

## 九年级化学一轮试题参考答案

### 一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，每空 2 分，共 36 分）

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

### 二、填空与简答（本题化学方程式每空 2 分，其余每空 1 分，共 40 分）

19. (6 分) (1) 导热 (2) 可 有机物  $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  (3) 潮汐能（任写一点）
20. (3 分) (1) 否 核内质子数不同 (2) D
21. (6 分) (1) 有害 Hg (2) +5 NaF (3) ①A ②固
22. (4 分) (1) 维生素 (2) 氧气和水（少填一项不得分）  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
23. (5 分) (1) 化石燃料的燃烧（或动植物的呼吸，任写一点） (2)  $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$   
(3)  $\text{H}_2\text{CO}_3$  (4) 以步代车（任写一点）
24. (4 分)  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$  (2) 隔绝氧气 (3) B
25. (4 分) (1) 乙>甲=丙（或乙>丙=甲） (2) 增加溶质（或恒温蒸发溶剂 合理即可）  
(3) 75 (4) 降温结晶
26. (4 分) (1)  $\text{Mn} + \text{FeSO}_4 = \text{MnSO}_4 + \text{Fe}$  (2) Mn、Fe、Cu (3) D
27. (4 分) (1)  $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$  (2)  $\text{OH}^-$  AC

### 三、实验与探究（本大题 2 个小题，化学方程式每空 2 分，其余每空 1 分，共 12 分）

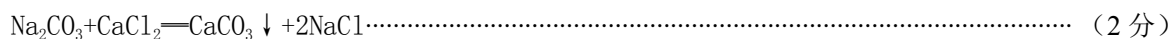
28. (5 分) (1)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$  (2) a (3) 控制反应的发生或停止 (4)  $\text{H}_2$
29. (7 分) (1) 碱 (2) 大 饱和 (3) 错误  $\text{CO}_3^{2-}$  NaOH、 $\text{NaHCO}_3$  A

### 四、计算题（本大题包括 2 小题，30 题 4 分，31 题 8 分，共 12 分）

30. (4 分) (1) 2:71 (2) 2700

31. (8 分) (1) 50

(2) 解：设碳酸钠的质量是 x。



106                      100

x                      5.0g

$$\frac{106}{100} = \frac{x}{5.0\text{g}} \dots\dots\dots (1 \text{ 分})$$

解得 x=5.3g                      \dots\dots\dots (1 \text{ 分})

该样品中氢氧化钠的质量分数是：  $\frac{20.0\text{g}-5.3\text{g}}{20.0\text{g}} \times 100\% = 73.5\%$ 。 \dots\dots\dots (2 \text{ 分})

答：该样品中氢氧化钠的质量分数是 73.5%。