

2019 年南平市初中毕业班适应性检测

化学试题参考答案及评分说明

评分说明:

1. 只要考生的答案合理, 就可参照评分说明给分。
2. 化学方程式每个 3 分, 其它各空除特别注明外均给 2 分。
3. 化学方程式中化学式错误不给分, 没配平、没注明反应条件、没有气体符号或没沉淀符号扣 1 分; 化学专用名词写错别字或元素符号出现错误不给分。
4. 试题中未明确要求写化学式或名称的, 正确写出其一即可得分。

第 I 卷 选择题

第 I 卷共 10 小题, 每小题 3 分, 共 30 分。在每小题给出的四个选项中, 只有一个选项符合题目要求。

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

第 II 卷 非选择题

第 II 卷共 8 题, 共 70 分。

11. (9 分)

- (1) 微粒在不断运动
- (2) B
- (3) 蛋白质
- (4) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

12. (9 分)

- (1) 26 (1 分)
- (2) Fe^{2+} (1 分) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
- (3) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$ 6 (1 分)

13. (6 分)

- (1) 是 (1 分) (2) 蒸发结晶 (1 分)
- (3) 32.3 (4) C

14. (11 分)

- (1) 大于 (1 分)
- (2) 铜 (1 分)
- (3) ①2 7 2 4 (完全正确给 2 分)
②氢氧化钠 (写石灰水也给分)
③过滤
④ $(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4 + 2\text{HCl} = \text{H}_2\text{MoO}_4\downarrow + 2\text{NH}_4\text{Cl}$

15. (10分)

(1) H^+ (1分)

(2) 复分解反应 (1分) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$

(3) Cu(OH)_2 或 CuCO_3



16. (9分)

(1) 长颈漏斗 (1分)

(2) B ② D (各1分)

(3) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (写氯酸钾分解也可)

在水面下用毛玻璃片盖住瓶口, 拿出水面, 正放桌上。(答到“盖上玻璃片”与“正放”各给1分)

17. (11分)

(1) 氯 (1分)

(2) 0.50 0.30 (写0.5、0.3给分) (各1分)

(3) 对照实验 (或探究未加酸时是否反应) (1分)

(4) 蓝色 (1分)

(5) KIO_3 (1分)

硫酸体积增大, KI 被氧化的产物不同 (常温下硫酸用量对反应有影响)

(6) 无色 (1分)

(7) 碘化钾用量对产物的影响

18. (5分)

解: 需要甲醇的质量为 X



32

6

X

3kg

———3分

$$32 : 6 = X : 3\text{kg}$$

———1分

$$X = 16\text{kg}$$

———1分

答: 需要甲醇的质量为 16kg