

阶段性测试

九年级化学参考答案及评分说明

- 说明：**1.在赋分为 2 分的化学方程式书写中，凡写错化学式、漏写反应物和生成物的化学式均不给分；未标注或未配平给 1 分。
- 2.凡专用名词写错别字均不给分。
- 3.答主观题时，若使用与参考答案不同的其他合理答案同样给分。

第 I 卷 选择题（共 30 分）

选择题（本题包括 20 小题，1~10 每小题 1 分，11~20 每小题 2 分，共 30 分）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	A	D	A	B	B	D	C	B	D
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
A	D	B	C	C	B	C	D	D	C

第 II 卷 非选择题（共 50 分）

21.（3 分）

- (1) 气体溶解度随温度升高而减小（1 分）
- (2) Ca^{2+} （1 分）
- (3) 过滤（1 分）

22.（5 分）

- (1) 小于（1 分）
- (2) ①合金熔点低于其组成金属（1 分） ② SnO_2 （1 分）
- (3) ①增大（1 分） ②锡与酸性物质易发生反应（1 分）

23.（4 分）

- (1) A（1 分）
- (2) +5（1 分）
- (3) $2\text{KIO}_3 \xrightarrow{\Delta} 2\text{KI} + 3\text{O}_2 \uparrow$ （2 分）

24.（5 分）

- (1) B（1 分）， $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ （2 分）
- (2) a（1 分）
- (3) 将燃着的木条放在 d 导管口，熄灭木条熄灭则集满（1 分）

25.（7 分）

- (1) 无色、易挥发、刺激性气味、油状液体（任写三点给 1 分，涉及化学性质不给分）
- (2) 通过利用火星当地资源生产火星探测所需原料和能源，以减少成本（1 分）
- (3) CO_2 （1 分）
- (4) 随着氧燃比的增大，比冲先升高后降低，氧燃比接近 2 时比冲最高（1 分）

(5) AB (1分,错选漏选均不给分)

(6) $\text{N}_2\text{H}_4 \xrightarrow{\text{Pt}} \text{N}_2 \uparrow + 2\text{H}_2 \uparrow$ (2分)

26 (5分)

(1) $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2) 反应生成水导致湿度变大的影响大于温度升高导致湿度变小的影响 (1分)

(3) 二氧化碳在水中的溶解度 (1分)

(4) 不能 (1分)

27. (11分)

(1) $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ (2分), 置换反应 (1分)

(2) O_2 和 H_2O (1分, 漏写不给分)

(3) Fe_3O_4 (1分)

(4) CO_2 和 H_2 (1分, 漏写不给分)

(5) 防止过氧化氢受热加速分解而失效 (1分)

(6) 排尽装置内原有空气, 防止点燃酒精喷灯后硬质玻璃管炸裂 (1分)

(7) 红色粉末变黑 (1分), $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ (2分)

28. (10分)

(1) 放热 (1分), 小于 (1分)

(2) H^+ 、 OH^- (1分, 少些不给分)

(3) 20mL (规范 1分, 方程式 1分, 答案 1分, 共 3分)

(4) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaSO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(5) 能 (1分), Na^+ 、 Cl^- 、 H_2O (1分, 漏写错写不给分)