

2019—2020 学年度第一学期期末质量调研

九年级化学试题参考答案 (人教版)

一、选择题 (本大题共 15 小题, 每小题 2 分, 计 30 分。每小题只有一个选项是符合要求的, 请将正确答案的序号填在题前的答题栏中)

1. C 2. B 3. B 4. C 5. B 6. D 7. D 8. C 9. B 10. D 11. B 12. A 13. B 14. D 15. C

二、填空及简答题 (共 5 小题, 化学方程式每空 2 分, 其余每空 1 分, 计 32 分)

16. (5 分) (1) 金的化学性质不活泼 (或性质稳定) (2) 过滤 (3) 吸附 (4) 清除可燃物 (5) 煮沸

17. (7 分) (1) 石油 (2) H_2 (3) 酸雨 CO_2 (4) 混合物 $CH_4 + 2O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} CO_2 + 2H_2O$

18. (6 分) (1) 铝合金外壳 (或铁合金外壳或铜片) (2) 导电 (3) 硬度大 (或机械强度高、密度小、耐腐蚀性强) $4Al + 3O_2 = 2Al_2O_3$ (4) 隔绝氧气和水 (其余每空 1 分)

19. (7 分) (1) 甲 (2) 等于 (3) ①B C ②140 28.6% (4) >

20. (7 分) (1) 氧气 (或空气) 低 (2) 水中的白磷燃烧, 冒出大量白烟 $4P + 5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2P_2O_5$
(3) 隔绝空气 (或氧气) 防止空气污染 (或环保) (其余每空 1 分)

三、实验及探究题 (共 3 小题, 化学方程式每空 2 分, 其余每空 1 分, 计 30 分)

21. (8 分) (1) O_2 水是由氢、氧元素组成的 (2) 把氧气耗尽 不能 (3) 分子在不断运动
(4) 红棕色粉末逐渐变黑 $Fe_2O_3 + 3CO \xrightarrow{\text{高温}} 2Fe + 3CO_2$

22. (11 分) (1) 水槽 (2) AF 防止高锰酸钾粉末进入导气管 $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$
(3) C 可以随时控制反应的发生和停止 $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + CO_2 \uparrow + H_2O$ 澄清的石灰水变浑浊
(4) a

23. (11 分) 【作出猜想】 $Fe > Cr > Cu$

【查阅资料】+2

【设计实验】无明显现象

【结论与解释】①1 ②除去金属表面的氧化物和污物

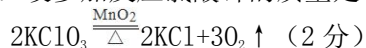
【拓展迁移】①铬表面覆着有白色固体, 溶液由浅绿色变为蓝色 (2 分) $FeSO_4 + Cr = CrSO_4 + Fe$ (2 分)

②无法比较铬和铁的金属活动性强弱 ③Cr、 $FeSO_4$ 溶液、Cu (其余每空 1 分)

四、计算与分析题 (共 1 小题, 计 8 分)

24. (8 分) (1) 4.8 (2 分)

(2) 解: 设参加反应氯酸钾的质量是 x。



$$\begin{array}{ccc} 245 & & 96 \\ x & & 4.8g \end{array}$$

$$\frac{245}{96} = \frac{x}{4.8g} \quad x = 12.25g \quad (2 \text{ 分})$$

原固体混合物中氯酸钾的质量分数: $\frac{12.25}{14.25} \times 100\% = 86.0\%$ (2 分)

答: 略。