答案

一、选择题

1C, 2A、3B、4B、5A、6C、7A、

8D、9D、10D、11A、12D、13B、14D

二、填空题

15、铝、金刚石、碳原子的排列方式不同

16、4Al+3O2=2Al2O3 导电性，刷漆

17.吸附性，CaO+H2O=Ca(OH)2

18. 2H2O2MnO22H2O + O2 ↑ 温度达到可燃物的着火点

19：CH4 + 2O2点燃CO2 + 2H2O 成本高、贮存困难 C2H5OH+ 3O2 点燃 2CO2 + 3H2O

20. CaCO3 +2HCl ===CaCl2 + H2O+CO2↑，CO2+C 高温 2CO， 分子的构成不同

三、简答题

21，摩擦生热，温度达到木头的着火点

金即使在高温时也不与氧气反应

22 . ⑴ 2KClO3 MnO2 2KCl + 3O2 ↑（或2KMnO4加热K2MnO4 + MnO2 + O2↑）

⑵将导管用弹簧夹夹紧,往长颈漏斗缓慢加水,水在长颈漏斗下端形成一段水柱,一段时间后,水柱的水位不会下降,则说明气密性良好

⑶将燃着的木条放在e口，若木条熄灭证明二氧化碳已经收集满了。

23. ⑴ CO+ CuO 加热 Cu + CO2

⑵ Fe + H2SO4 = FeSO4 + H2↑（其他反应合理即可）

24. .⑴锌与盐酸反应产生氢气的速度比铁快

⑵Cu + 2AgNO3 === Cu(NO3)2 +2 Ag

⑶把铜丝放入稀盐酸中，不反应，（合理即可）

25．⑴24

⑵铁化学性质比较活泼容易生锈，黄铜不易生锈。

⑶银、铁 ， 锌先与硝酸银反应后和硝酸亚铁反应，当溶液中有硝酸银时，一定还有硝酸亚铁

⑷红棕色粉末变为黑色，Ca(OH)2 + CO2 ===CaCO3 ↓+ H2O，点燃尾气中的一氧化碳防止污染空气

⑸ 解：设铁矿石的质量为x

3CO+ Fe2O3 高温 2Fe + 3CO2

160 112

80%x 28t

=

x=50t

答，需要铁矿石50t。

