

2020 北京朝阳初三（上）期末化学（选用）



参考答案

第一部分 选择题（共 25 分）

（每小题只有一个选项符合题意。每小题 1 分）

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

第二部分 非选择题（共 65 分）

【生活现象解释】

26. (5 分)

(1) 氮气化学性质稳定 (2) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$ (3) O_2 相同

(4) 反应物中含有钾、硫元素

27. (2 分)

(1) 金属 (2) 在金属活动性顺序里，铁排在氢之前，能与酸反应

28. (3 分)

(1) $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{Al}_2\text{O}_3$ (2) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ (3) 提供了充足的氧气

29. (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生成 CO 和 H_2 的质量比为 14:3

30. (2 分)

(1) 糖类 (2) B

31. (2 分)

(1) BC (2) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{光}} \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2 \uparrow$

32. (2 分)

(1) 白色柱状晶体

(2) 在实验研究范围内，加热时间相同时，加热温度越高，焦谷氨酸钠含量越高（或在实验研究范围内，加热温度相同时，加热时间越长，焦谷氨酸钠含量越高）

【科普阅读理解】

33. (5 分)

(1) 5 (2) 缺铁性贫血 (3) 在高温条件下不粘锅涂层的物质会发生分解

- (4) 食品种类、时间和温度 (5) ABCD

【生产实际分析】

34. (3分)

- (1) 过滤 (2) 金、铂 (3) 硫酸和过氧化氢

35. (4分)

- (1) $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CO}_2 + \text{H}_2$ C (2) CO_2 和 NH_3 (3) N_2 和 H_2

【基本实验及其原理分析】

36. (6分)

- (1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ 该气体不易溶于水
(2) 剧烈燃烧, 火星四射, 生成黑色固体, 放热 防止高温熔融物下落集气瓶底炸裂
(3) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ 氧气浓度越大, 木炭燃烧越剧烈

37. (4分)

- (1) 水分子是否改变 实验2
(2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ B处纸花干燥部分不变红, 湿润部分变红

38. (3分)

- (1) 比较镁与锌的金属活动性强弱
(2) 红色固体表面有银白色固体析出, 溶液由无色变为蓝色
(3) 锌和硫酸铜溶液 (合理给分)

39. (4分)

- (1) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$
(2) 升温至 60°C , ①燃烧, ③不燃烧 (合理给分)
(3) ②③
(4) 加热到 260°C 时, 拨开沙子

40. (5分)

- (1) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{二氧化锰}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ (2) ③
(3) 将带火星的木条靠近C装置上端瓶口处
(4) 排出A中继续产生的气体, 防止气压过大 烧杯B中的水进入装置C

【科学探究】

41. (7分)

- (1) 3 FeO在空气中加热能够迅速被氧化成四氧化三铁
(2) 探究乙溶液中是否含有 FeCl_2 1 $4\text{FeCO}_3 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{加热}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 4\text{CO}_2$



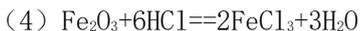
北京中考在线
微信号: BJ_zkao

北京中考在线
微信号: BJ_zkao

北京中考在线
微信号: BJ_zkao

北京中考在线
微信号: BJ_zkao

(3) 无论哪种猜想中的固体溶于盐酸后, 溶液中都含有 FeCl_3 , 加入 KSCN 溶液, 溶液都会变红, 不能判断固体成分



【生产实际定量分析】

42. (2分)

(1) 1: 2: 1

(2) $\frac{16 \times 6}{12 \times 6 + 1 \times 12 + 16 \times 6} \times 100\%$

43. (3分)

解: 设每天共需要 Na_2O_2 的质量为 x 。

一天总共消耗 O_2 的质量为: $100 \times 1.44 \text{ kg} = 144 \text{ kg}$ 1分



$$\begin{array}{ccc} 2 \times 78 & & 32 \\ x & & 144 \text{ kg} \end{array}$$

$$\frac{2 \times 78}{x} = \frac{32}{144 \text{ kg}} \quad \dots \dots \dots 1 \text{分}$$

解得: $x = 702 \text{ kg}$ 1分

答: 所需 Na_2O_2 的质量为 702 kg。

