



# 太原市 2016~2017 学年第一学期九年级期末考试

## 化学试卷参考答案及评分建议

### 一、选择题(本大题共 20 小题,每小题 2 分,共 40 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	D	B	A	D	C	A	C	C	A	A	B	D	B	C	B	B	C	A	D	B

### 二、生产、生活应用题(本大题共 2 小题,每个化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 16 分)

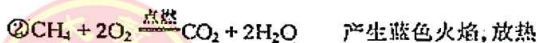
#### 21. (5 分)



#### 22. (11 分)

(1)煤 热 冬季燃煤取暖,煤燃烧产生大量粉尘 少开私家车

(2)①21



### 三、阅读理解题(本大题共 2 小题,每空 1 分,共 13 分)

#### 23. (7 分)

(1) $\text{Na}^+$ 和 $\text{Cl}^-$

(2)蒸发结晶

(3)①70g 7:10

②KCl

③不饱和  $\text{MgSO}_4$  在  $t_1^\circ\text{C}$  的溶解度大于  $t_2^\circ\text{C}$  的溶解度

#### 24. (6 分)

(1)碳原子最外层电子数为 4

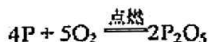
(2)碳元素 B

(3)金刚石 化学 碳原子重新排列

### 四、活动探究题(本大题共 3 小题,每个化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 25 分)

#### 25. (5 分)

(1)a 处红磷不燃烧, b 处红磷燃烧 燃烧需要温度达到可燃物的着火点



(2)b



26. (8分)

(1) 锥形瓶 水槽

(2) 石灰石 将燃着的木条放在集气瓶口, 观察木条是否熄灭 上

(3) A B D F N  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$

27. (12分)

(1) 溶质种类 溶剂种类 温度 溶质形状 溶质形状

(2) 对比法 一 实验温度与溶剂种类两个因素都不同  
80℃ 20℃ 同一温度下, 同种溶质在不同溶剂中的溶解性不同

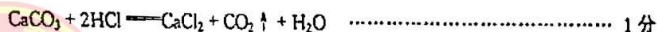
(3) 在相同温度下, 冰糖比食盐的溶解性强

五、定量分析题(本大题共1小题, 共6分)

28. (6分)

(1) 方法 A 更好, 比方法 B 节能(或方法 B 更好, 比方法 A 更易准确测量相关数据)(1分)

(2) A. 解: 设该石灰石样品中碳酸钙的质量为  $x$ 。



$$\begin{array}{ccc} 100 & & 44 \\ x & & 3.3\text{g} \end{array} \quad \dots\dots\dots 1 \text{分}$$

$$\frac{100}{x} = \frac{44}{3.3\text{g}} \quad \dots\dots\dots 1 \text{分}$$

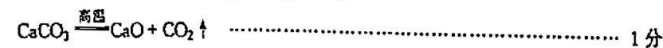
$$x = 7.5\text{g} \quad \dots\dots\dots 1 \text{分}$$

$$\frac{7.5\text{g}}{10\text{g}} \times 100\% = 75\% \quad \dots\dots\dots 1 \text{分}$$

答: 该石灰石样品中碳酸钙的质量分数为 75%。

B. 解: 设该石灰石样品中碳酸钙的质量为  $x$ 。

产生二氧化碳的质量为  $10\text{g} - 6.7\text{g} = 3.3\text{g}$



$$\begin{array}{ccc} 100 & & 44 \\ x & & 3.3\text{g} \end{array} \quad \dots\dots\dots 1 \text{分}$$

$$\frac{100}{x} = \frac{44}{3.3\text{g}} \quad \dots\dots\dots 1 \text{分}$$

$$x = 7.5\text{g} \quad \dots\dots\dots 1 \text{分}$$

$$\frac{7.5\text{g}}{10\text{g}} \times 100\% = 75\% \quad \dots\dots\dots 1 \text{分}$$

答: 该石灰石样品中碳酸钙的质量分数为 75%。

[注: 以上试题只要答案合理均可得分。]