

# 2023 年中考灯塔市初中模拟考试

## 九年级化学试题参考答案与评分标准

注：本试卷计算题中的化学方程式为1分，其他化学方程式均赋 2 分。  
化学式错误不得分；化学式正确但缺其他项如反应条件、气体和沉淀符号以及未配平合并扣 1 分）

一、选择题（本题包括 15 个小题，共 20 分，每小题只有一个选项符合题意。第 1 小题～第 10 小题，每小题 1 分；第 11 小题～第 15 小题，每小题 2 分。）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
选项	C	D	C	A	B	B	D	C	C	D	A	B	D	C	D

二、填空题（本题包括 4 个小题，每空 1 分，共 18 分）

16. (1) Hg (2) 2He (3) SO<sub>2</sub> (4) <sup>+7</sup>KMnO<sub>4</sub>

17. (1) 126.9 (2) d、e (3) 五 I<sup>-</sup> d

18. (1) 沸点 (2) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH + 3O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  2CO<sub>2</sub> + 3H<sub>2</sub>O

(3) 使甲烷充分燃烧，防止甲烷不充分燃烧造成能源的浪费，以及生成有害物质

(4) c

19. (1) a>b>c (2) t<sub>2</sub>℃时，a与b物质溶解度相等，均为20g（不带 g 不给分）

(3) c (4) b>a>c

三、简答题（本题包括 3 个小题，共 16 分）

20. (1) 煮沸 (2) 活性炭 (3) B (4) A B D

(5) 用完水后及时关闭水龙头（合理即可）

21. (1) 大 (2) A (3) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + 6HCl = 2FeCl<sub>3</sub> + 3H<sub>2</sub>O

(4) 隔绝氧气和水 废旧金属回收再利用（合理即可）

22. (1) 烧碱或火碱或苛性钠（写出一个即可） (2) 固态二氧化碳可用于人工降雨（符合答案即可）

(3) 复分解反应 (4) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + Ca(OH)<sub>2</sub> = CaCO<sub>3</sub> ↓ + 2NaOH

#### 四、实验题（本题包括 3 个小题，共 18 分）

23. (1) 甲 (2) a

(3) 空气中约有 1/5 氧气，红磷燃烧消耗集气瓶中的氧气，使集气瓶中气压减小（强调约 1/5 氧气）

(4) 镁带燃烧吸收空气中的氧气，导致生成物质量增大（体现氧气参加反应，生成物质量变大即可）

24. (1) 长颈漏斗 (2) D (3) e (4) C

(5)  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

25. 任务一：塑料袋内产生大量气体，压强急速增加（合理即可）

任务二：进行实验：紫色石蕊溶液

实验反思：CaO 与水反应时会生成具有腐蚀性的  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  并同时放出大量的热；NaOH 固体溶于水时放出大量的热，形成的 NaOH 溶液也具有强腐蚀性。

实验探究：(1) ① 白色固体完全溶解，形成无色溶液（答出前半部分可以给分）

② 稀盐酸或稀硫酸

(2)  $2\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

交流讨论：不购买“危险玩具”或选购“安全玩具”（合理即可）

#### 五、计算题（本题包括 2 个小题，共 8 分）

26. (1) 7: 16 (2) 0.56mg（不带 mg 不给分）

27. (1) 4g (1 分)

(2) 解：设生成氯化钠的质量为 X

$\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$  (1 分) 按统一要求赋分

36.5      58.5 相对分子质量错误以下不得分

$36.5\text{g} \times 10\% \quad X$  (1 分)

$\frac{36.5}{58.5} = \frac{3.65\text{g}}{X}$  (1 分) 比例式上下比不给分

$X = 5.85\text{g}$  (1 分) 计算结果错误不得分

反应后所得溶液中溶质的质量分数为：

$\frac{5.85\text{g} + 1\text{g}}{5\text{g} + 27\text{g} + 36.5\text{g}} \times 100\% = 10\%$  (1 分) 计算结果错误不得分

答：反应后所得溶液中溶质的质量分数为 10%

注意：x 后写单位，计算结果不写单位，质量分数的计算过程中不写“%”，无“解、答”合计扣一分。