

2018-2019 学年度镇江一中第五周月考化学试卷答题卡

学校: _____ 姓名: _____ 班级: _____ 考号: _____

选择题 (请用 2B 铅笔填写)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
C	C	B	D	D	A	B	C	C	A
11	12	13	14						
D	C	A	D						

非选择题 (请在各试题的答题区内作答)

15 题、

(1) Na, (2) P₂O₅, (3) CO₃²⁻, (4) Al₂O₃⁺

16 题、

(1) 离子, (2) ① 得到, ②A 34; B 最外层电子数
C Se + O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ SeO₂

17 题、

① 18, ② 小于, ③ 蒸发结晶, ④ 加原溶质(蒸发溶剂) ⑤ 59
或降低温度

18 题、

(1) 混合物, (2) 吸附, (3) 1:1肥皂水, (4) 元素

19 题、

(1) NO₂, 化合, (2) N₂, 单质 (3) -3

20 题、

(1) C ①②③, D ④, (2) 碳原子
(3) CH₄ + 2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO₂ + 2H₂O

21 题、

(1) ① 锥形瓶 ② 水槽 (2) A, (3) CaCO₃ + 2HCl = CaCl₂ + H₂O + CO₂↑
左, (4) 向长颈漏斗中注水若观察到导管口有气泡

夹紧止水夹, 向长颈漏斗中注水若观察到
水不流下则气密性良好。

22 题

(1) D CO, (2) $\text{CuO} + \text{CO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$

(3) 灭火等(合理即可), (4) $2\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}$

23 题、

(1) 过滤、漏斗 引流

(2) 固体部分溶解, 有气泡产生

(3) $\text{Zn} + \text{NiSO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{Ni}$

(4) $\text{Zn} > \text{Ni} > \text{Cu}$

24 题

假设 3: 黑色粉末是 铁粉和氧化铜粉末

现象 黑色粉末不变色, 澄清石灰水不变浑浊, 假设 1 成立

现象 黑色粉末全部变成红色, 澄清石灰水变浑浊, 假设 2 成立

反思与评价

① $\text{CuO} + \text{CO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$

② 将玻璃管内空气排出, 防止加热时 CO 不纯, 发生爆炸。

③ 在 b 处添加一盏燃着酒精灯 (或气球收集备用)

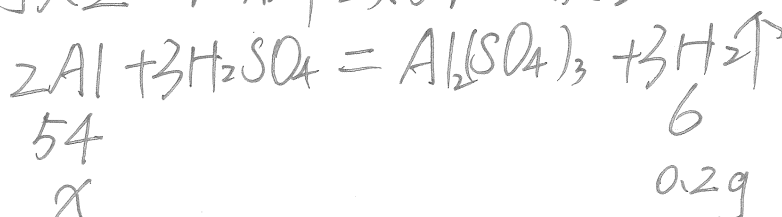
25 题

(一) (1) 四, (2) 13, (3) 89, (4) ~~2=1~~ (5) 15.7

(二) (1) 0.2 g (3) 稀硫酸与氧化铝反应, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

(2) 写出计算过程

解: 设 2.4g 久置的铝箔中金属铝的质量为 x.



$$\frac{54}{6} = \frac{x}{0.2\text{g}}$$

$$x = \frac{54 \times 0.2\text{g}}{6} = 1.8\text{g}$$

$$\text{久置铝箔中铝的质量分数} = \frac{1.8\text{g}}{2.4\text{g}} \times 100\% = 75\%$$