



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。



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



18. (3 分) (2)  $\text{CO}_2$  (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



(2) A 中有气泡，B 中石灰水变浑浊



(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

22. (4分) (1)  $\text{HCOOH} \xrightarrow{\Delta} \text{CO} \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

(2) 吸水性

(3) 0.29

(4) 收集尾气, 防止污染

23. (6分) (1)  $2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightleftharpoons 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$

(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