

2020~2021 学年度第一学期期末教学质量监测

九年级化学参考答案及评分标准 (人教版 C) 2021.1

一、选择题(本大题共 20 小题,每小题 2 分,共 40 分)

| | | | | | | | | | | |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| 答案 | B | C | D | A | B | D | C | C | A | D |
| 题号 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| 答案 | B | C | B | B | B | D | A | C | B | D |

二、填空及简答题(本大题共 3 小题,方程式每空 2 分,其余每空 1 分,共 23 分)

21. (1)煮沸

(2)不可再生 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(3)在常温下,铝和空气中的氧气反应生成一层致密的氧化铝薄膜

(4)铁元素

(5)吸附

(6) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3$

22. (1)①8 ②BC Cl^- ③它们的最外层电子数相等

(2)① $2\text{CO} + 2\text{NO} \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{CO}_2 + \text{N}_2$ ②B

23. (1)B

(2)导电

(3)耐高温

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

(5)节约有限的金属资源

(6)BD

三、实验探究题(本大题共 4 小题,方程式每空 2 分,其余每空 1 分,共 31 分)

24. (1)吸收二氧化硫,防止污染空气 (2)cd

(3)① $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$ ②燃着的木条 木条燃烧更旺

③氢元素和氧元素组成

25. (1)①中蜡烛熄灭,②中蜡烛继续燃烧 温度达到可燃物的着火点

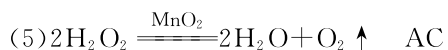
(2)氧气 水蒸气 五分之一 洗净擦干存放(合理即可)

26. (1)试管 长颈漏斗

(2)A $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ 气泡连续均匀放出

(3)C

(4)b 在瓶内装满水(合理即可)



27.【作出猜想】常温下,氮气的化学性质稳定

【进行实验】澄清石灰水变浑浊



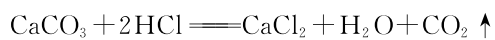
试管内壁有水雾

【拓展探究】镁条与空气中的其他成分反应了(答案合理即得分)

四、计算应用题(本大题共 1 小题,共 6 分)

28. (1)20

(2)解:设生成的二氧化碳的质量为 x 。



$$100 \qquad \qquad \qquad 44$$

$$20 \text{ g} \qquad \qquad \qquad x$$

$$\frac{100}{44} = \frac{20 \text{ g}}{x}$$

$$x = 8.8 \text{ g}$$

答:生成的二氧化碳的质量为 8.8 g。