

海南省 2019 年初中学业水平考试

化学参考答案与评分标准

一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，每小题 3 分，共 42 分）

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

二、填空题（每空 2 分，共 28 分）

15. (1) ④ (2) ② (3) ① (4) ③

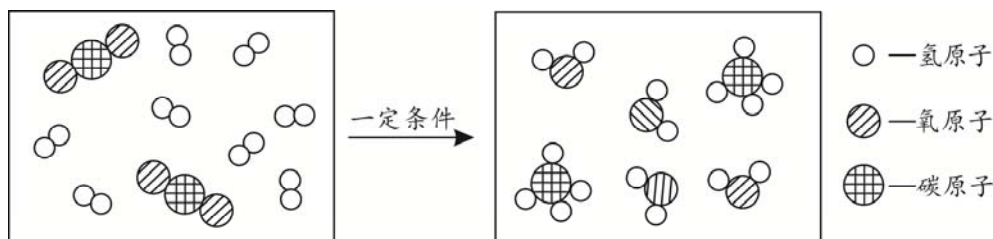
16. (1) 合成纤维 (2) C

(3) 价格便宜或不会生锈、易于安装、节约金属等（其他合理答案均可得分）

17. (1) CaO (2) 全球气候变暖（其他合理答案均可得分）

(3) +3 (4) $K_2CO_3 + CO_2 + H_2O = 2KHCO_3$

(5)



（其他合理答案均可得分）

18. (1) 小于 (2) 1:94

三、简答题（每小题 4 分，共 8 分）

19. (1) 与氧气接触（1 分），温度达到着火点（1 分）。

(2) 燃烧不一定要有氧气参加。（2 分，其他合理答案均可得分。）

20. (1) 证据：2.5g 氢氧化钠溶于水时，温度上升最小，7.5g 氢氧化钠溶于水时，温度上升最大。结论：相同条件下，溶解的氢氧化钠越多，放出热量越多。（2 分）

(2) 证据：20℃时，7.5g 氢氧化钠能完全溶解在 50mL 水中。结论：氢氧化钠易溶于水。（2 分）

（其他合理答案均可得分）

四、实验题（每空 2 分，共 12 分）

21. (1) C

(2) ①若硫酸过量，加入酚酞试液也不会变色；

②向反应后的试管中滴加 1 滴氢氧化钠溶液，若溶液不变红，则硫酸过量（若溶液变红，则恰好完全反应）。（其他合理答案均可得分）

22. (1) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$

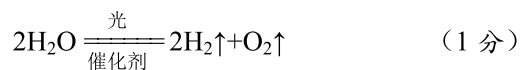
(2) 作为对照实验

(3) Al^{3+} 不会影响过氧化氢的分解，故可以用铝罐（槽）贮运（1 分）；不锈钢的主要成分有 Fe、Cr、Ni 等， Fe^{3+} 、 Cr^{3+} 会加速过氧化氢分解，故不能使用不锈钢罐（槽）贮运（1 分）。

五、计算题（第 23 题 4 分，第 24 题 6 分，共 10 分）

23. (1) 71 : 48 (2 分) (2) 5g (2 分)

24. 解：设至少需要分解水的质量为 x 。 (1 分)



$$\begin{array}{ccc} 36 & & 4 \\ x & & 12\text{kg} \end{array} \quad (1 \text{ 分})$$

$$36 : 4 = x : 12\text{kg} \quad (1 \text{ 分})$$

$$x = 108\text{kg} \quad (1 \text{ 分})$$

答：至少需要分解 108kg 水。 (1 分)