

东城区 2019-2020 学年度第二学期初三年级统一测试（二）

化学试卷参考答案及评分标准

2020.6

第一部分 选择题（共 12 分）

（每小题只有 1 个选项符合题意。每小题 1 分，共 12 分。）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	B	D	B	B	A	C	A	C	A	D	D	D

第二部分 非选择题（共 33 分）

说明：以下每空 1 分。其他合理答案均可给分。

13.（2 分）（1）煤 （2） $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{Pt}} 2\text{H}_2\text{O}$

14.（1 分） CaCO_3

15.（2 分）（1） Na_2CO_3

（2） $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$ $[\text{Ca(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}]$

16.（5 分）（1）3 （2）维生素 C 易被光、热和氧气等破坏 （3）低温避光，尽早食用

（4）硒的元素符号是 Se（或硒元素是非金属元素；或硒的相对原子质量为 78.96 等）

硒元素的质子数或核电荷数、原子序数、原子核外电子数为 34

（5）AB

17.（2 分）（1）氧和硫 （2） $\text{CaSO}_4 + \text{CH}_4 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CaS} + \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

18.（3 分）（2） CO_2 （3）①

（4）其他条件相同时，在焙烧 2~4 小时之内，焙烧相同时间，加碳酸钙能够提高还原铁粉的产率

19.（2 分）（1） $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

（2）A 中有气泡，B 中石灰水变浑浊

20.（4 分）（1） $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$ （2）防止溅落的高温熔融物炸裂瓶底

（3） $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

（4）借助酚酞指示剂的颜色变化，判断氢氧化钠和稀盐酸反应的发生

21.（2 分）（1）水是由氢、氧元素组成

(2) ①变化前后分子种类改变, ②变化前后分子种类没有改变

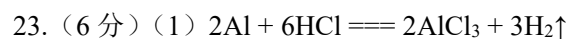
浓硫酸



(2) 吸水性

(3) 0.29

(4) 收集尾气, 防止污染



(2) 盐酸先与表面的氧化铝反应, 该反应无明显现象, 再与铝反应, 出现明显气泡

(3) 1-1 和 1-2

(4) 固体部分溶解

(5) 在实验二的条件下, 稀盐酸浓度在 1.4%~4%之间, 随着盐酸浓度的降低, 得到灰色沉淀的量依次减少

(6) 稀硫酸