

2018-2019 学年第一学期期末考试化学答案

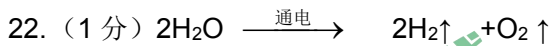
一、选择题（每个 2 分，共计 40 分）

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

题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	B	C	B	A	D	B	C	D	A	C

二、非选择题（每空 1 分，共计 50 分）

21. (2 分) 略



23. (1 分) B

24. (1 分) 变大



26. (3 分) (1) 石油 CH_4

(2) 太阳能

27. (2 分) (1) 48:8

(2) B

28. (5 分) (1) 蜡烛燃烧消耗氧气，所以蜡烛周围氧气含量减小

蜡烛熄灭后，周围的氧气分子运动到传感器附近，使氧气含量增加

(2) C

(3) 高处温度比低处温度高

(4) 合理

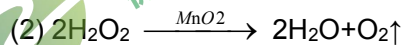
29. (2 分) (1) 将颗粒变小，增大反应的接触面积，使反应更充分

(2) 过滤

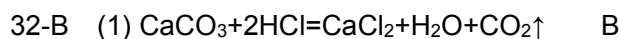
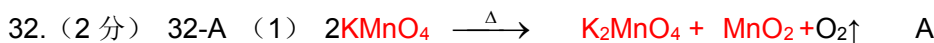
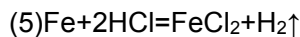
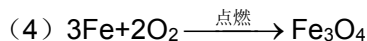
30. (3 分) (1) MnO_2

(2) O_2 MnO_2 KOH

(3) H



(3) C



微信扫一扫，快速关注

33. (2分) (1) 证明二氧化碳密度大于空气
(2) 装有二氧化碳的塑料瓶比装有氧气的塑料瓶变瘪程度大
34. (3分) (1) 冒气泡, 石蕊变红 $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$
(2) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
35. (2分) (1) 10 g
(2) A B C D
36. (2分) (1) 小于
(2) A
37. (3分) (1) 所用的酸的种类不同
(2) 铁片表面有红色固体, 溶液变成浅绿色 (或蓝色溶液变浅)
铁、铜、银
38. (4分) (1) 推注射器, 气球变鼓, 停止推注射器后, 气球无变化 (合理给分)
(2) 温度没有达到白磷的着火点
(3) ②③
(4) 调节压强, 防治产生的污染物溢出 (合理给分), 密闭装置 (合理给分)
39. (5分)
(1) 其他条件都相同时, 探究硫酸铜溶液浓度对反应速度的影响
(2) 其他条件相同时, 温度越高硫酸铜溶液与铝反应的越快
(3) 产生红色固体, 产生气泡的速度比较快
(4) 从 40-60 摄氏度速度都是很快, 速度比较稳定了
(5) H_2 或 O_2 (合理给分)



微信扫一扫, 快速关注