



微信扫一扫，快速关注

昌平区 2018 - 2019 学年第一学期初三年级期末质量抽测
化学试卷参考答案及评分标准

2019.1

第一部分 选择题 (共 12 分)

(每小题只有 1 个选项符合题意。每小题 1 分)

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

第二部分 非选择题 (共 33 分)

〔生活现象解释〕

13. (1 分)

13-A 用途—性质	13-B 事故—处理方法
氮气做保护气 石墨用作电极材料 干冰可用于人工降雨	炒菜时油锅着火 厨房煤气管道漏气 图书馆内图书着火
升华吸热 化学性质稳定 导电性	用液态二氧化碳灭火器扑灭 立即盖上锅盖 立即关闭阀门并开窗通风

14. (4 分)

(1) 天然气 (2) ABC (3) ①化学 ②C

15. (3 分)

(1) 过滤 (2) 20

(3) 是, B、C 两组同学配制的食盐溶液均为饱和溶液, 溶质的质量分数相同, 浸泡时间相同, 且葵花籽的质量相等, 故咸度相同。

16. (5 分)

(1) 无色气体、密度只有空气的 1/11 (2) 单质

(3) $3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高温}} \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$ (4) ABCD (5) 分解、化合

17. (2 分)

(1) CO 、 CO_2 、 H_2O (2) 化合

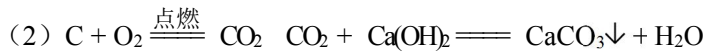
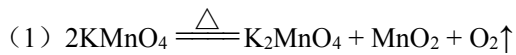
18. (3 分)

(1) 为催化转化反应提供符合规定配比、压力、温度等条件的原料

(2) $\text{CH}_3\text{OH} + \text{H}_2\text{O} \xrightleftharpoons[\text{催化剂}]{\text{一定温度、压强}} \text{CO}_2 + 3\text{H}_2$

(3) 吸附 CO_2 , 获得高纯度的氢气

19. (3分)



20. (2分)



21. (3分)

(1) 隔绝氧气, 使白磷温度达到着火点

(2) ①处白磷燃烧、②处白磷不燃烧, 可燃物燃烧需要与氧气接触(或①处白磷燃烧、③处红磷不燃烧, 可燃物燃烧需要温度达到着火点)

22. (2分)

(1) 密度大于空气, 不燃烧、也不支持燃烧

(2) BC中纸花不变红, D中纸花变红

23. (5分)

【查阅资料】

C₆、O、S

【解释与结论】

(1) 其他条件不变, 钴元素的浸出率会随着硫酸用量的增加而增加

(2) 3、4、5

(3) 硫酸用量、Na₂SO₃用量、温度

【反思与评价】

(4) 4



微信扫一扫, 快速关注