

2018 年安顺市初中毕业生学业、升学（高中、中职、五年制专科）招生考试

化学学科评分意见及参考答案

评分意见

初中毕业生学业（升学）考试是义务教育阶段的终结性考试。考试的目的是全面、准确地反映初中毕业生在学科学习目标方面所达到的水平。考试结果既是衡量学生是否达到毕业标准的主要依据，也是作为上一级学校招生录取的重要依据之一。

评卷是考试的重要环节，在评卷工作中要处理好评价标准的统一性和学生答案多样性问题。统一性是反映学科学习目标应达到的基本水平，学生答案多样性反映学生个体的差异，在保证考试应达到的基本要求的前提下，应充分关注学生的个性表现。因此，在评卷过程中应注意：

1. 开始评卷时先试评一定数量的试卷，整体把握学生答题情况，在此基础上对试题答案的评分标准进行统一，做到每题“一把尺子量到底”。
2. 主观性试题要尽量避免评卷人个体主观因素的影响，采用集体协商的方法以达成共识。
3. 开放性试题包括试题条件开放、过程开放和结果（论）开放，课程目标是把握开放度的主要依据。
4. 参考答案是按照课程目标为评卷提供解题思路的一个参考，不是唯一和绝对的标准。当学生有其它解题方法和思路时，只要符合课程目标，可参照参考答案中的评分要点评分。

参考答案

一、选择题（本题共 6 个小题，每小题 2 分，共 12 分。每小题只有一个选项符合题意，请将各小题选出的答案序号在答题卡的相应位置上填涂。）

1. C 2. B 3. A 4. D 5. B 6. D

二、填空简答题（本题共 5 个小题，共 28 分；化学方程式每个 2 分，其余每空 1 分）

7. （4 分）（1） C_2H_5OH （或 CH_3CH_2OH ）；46。 （2） $Al(OH)_3$ ；78。

8. （6 分）（1）⑥；（2）④；（3）②；（4）③；（5）⑤；（6）①。

9. （6 分）（1）①Zn；② $8N_2$

（2）①分子在不断运动；降温至可燃物的着火点以下。②灼烧闻气味；糖类。

10. （6 分）（1）减小。 （2） $20^{\circ}C-40^{\circ}C$ 。

（3）NaCl；24%，升高温度。 （4）有晶体析出（答案合理即可）。

11. （6 分）（1）纯碱（或苏打），金属除锈（答案合理即可）；

（2） $Ba(OH)_2 + CuSO_4 = BaSO_4 \downarrow + Cu(OH)_2 \downarrow$ （2 分），置换反应；

（3）③。

三、实验及探究题（本题共 2 个小题，共 14 分；化学方程式每个 2 分，其余每空 1 分）

12. （6 分）

（1）ABCEG（不考虑顺序，填对即给分）， $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + CO_2 \uparrow + H_2O$ （2 分）；

(2) 酒精灯 ; $2\text{KMnO}_4 \triangleq \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (2分)

13. (8分)

【猜想与假设】 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$ (2分)。

【实验验证】(1) 二, (2) 有气泡产生

【反思与拓展】(1) $\text{CaH}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_2 \uparrow$ (2分)

(2)氨气

(3)携带安全或携带方便 (答案合理即可)。

四、计算题 (本题只有一个小题, 6分)

14. (1) 5.74 (1分)

(2) 解: 设氯化镁样品中氯化镁的质量为 x , 参加反应的硝酸银质量为 y



95	340	287
x	y	5.74g

$$\frac{95}{x} = \frac{287}{5.74\text{g}}$$

$$\frac{340}{y} = \frac{287}{5.74\text{g}}$$

$$x = 1.9\text{ g} \quad (1\text{分})$$

$$y = 6.8\text{ g} \quad (1\text{分})$$

$$\text{镁元素的质量} = 1.9\text{g} \times \frac{24}{95} \times 100\% = 0.48\text{g} \quad (1\text{分})$$

(3) 原硝酸银溶液中硝酸银的质量分数为

$$\frac{6.8\text{g}}{100\text{g}} \times 100\% = 6.8\% \quad (1\text{分})$$

答: 样品中镁元素的质量为0.48g, 原硝酸银溶液中硝酸银的质量分数为6.8%。