

## 南充市 2022—2023 学年度上期义务教育教学质量监测

## 九年级化学试题参考答案

## 一、选择题（本题包括 12 个小题，每小题 3 分，共 36 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	C	A	A	B	C	D	C	B	D	A	B	D

## 二、生活现象解释（本大题包括 4 个小题，每空 2 分，共 30 分）

13. (1)  $\text{H}_2\text{O}$  (2)  $\text{NaClO}^{+1}$  (3)  $\text{Na}^+$

14. (1) 大于 (2) 吸附异味 (3) 肥皂水 (4) AC

15. (1) 6.941 A (2)  $\text{N}_2$  1:2

16. (1) 导电 (2) 间隔 (3)  $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  (4) AD

## 三、科普阅读理解（本大题包括 1 个小题，每空 2 分，共 10 分）

17. (1) 酸雨、温室效应增强、臭氧层破坏 (2) 无烟煤

(3)  $2\text{CaCO}_3 + \text{O}_2 + 2\text{SO}_2 \xrightarrow[700-800^\circ\text{C}]{\text{高压}} 2\text{CaSO}_4 + 2\text{CO}_2$

(4) 控温在  $1200^\circ\text{C}$ 、氧气浓度为 20% 的条件下， $\text{SO}_2$  析出出现双峰（或控温在  $1200^\circ\text{C}$ 、氧气浓度为 20% 的条件下，煤中含硫量越高  $\text{SO}_2$  析出速率峰值越高等。） (5) AC

## 四、科学探究实验（本大题包括 1 个小题，每空 2 分，共 14 分）

18. I. (1) 酒精灯

(2)  $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$  BE

II. (1)  $\text{H}_2\text{S}$

(2)  $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

(3) 甲烷

(4) 小于 9:11

## 五、定量分析应用（本大题包括 2 个小题，共 10 分）

19. (1) 17:88 (2) 3.24g

20. 解：设 11g 鸡蛋壳中碳酸钙的质量为  $x$

$m(\text{CO}_2) = 11\text{g} + 100\text{g} - 106.6\text{g} = 4.4\text{g}$  ..... 1 分

$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$  ..... 1 分

100 44

$x$  4.4g ..... 1 分

$\frac{100}{44} = \frac{x}{4.4\text{g}}$  ..... 1 分

$x = 10\text{g}$  ..... 1 分

答：11g 鸡蛋壳中碳酸钙的质量为 10g。..... 1 分（设和答共 1 分，缺一不得分）

说明：(1) 答案中所写化学式有错误者不给分，所书写的化学方程式未配平或未注明反应条件及生成物状态，而其余正确者，给该方程式减半的分。

(2) 考生作出的其它合理答案，参照本评分意见给分。