



长按二维码 识别关注

昌平区 2017 - 2018 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

2018.1

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	B	C	A	A	D	C	B	B	C	A	D	B

第二部分 非选择题 (共 33 分)

【生活现象解释】

13. (1 分)



14. (1 分) 混合物

15. (1 分) 降低温度至可燃物的着火点以下

16. (1 分) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{直流电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$

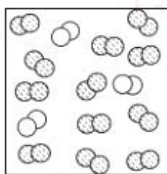
17. (1 分) AB

18. (1 分) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

19. (1 分) +7

20. (2 分)

(1) (1 分)



(2) (1 分) $\text{CO}_2 + 2\text{LiOH} = \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

【科普阅读理解】

21. (4分)

- (1) (1分) 硝酸钾、木炭、硫 (KNO₃、C、S)
 (2) (1分) 陶瓷中 Al₂O₃ 含量比瓷器低, Fe₂O₃、CaO、MgO 含量比瓷器高
 (3) (1分) 高于 (4) (1分) 硬度大、熔点低

【生产实际分析】

22. (4分)

- (1) (1分) 化合反应 (2) (1分) 氧气
 (3) (1分) 方法一, 简单易行; 方法二, 环保。(答案合理即给分)

(4) $\frac{14 \times 2}{14 \times 2 + 1 \times 4 + 16 \times 3} \times 100\%$ (答案合理即给分)

23. (2分)

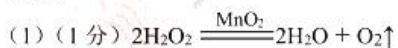


(2) (1分) 氧气不易溶于水

24. (3分)

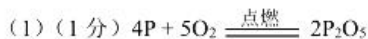
- (1) (1分) 温度达到可燃物的着火点
 (2) (1分) 水中的白磷不燃烧, 铜片上的白磷燃烧 (3) (1分) 加热、隔绝氧气

25. (3分)



(2) (2分) 燃烧更旺 氧气浓度

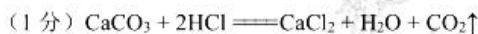
26. (3分)



(2) (1分) 温度降低至室温、瓶中氧气被消耗

(3) (1分) $\frac{V_1 - V_2}{V} \times 100\%$

27. (5分)



【解释与结论】

- (1) (1分) 稀盐酸有刺激性气味; 大理石与稀盐酸反应是放热反应、产生 CO₂ 会引起气体的流动
 (2) (1分) 用与实验 1 相同的装置 (去掉烧杯和热水) 及药品, 与实验 1、2 对比紫色石蕊溶液变红需要的时间。若所需时间更长, 则猜想与假设正确 (答案合理即给分)。

【反思与评价】

- (3) (1分) 除去刺激性气味的气体,
 (1分) 液体、与刺激性气味的气体反应且不产生其他有干扰性的气体; 不与 CO₂ 反应。

