

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 " \Longrightarrow " 和 " \Longrightarrow " 含义相同。

3. 若无注明,填化学符号或名称均可得分。



第一部分 选择题 (每小题 1分,

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

第二部分 非选择题 (每空1分,共38分)

- 13. (1) 碳元素 (2) CH₄

- 14. (1) 氧分子 (2) 分子间间隔、分子运动速

- 15. CaCO₃
- 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) $2H_2O = 2H_2\uparrow + O_2\uparrow$
 - (2) ① CO_2 , H_2O ② 44g
- 19. (1) 零价→ +2 价 (2) CO + 2H₂ = CH₃OH

3台 持續模式清洁能源 zkao减少污染物排放、转化咨询表表 的1653349764 官方网站:www.zgkao.com 第1页(共2页)



- 20-A (1) $2KMnO_4 \stackrel{\triangle}{=\!=\!=\!=} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2\uparrow$
 - (2) 氧气不易溶于水
- 20-B (1) $2H_2O_2 = \frac{MnO_2}{2} 2H_2O + O_2 \uparrow$
 - (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

$$CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$$

- (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) $CO_2 + H_2O = H_2CO_3$
- 24. (1) $4P + 5O_2 \stackrel{\text{fill}}{=} 2P_2O_5$
 - (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 3Fe +2O₂ <u> 点燃</u> Fe₃O₄
 - (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)

官方微信公众号:BJ_zkao 咨询热线:010-5334 9764 官方网站:<u>www.zgkao.com</u> 第 2页(共2页) 微信客服:zgkao2018