

通州区 2020—2021 学年度第一学期九年级期末质量检测

化学参考答案

2021 年 1 月

第一部分 选择题（每小题 1 分）

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

第二部分 非选择题（每空 1 分）

26. (1) 元素 骨质疏松 (2) C

28. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

28. C

29. $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$

30. 煤 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

31. AB

32. (1) CO_2 化学反应前后，原子的种类、数目不变

(2) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 3\text{CO}_2 + 2\text{Fe}$

33. (1) 呈半透明状，颜色为白色或微黄色，有光泽

(2) 6 : 1 : 8

(3) 饱和

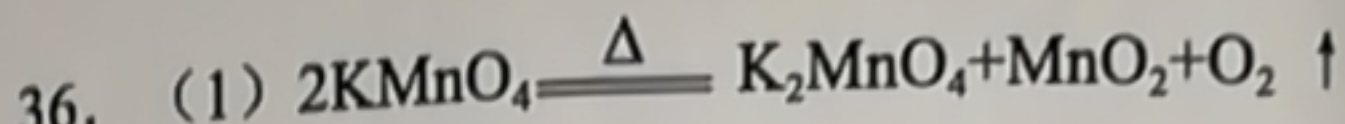
(4) 结晶率有所提高

(5) AC

34. (1) 除去二氧化碳 $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (2) H、Ni (3) B

35. (1) 增大接触面积，充分反应

(2) 酸雾和水或 H_2SO_4 、 H_2O



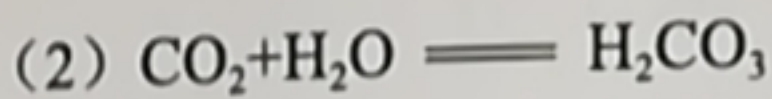
(2) A

(3) 剧烈燃烧，发白光，放热

37. (1) 分子不断运动

(2) 空气中分子间空隙比水分子间空隙大

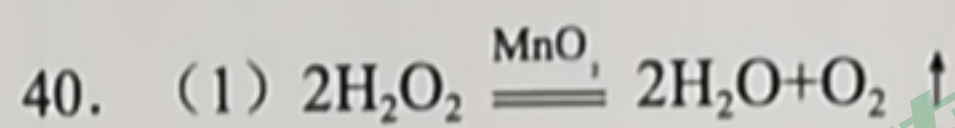
38. (1) 在水中， CO_2 比 O_2 的溶解能力强



(3) 实验一和实验三

39. (1) 温度未达到红磷的着火点

(2) 热水中白磷不燃烧，试管中白磷燃烧



(3) BD

41. (1) H_2O

(2) 配制不同浓度的酒精溶液

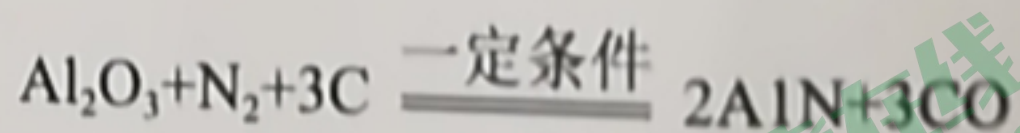
(3) 滤纸燃烧放热

(4) 13 ~ 15 均可

(5) 61.5

(6) 燃烧需要一定浓度的可燃物或燃烧需要与 O_2 充分接触

42. 解：设消耗的氮气质量为 x 。



28

2×41

x

8.2t

1分

$$\frac{28}{x} = \frac{2 \times 41}{8.2t}$$

1分

$$x = 2.8t$$

1分

答：制备 8.2t 氮化铝，消耗的氮气质量是 2.8t。