

开远市 2019 年秋季学期教学质量检测

九年级 化学参考答案及评分标准

一、选择题（本大题共 20 个小题，其中第 1-15 题，每小题 2 分，第 16-20 题，每小题 3 分，共 45 分。每小题只有 1 个选项符合题意，多选、错选或不选均不得分。请将符合题意的选项的序号填写在答题卡相应的位置上）

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

二、填空与简答（本大题共 5 个小题，化学方程式每空 2 分，其余每空 1 分，共 33 分）

21. (5 分) (1) ① Ne ② 20H⁺ ③ CH₄ (2) 2H 2H₂

22. (8 分) (1) ① C ② B ③ D ④ A

(2) ① 非金属 ② 原子的最外层电子数目相同 ③ KBr ④ A

23. (8 分) (1) ① H₂(或氢气) 氢元素和氧元素 ② 吸附杂质

③ 肥皂水 煮沸 ④ 略(合理即可) (2) ① 石油 ② 略(合理即可)

24. (7 分) 材料一: (1) 镓(Ga)是灰蓝色或银白色的金属,熔点很低,沸点很高(写出一条即可得分)。

(2) $4\text{Ga} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{Ga}_2\text{O}_3$

材料二: (1) Ti(或钛) (2) 氧气和水(或 O₂、H₂O) 略(合理即可) (3) A

25. (5 分) (1) CO₂ (2) 略(合理即可) (3) 分子的构成不同 (4) $\text{H}_2\text{CO}_3 = \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

三、实验与探究（本大题共 2 个小题，化学方程式每空 2 分，其余每空 1 分，共 16 分）

26. (9 分) (1) 酒精灯 (2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ AD(或 AE) (3) BD

(4) 紫色石蕊试液变红 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ 二氧化碳密度比空气大,既不燃烧也不支持燃烧

27. (7 分) 【实验结论】 (1) 化学性质 质量 (2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{Fe}_2\text{O}_3} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

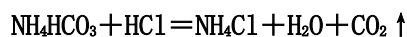
【实验评价】 (1) 探究氧化铁是否比二氧化锰的催化效果更好 (2) 二氧化锰的催化效果比氧化铁好

【实验拓展】 B

四、分析与计算（本大题共 1 个小题，共 6 分）

28. (1) 14 : 5 : 12 : 48

(2) 解: 设反应可以得到二氧化碳的质量为 x



79

44

15.8 g

x

$$\frac{79}{15.8\text{g}} = \frac{44}{x} \quad x = 8.8 \text{ g}$$

答: 反应可以得到二氧化碳的质量为 8.8g。