

2022—2023 学年度第一学期期末调研考试

九年级化学试卷参考答案及评分标准_(QYQ)

一、单选题(本大题共 22 小题,每题 2 分,共 44 分。)

题 号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
答 案	C	B	A	A	B	C	B	B	D	A	D
题 号	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22
答 案	A	D	A	A	B	A	D	D	C	D	A

二、填空与简答(本大题共 5 个小题,每空 1 分,共 34 分)

23. (1)20 (2) Mg^{2+} (3) $\text{H}_2\overset{-2}{\text{O}}$ (4) 3N_2 (5) CuSO_4

24. (1)①C ②E ③B ④D ⑤A

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

②可燃冰

25. (1)ad (2)吸附 (3)硬水 煮沸 (4)A

(5)①吸收有毒气体 ②防止瓶底炸裂 ③隔绝氧气;提供热量

(6)b 2 : 1 $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$

(7)①D ② $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$

26. (1)比较黄铜和纯铜的硬度

(2)火柴燃烧 蜡烛熔化掉落

(3)铁的活动性比铜强

27. (1) $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$

(2)①C O_2 ② $4\text{CO} + \text{Fe}_3\text{O}_4 \xrightarrow{\text{高温}} 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$

三、实验与探究(本大题共 2 个小题,每空 1 分,共 16 分)

28. (1)长颈漏斗

(2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

可以控制反应速率 可以控制反应的发生和停止

(3)石蕊溶液变成红色 密度比空气大,不燃烧也不支持燃烧

(4)b

(5)A E

29. 碳氢

方案二(1)排出装置中的空气

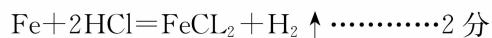
(2) 集中火焰, 提高温度

(3)烧杯内壁有水珠

(4)澄清石灰水变浑浊 $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

四、分析与计算(本大题共 1 个小题,共 6 分)

30. 解: 设, 混合物中铁的质量为 x



56 2

x	0.2g.....1分
-----	-------------

$$\frac{56}{2} = \frac{x}{0.2\text{g}} \dots\dots\dots 1 \text{ 分}$$

$$\frac{5.6\text{g}}{10\text{g}} \times 100\% = 56\% \dots\dots\dots 1 \text{ 分}$$

$x=5.6g\cdots\cdots 1$ 分