

## 北京市朝阳区 2021~2022 学年度第一学期期末检测

## 九年级化学试卷参考答案

2022.1



## 第一部分 选择题 (共 25 分)

(每小题 1 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案	C	C	B	D	D	B	A	A	C	C	B	C	D
题号	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	
答案	B	C	D	B	B	A	C	A	C	C	D	B	

## 第二部分 非选择题 (共 45 分)


每空 1 分。

【生活现象解释】

26. (2 分)

(1) A (2) +3

27. (3 分)

(1)  $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  (2) ①  ② 17: 22

28. (2 分)

(1)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ 

(2) 反应物中含有铁、碳、氧三种元素, 生成物铁中含有铁元素

【科普阅读理解】

29. (6 分)

(1) 化石能源 每千克 (或相同质量) 氢气制取成本较低

(2)  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow[\text{光}]{\text{催化剂}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$ 

(3) 在如图所示的时间研究范围内, 在相同温度下, 相同时间时, 裂解乙醇制备氢气所需的催化剂中 Mo-Fe 的最佳质量比为 1:9

(4) ① 错 ② 对

【生产实际分析】

30. (3 分)

(1) Fe 和  $\text{H}_2$  (2) 隔绝氧气, 防止铁粉与氧气反应 (3)  $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{HCl} + \text{Fe}$ 

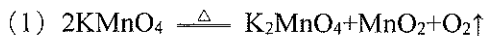
31. (3 分)

(1)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  (2) 增大反应物的接触面积使反应更充分 (3) 物理



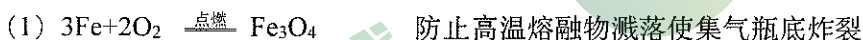
【基本实验及其原理分析】

32. (3分)



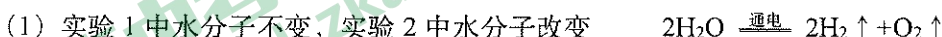
将燃着的木条放在集气瓶口，若木条熄灭，则已满

33. (3分)



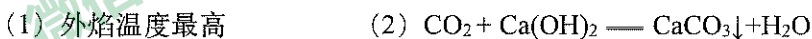
(2) 氧气浓度

34. (3分)



(2) 水分子不断运动到空气中

35. (3分)



(3) 二氧化碳的密度比空气大，进入烧杯使低处的蜡烛先隔绝氧气

36. (4分)

(1) 实验3

(2) 可燃物燃烧需要温度达到着火点 在80℃的热水中放一小块白磷

(3) 量筒中液面降至30 mL处

【科学探究】

37. (7分)

(1) 好 (2) 吹气时，瓶中气体量增加使瓶内气压增大

(3) 关闭K<sub>1</sub>，打开K<sub>2</sub>，从呼吸口吹气30秒

(4) ①中石灰水不变浑浊，②中石灰水变浑浊

(5) 2-1 和 2-3



(7) 单位时间吹出气体的量不同（吹气速度等）；澄清石灰水浓度不同

【实际应用定量计算】

38. (3分)

【解】 设：2.88gCaO<sub>2</sub>完全反应生成O<sub>2</sub>的质量为x。



144 32

2.88 g x .....1分

$\frac{144}{32} = \frac{2.88\text{g}}{x}$  .....1分

x = 0.64g .....1分

答：2.88gCaO<sub>2</sub>完全反应生成O<sub>2</sub>的质量为0.64g。