

九年级化学课堂练习

答题纸

(考试时间：60 分钟，满分 60 分)

请注意：1. 本试卷分选择题和非选择题两部分。

2. 所有试题的答案均须填写在答题纸上，写在试卷上无效。

第一部分 选择题(共 20 分)

第 1 题～第 10 题，每小题只有一个选项符合题意。(每小题 1 分，共 10 分)

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

第 11 题～第 15 题，每小题有一个或两个选项符合题意。(每小题 2 分，共 10 分)

题号	11	12	13	14	15
答案	B	AB	C	C	AC

第二部分 非选择题(共 40 分)

16. (6 分)

(1) $\overset{0}{\text{Fe}}$, Fe^{3+} _____

(2) _____ 加快铁生锈速率

(3) _____ 硫酸亚铁 ; _____ A _____

(4)
$$\underset{\text{点燃}}{3\text{Fe}+2\text{O}_2\text{====}\text{Fe}_3\text{O}_4}$$

17. (6 分)

(1) _____ 米饭 _____, _____ 蓝 _____

(2)
$$\underset{\text{点燃}}{\text{CH}_4+2\text{O}_2\text{====}\text{CO}_2+2\text{H}_2\text{O}}$$

(3) _____ 金属 _____

(4)
$$\underset{\text{酶}}{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6+6\text{O}_2\rightarrow 6\text{CO}_2+6\text{H}_2\text{O}}$$

(5) _____ $4\text{Al}+3\text{O}_2\text{====}2\text{Al}_2\text{O}_3$ _____ (用化学方程式表示)

18. (11 分)

- (1) b 长颈漏斗
- (2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$, D (从 A—E 中选)
- (3) 可以控制反应的发生和停止, $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
燃着的木条放在 d 导管口, 木条熄灭, 证明已满
- (4) 降低 (填“增大”或“降低”), d (选 c 或 d), ②④ (填序号)
- (5) $2\text{NaOH} + \text{SO}_2 = \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (用化学方程式表示), a (填“a”或“b”)

19. (6 分)

- (1) CuSO_4 , $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$
- (2) 红棕色固体逐渐溶解, 溶液由无色变为黄色
- (3) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
- (4) H_2/C (氢气/焦炭), 还原性

20. (11 分)

一、氢化钙 (CaH_2) 固体是登山运动员常用的能源提供剂。(5 分)

- (1) $\text{CaH}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_2 \uparrow$
- (2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ pH 计 (酸度计)
- (3) Na_2CO_3 原因是 Na_2CO_3 与 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 不能共存, 会发生反应

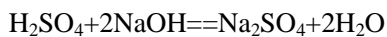
二、中和反应实验探究。(6 分)

- (1) 氢氧化钠固体溶于水放热
- (2) ① 300 g

② Na_2SO_4 、 NaOH (写化学式)

③ 求稀硫酸的溶质质量分数。(写出计算过程) (3 分)

解: 设硫酸的质量为 x .



98 80

x $100\text{g} \times 16\%$

98 == 80

x 16g

$x = 19.6\text{g}$

$\text{H}_2\text{SO}_4\% = \frac{19.6\text{g}}{200\text{g}} \times 100\% = 9.8\%$

答: 稀硫酸溶质的质量分数为 9.8%。(格式 1 分, 方程式 1 分, 计算结果 1 分)