

海淀区初三第一学期期末学业水平调研

化学试卷参考答案及评分参考



第一部分 选择题

(每小题只有 1 个选项符合题意, 共 20 个小题, 每小题 2 分, 共 40 分)

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

第二部分 非选择题

评阅非选择题时请注意:

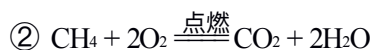
- 若无特别说明, 每空 1 分。
- 文字表述题中其他答案合理也给分。
- 方程式中的产物多写、漏写“↑”或“↓”不扣分。
- 化学专用词汇若出现错别字为 0 分。

21. (4 分)

(1) bc

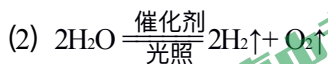
(2) 温室效应增强, 全球气候变暖 (或其他合理答案)

(3) ① 石油



22. (2 分)

(1) 煮沸

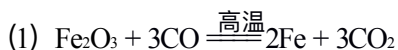


23. (2 分)

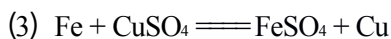
(1) 使氧气更充足

(2) 分子在不断运动

24. (4 分)



(2) 导热性



(4) 刷漆 (或其他合理答案)



25. (7分)

- (1) 黄色固体 (或不溶于水, 易溶于乙醇)
- (2) 羊肝
- (3) 原料载体
- (4) 其他条件相同时, 加工时间越长, 维生素 A 浓度越低 (2分)
- (5) 加工时间相同时, 不同加工温度下的维生素 A 浓度值
- (6) abc

26. (4分)

- (1) 混合物
- (2) 置换反应
- (3) $2\text{Cu} + 1\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- (4) 使反应物充分接触, 反应更充分

27. (3分)

- (1) +4 价
- (2) 氧气
- (3) 化学

28. (4分)

- (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$
- (2) ②、③
- (3) 将燃着的木条伸入瓶中

29. (4分)

- (1) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- (2) ① 不能 没有证明“ CO_2 不能使紫色石蕊变红”
② 有气泡产生, 溶液由红色变为紫色

30. (2分)

- (1) 温度达到可燃物的着火点
- (2) 将 1 小块白磷放到盛有 80°C 热水的大烧杯中 (或其他合理答案)

31. (5分)

- (1) ① $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$
② =
③ 反应前后原子种类、数目、质量均不改变
- (2) 蜡烛燃烧反应没有在密闭装置中进行, 无法测得反应物 O_2 和生成物 CO_2 、 H_2O 的质量 (2分)



32. (5分)

(1) 除去铝片表面的氧化膜

(2) 用手捂住 A

(3) 产生大量无色气泡

(4) 在金属活动性顺序中, Cu 位于 Al 后、H 后, 因此, Cu 既不能与稀硫酸反应, 也不能与 $Al_2(SO_4)_3$ 反应 (2分)

33. (8分)

(1) 撤导管, 撤酒精灯 (共 1分)

(2) O_2

(3) 能

(4) 相等

(5) 反应物的溶质的质量分数

(6) 实验 2-1、2-2 中, 溶液由无色变为蓝色 (2分)

(7) 可能是醋酸与 KIO_3 反应生成了 I_2 , 使淀粉溶液变蓝

34. (6分)

(1) 1:2

(2) 1:2

(3) ① 120

② (共 3分)

