text{ 克}$, 设样品中氧化铜的质量为 x 克



$\frac{80}{x} = \frac{44}{4.4}$ $x = 8 \text{ 克}$ $m\% = \frac{8\text{克}}{10\text{克}} \times 100\% = 80\%$ --- (2分)

80 44
x 4.4

(3) $\frac{m_1 - m_2}{2} \times 100\%$ ----- (2分)

(4) 没有对尾气进行处理----- (1分);

可在最右边导管处将尾气点燃, 进行无毒化处理。----- (1分)