

泉州市 2018—2019 学年度上学期初三年教学质量检测

化学试题参考答案及评分标准

说明:

1. 为了在统一的标准下进行阅卷评分,制定本评分标准。
2. 考生答题如出现其它正确答案,可参照评分标准给分。
3. 化学专用名词、元素符号有错误的,都要参照评分标准扣分。
4. 试题中未明确要求写化学式或名称的,正确写出一者即可给分。
5. 化学方程式中,若化学式写错的不给分,若化学式正确但化学方程式配平、反应条件标注、气标与固标标注三项中有出现错误(或缺漏)的扣1分。

第 I 卷共 10 题,每题 3 分,共 30 分

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

第 II 卷共 8 题,共 70 分。

11. (9 分)

- (1) 水分子(或 H_2O) (1 分)
- (2) 泡沫少,浮渣多 (1 分)
- (3) 蒸馏(或其它合理答案) (1 分)
- (4) ①20 ②20% 12.5 (各 1 分,共 3 分)
- (5) $3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高温}} \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$ (3 分)

12. (6 分)

- (1) 银白色(或硬度大等合理答案) (1 分)
- (2) CoS (2 分)
- (3) ①失去 ② 27 (各 1 分,共 2 分)
- (4) B (1 分)

13. (9 分)

- (1) $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{CO}_2 \xrightarrow{\text{催化剂 a}} 2\text{CH}_2\text{O}_2 + \text{O}_2$ (3 分)
- (2) 反应物相同,催化剂种类不同,生成物有可能不同 (1 分)
- (3) 1 : 2 CO (各 1 分,共 2 分)
- (4) H_2O 和 CO_2 ③ (2 分、1 分,共 3 分)

14. (10 分)

- (1) 金(或 Au) (1 分)
- (2) 延展 (1 分)
- (3) 氧气和水(或者潮湿的空气);涂油 (各 1 分,共 2 分)
- (4) 取样于试管中,加入足量的稀盐酸(或稀硫酸)有气泡生成(或用磁铁与滤渣接触,

