

九年级化学第八章检测题 A 卷

化 学

本试卷分第I卷（选择题）和第II卷（非选择题）两部分，共 100 分，
考试用时 30 分钟。第I卷 1 至 3 页，第II卷 4 至 6 页。

第I卷（共 39 分）

注意事项：

1. 将一、二题选出答案后，填写在下表中。

2. 可能用到的相对原子质量：H 1 O 16 Fe 56

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案													

一、选择题(本大题共 10 小题，每小题 3 分，共 30 分。每小题给出的四个选项中，只有一个最符合题意)

- 下列物质中，不属于金属材料的是
A. 钢
B. 铜
C. 氧化铁
D. 硬铝
- 铜能被加工成 7 微米厚的超薄铜箔，说明铜具有良好的
A. 导电性
B. 导热性
C. 延展性
D. 耐酸性
- 下列说法正确的是
A. 地壳中含量最高的金属元素是铁
B. 钢的性能优良，所以钢是很纯的铁
C. 合金属于合成材料
D. 多数合金的抗腐蚀性比组成它们的纯金属更好
- 下列有关“金属之最”描述中不正确的是
A. 钙是人体中含量最多的金属元素
B. 铁是世界年产量最高的金属

第II卷（共 61 分）

注意事项：

1. 用黑色墨水的钢笔或签字笔将答案写在试卷上。
2. 可能用到的相对原子质量：O 16 Fe 56

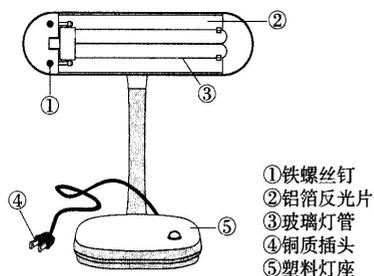
三、填空题(本大题共 2 小题，共 12 分)

14. (6分) 青少年一定要爱护自己的眼睛，在光线不足时看书、写字要用照明工具。右图是一种照明用台灯。

(1) 右图中标示的各部件中，用金属材料制成的是_____（填序号）。

(2) 灯管后面的反光片为铝箔。铝块能制成铝箔是利用了铝的_____性。

(3) 铜质插头是利用了金属铜的_____性。



15. (6分) 金属材料与人类的生产和生活密切相关。请回答：

(1) 下列用品中，主要利用金属导热性的是_____（填字母）

- A. 铂金饰品 B. 铁锅 C. 铝导线

(2) 在建筑工地露天放置的钢铁容易生锈，钢铁生锈实际是铁与空气中的_____发生化学反应，所以在钢铁表面涂油、刷漆等，能防止钢铁生锈。

(3) 常温下大多数金属都是固体，但体温计中的金属却是液体，该金属是_____。

四、简答题(本大题共 2 小题，共 19 分)

16. (6分) 写出下列反应的化学方程式：

(1) 铜和硝酸银溶液反应_____

(2) 锌片浸入硫酸铜溶液中_____

(3) 铁与稀盐酸反应_____

17. (13分) 金属具有广泛的应用。

(1) (1分) 下列金属中，颜色为紫红色的是_____（填字母）

- A. 金 B. 铜 C. 银

(2) 波尔多液是一种农业上常用的杀菌剂，它由硫酸铜、生石灰加水

配制而成，不能用铁质容器配制波尔多液的原因是_____

(用化学方程式表示)

(3) 防止金属锈蚀是保护金属资源的有效途径之一。洁净的铁钉在下列情况下容易生锈的是_____ (填字母)。

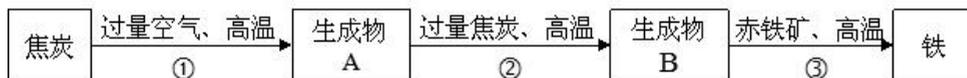
A. 在干燥的空气中 B. 在潮湿的空气中 C. 浸没在植物油中

(4) 铝具有良好的抗腐蚀性能，原因是铝在空气中与氧气反应，其表面生成一层致密的氧化铝薄膜，从而阻止铝进一步氧化，写出铝与氧气反应的化学方程式：_____。氧化铝难溶于水，却能溶于酸。写出氧化铝与稀硫酸反应生成硫酸铝和水的化学方程式_____。

(5) 向铁粉和氧化铜粉末的混合物中加入一定量的稀硫酸，微热，充分反应后过滤，得滤渣和滤液。向滤液中加一洁净铁片，未看到铁片有任何变化。则滤液中含有的溶质是_____ (填化学式)，滤渣中一定含有的物质是_____ (填化学式)

五、实验题(本大题共 1 小题，共 14 分)

18. (14 分) 某钢铁厂高炉炼铁的主要原料是焦炭、赤铁矿石(主要含 Fe_2O_3)、空气等，主要反应过程如下：



(1) A 的化学式_____。

(2) 反应①的化学方程式_____。

(3) 反应②的化学方程式_____。

(4) 反应③的化学方程式_____。

(5) 铁矿石有多种，磁铁矿的主要成分为_____ (写化学式)。

(6) 向硝酸银和硝酸铜的混合溶液中，加入一定量的铁粉，反应停止后过滤，得到滤渣和滤液。向滤渣中滴加稀盐酸，无气泡产生，则滤渣中一定含有_____ (填化学式)，滤液中一定含有的溶质是_____ (填化学式)。

六、计算题(本大题共 2 小题, 共 16 分)

19. (8 分) 有 1000t 含氧化铁 80%的赤铁矿石(杂质中不含铁元素), 试计算:

- (1) Fe_2O_3 的相对分子质量是_____;
- (2) 该赤铁矿石 Fe_2O_3 的质量是_____ t;
- (3) 该赤铁矿石含铁元素的质量是_____ t;
- (4) 理论上可出含铁 97%的生铁的质量是_____ t. (计算结果精确至 0.1t) .

20. (8 分) 现有 2900t 含 Fe_3O_4 80%的磁铁矿石(杂质中不含铁元素), 试计算:

- (1) Fe_3O_4 的相对分子质量是_____;
- (2) 该磁铁矿石含 Fe_3O_4 的质量是_____;
- (3) 该磁铁矿石含铁元素的质量是_____;
- (4) 理论上能得到含杂质 4%的生铁的质量是_____。

九年级化学第八章检测题 A 卷

化学参考答案和评分标准

一、选择题(本大题共 10 小题, 每小题 3 分, 共 30 分)

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

二、选择题(本大题共 3 小题, 每小题 3 分, 共 9 分。每小题给出的四个选项中, 有 1~2 个符合题意。只有一个选项符合题意的多选不得分; 有 2 个选项符合题意的只选一个且符合题意得 1 分, 若选 2 个有一个不符合题意则不得分)

11	12	13
BC	AD	A

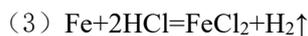
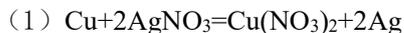
三、填空题(每空 2 分, 共 12 分)

14. (6 分) (1) ①②④ (2) 延展 (3) 导电

15. (6 分) (1) B (2) 氧气和水蒸气 (3) 汞 (Hg)

四、简答题(标注的 1 分, 其余每空 2 分, 共 19 分)

16. (6 分)



17. (13 分)

(1) (1 分) B (2) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ (3) B

(4) $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$ $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ (5) FeSO_4 Cu

五、实验题(每空 2 分, 共 14 分)

18. (14 分)

(1) CO_2 (2) $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$ (3) $\text{C} + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$

(4) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ (5) Fe_3O_4 (6) Ag $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

六、计算题(每空 2 分, 共 16 分)

19. (8 分) (1) 160 (2) 800 (3) 560 (4) 577.3

20. (8 分) (1) 232 (2) 2320t (3) 1680t (4) 1750t