

2017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

综合理科试题评分要求及参考答案

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。

化学部分参考答案

一、选择题（本题共6个小题，每小题2分，共12分）

1、B 2、A 3、C 4、D 5、D 6、C

二、填空简答题（本题共5个小题，共28分。每空1分，化学方程式2分）

7、（4分）

（1）A: KMnO_4 158 （2）B: K_2MnO_4 197

8、（6分）

（1）①③④ （2）放出 （3）防止钢铁生锈 （4）①塑料 ②B

③防止白色污染（或节约资源或节约药品或便于分组实验）（其他合理答案均可给分）

9、（6分）（1）①温度升高，气体的溶解度减小、压强增大，气体的溶解度增大；（回答合理均可给分）②大于

（2）① 45 ②BE ; AE

10、（6分）① $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ② 2Mg^{2+} ③ $\text{(+17)} \begin{array}{c} \text{2} \\ \text{8} \\ \text{8} \end{array}$ ④ $\overset{+4}{\text{H}_2\text{SiO}_3}$ ⑤混合物 ⑥B

11、（6分）（1）4; $\text{MgO} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ （2分）

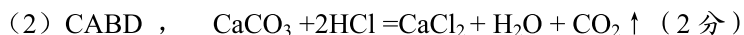
（或 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$; $\text{CuO} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ ）

（2）6.7~8.6，或 $6.7 < \text{pH} < 8.6$

（3） $\text{MgCl}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{CaCl}_2$ （2分）

三、实验及探究题（本题共2个小题，共14分。每空1分，化学方程式2分）

12、（6分）（1）水槽; $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ （2分）



13、(8分)

【猜想与假设】 丙

【实验探究】(1) 若颠倒, 无法确定水是燃烧产物还是来自澄清石灰水

(2) 空气中的二氧化碳和水干扰对燃烧产物的检验

(3) 无水 CuSO_4 遇水变蓝, 丁

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

【反思与交流】 避免不完全燃烧产生有毒的一氧化碳造成危险(或避免燃气泄漏时发生燃烧爆炸事故)

四、计算题(本题只有一个小题, 6分)

14、(6分)

(1) 40 g (1分)

(2) 解: 设 40g 10% NaOH 溶液与 HCl 反应产生的 NaCl 质量为 x.

$\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ (两个方程式均正确, 记 1 分, 只写对一个不记分) ... (1分)

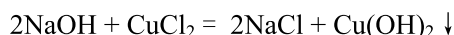
40 58.5
40g×10% x

$$\frac{40}{40\text{g} \times 10\%} = \frac{58.5}{x}$$

x=5.85g (1分)

根据题意, 与 CuCl_2 溶液反应的 NaOH 溶液质量为 200g-40g=160g.

设 160g 10% NaOH 溶液与 CuCl_2 反应产生的 NaCl 质量为 y, $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 质量为 z



80 117 98
160g×10% y z

$$\frac{80}{160\text{g} \times 10\%} = \frac{117}{y} \qquad \frac{80}{160\text{g} \times 10\%} = \frac{98}{z}$$

y=23.4g (1分)

z=19.6g (1分)

$$\text{NaCl}\% = \frac{5.85\text{g} + 23.4\text{g}}{100\text{g} + 200\text{g} - 19.6\text{g}} \times 100\% = 10.4\% \dots\dots\dots (1分)$$

答: 所得氯化钠溶液溶质质量分数为 10.4%