

2020 年秋季学期东山中学期中考试

九年级化学试题参考答案及评分说明

说明：本卷中开放性题的解答，只要符合题意要求，均按对应题标准给分。文字表达式中物质名称正确得 0.5 分，条件正确得 0.5 分。

一、选择题（本题共 15 小题。每小题只有一个选项符合题意。每小题 1 分，共 15 分）

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

二、简答（填空）题（本题共 3 小题。表达式每个 1 分，其余每空 0.5 分，共 7.5 分）

16. （2 分）(1) 2N (2) 3Si (3) 2Mg^{2+} (4) 3O^{2-}

17. （2.5 分）(1) 0.03% 碳元素和氧元素（或 C、O）
 (2) 二氧化碳分子 钠离子和氯离子（化学符号表示也给分）
 (3) A、C、D

18. （3 分）① 碳+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 二氧化碳
 ② 氧化汞 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 汞+氧气
 ③ 乳酸+氧气 \rightarrow 水+二氧化碳

三、简答（说明）题（本题共 3 小题。表达式每个 1 分，其余每空 0.5 分，共 7 分）

19. （2 分）(1) 乙烯+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 水+二氧化碳
 (2) A、B、C (3) 分子分裂出原子，原子重新组合成新分子

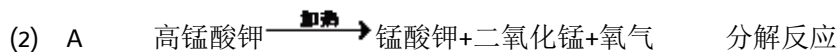
20. （3 分）(1) 得到 ； Cl^-
 (2) 35 ； 四 ； F（或 Cl）
 (3) 最外层电子数依次递增（或核电荷数依次递增或电子层数相等）（合理即可）

21. （2 分）(1) B、C , A、D ； (2) A , D

四、简答（分析）题（本题共 3 小题。表达式每个 1 分，其余每空 0.5 分，共 10.5 分）

22. （2.5 分）(1) 过氧化氢； 水 ； 氧气
 (2) 过氧化氢 $\xrightarrow{\text{二氧化锰}}$ 水+氧气

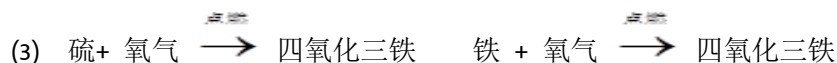
23. (4.5分) (1) 集气瓶



(3) A E (或F) b

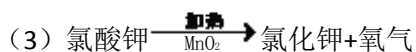
24. (3.5 分) (1) 吸收有毒气体二氧化硫；防止溅落的融化物炸裂瓶底

(2) 氧气浓度越高，反应越剧烈



五、简答(探究)题（本题共 3 小题。表达式每个 1 分，其余每空 0.5 分，共 10 分）

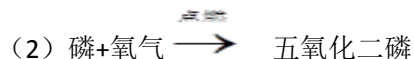
25. (3.5 分) (1) 对比实验 ； (2) 二氧化锰



(4) 有 ， 生成的氯化钾加快了反应

(5) 收集气体的体积

26. (3.5 分) (1) 检查装置气密性



(3) 烧杯内水倒吸进入集气瓶中，且集气瓶内水位上升一格（或 1/5）；

(4) 氮气（N₂）

(5) 不能； 碳消耗氧气时，生成了二氧化碳气体，导致气压没有变化

27. (3 分) (1) ①B 中溶液变红，C 中溶液变红比 B 中快；②温度升高分子运动加快；

(2)

实验方案	实验现象	实验结论
分别取体积相同的两种液体于试管中，再分别加入等量的二氧化锰，观察现象。	<u>一种液体中有大量的气泡产生，</u> <u>另一种无明显现象。</u>	<u>有气泡产生的是双氧水，</u> <u>无明显现象的是水。</u>