

大兴区 2018 ~ 2019 学年度第一学期期末检测

初三化学参考答案及评分标准

- 说明：
1. 考生答案若与本答案不同，只要答案合理，可酌情给分。
 2. 本答案化学方程式中的“ \equiv ”和“ \longrightarrow ”含义相同。
 3. 若无注明，填化学符号或名称均可得分。



微信扫一扫，快速关注

第一部分 选择题（每小题 1 分，共 12 分）

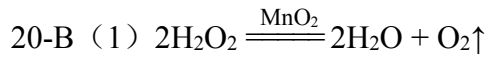
题号	1	2	3	4	5	6
答案	C	A	B	D	B	C
题号	7	8	9	10	11	12
答案	C	A	C	D	B	B

第二部分 非选择题（每空 1 分，共 38 分）

13. (1) 碳元素 (2) CH_4 (3) ABC
14. (1) 氧分子 (2) 分子间间隔、分子运动速率 (3) 液氧
15. CaCO_3
16. 在压强一定的条件下，温度越低，活性炭对氯气的吸附性能越好
(在温度一定的条件下，压强越大，活性炭对氯气的吸附性能越好)
(活性炭对氯气的吸附性能受温度和压强的影响)
(在实验研究的范围内，压强越大，温度越低，活性炭对氯气的吸附性能越好)
17. (1) 铝合金、碳纤维 (2) 密度小、强度大
(3) 强度 (4) 石墨烯为单层结构 (5) ABC
18. (1) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$
(2) ① CO_2 、 H_2O ② 44g
19. (1) 零价 \rightarrow +2 价 (2) $\text{CO} + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CH}_3\text{OH}$

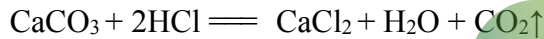


(2) 氧气不易溶于水



(2) 防止产生的氧气从长颈漏斗逸出

21. (1) 导管口处产生大量气泡，澄清的石灰水变浑浊



(2) 产生不支持燃烧的二氧化碳，将燃烧的蜡烛与氧气隔绝

22. (1) 18 g

(2) BE

23. (1) AD

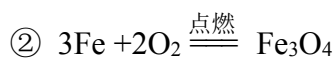


(2) 验证可燃物燃烧条件之一是温度达到可燃物的着火点

(3) 试管 2 中白磷不燃烧，试管 3 中白磷燃烧

(4) 白磷燃烧消耗氧气，冷却恢复到室温后，该试管中的气压小于大气压

25. (1) ① 增大反应物接触面积，加快反应速率



(2) ① 集气瓶炸裂

② C

(3) 其他条件相同时，铁丝中含碳量越高，燃烧越剧烈

(4) 氧气的浓度对铁丝燃烧的影响（铁丝的粗细对其燃烧的影响等）