

## 化学参考答案

一、选择题（本题包括 14 个小题，每小题 1 分，共 14 分。每小题只有一个选项符合题意）

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

二、填空题（本题包括 6 小题，每空 1 分，共 16 分）

15.

答案：氮气（或  $N_2$ ）                       $AlCl_3$

16.

答案：  $2H_2 + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2H_2O$       化学       $CaH_2 + 2H_2O = Ca(OH)_2 + H_2 \uparrow$

17.

答案：导热                      将铁锅擦干等                       $6HCl + Fe_2O_3 = 2FeCl_3 + 3H_2O$

18.

答案：干冰升华吸热              分子间的间隔                      +4

19.

答案：蒸发皿                      19.6%

20.

答案：化合反应                      有蓝色沉淀生成



三、简答题（本题包括 4 个小题，共 10 分）

21.

答案：（1）  $C_3H_8 + 5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 3CO_2 + 4H_2O$

（2）40: 11

22.答案：（1）温度达到可燃物的着火点

（2）烧杯中的水进入试管中，约占试管体积的五分之一

23.

答案：(1)  $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

(2) 排净管内空气，防止发生爆炸

(3) 氯化钙溶液和无色酚酞溶液

24.

答案：(1)  $\text{Zn} + 2\text{AgNO}_3 = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$

(2)  $\text{Al}^{3+}$   $\text{Zn}^{2+}$

(3) 一定含有银和铜，可能含有锌，一定不含铝

#### 四、综合应用题（共 10 分）

25. 答案：

(1) c

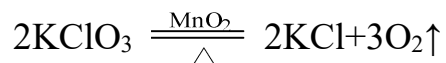
(2) ①      ①②⑦⑧       $2\text{HCl} + \text{CaCO}_3 = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

② 干燥的石蕊纸条没有变色，而湿润的石蕊纸条后来变红了  
石灰水变质了（或盐酸浓度太大，挥发出了氯化氢气体）

③ 试管      密度比空气大

(3) 解： 设参加反应的氯酸钾的质量为 x

由质量守恒定律可知 生成氧气的质量为：  $32.5\text{g} - 22.9\text{g} = 9.6\text{g}$



245	96
x	9.6g

$$245:96 = x: 9.6\text{g}$$

$$x = 24.5\text{g}$$

答：原混合物中氯酸钾的质量为 24.5g。