

江西省 2018 年中等学校招生考试

化学样卷参考答案

说明:

1. 考生写出其他答案若合理,可参考此意见给分。
2. 本卷除计算题外每个化学方程式 2 分。化学式错误的给分;如未配平、未写反应条件或未标出“↑”、“↓”应扣 1 分,但每个化学方程式最多扣 1 分。

一、单项选择题(本大题包括 10 小题,每小题 2 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	A	C	B	D	A	B	D	C	C

二、选择填充题(本大题包括 5 小题,每小题 3 分,共 15 分。每小题的选择 2 分,填充 1 分)

11. B 镁等(或 Mg 等)
12. A 铁等
13. C 二氧化碳等(或 CO₂等)
14. B 甲>乙
15. A 加入适量的氢氧化钙溶液,过滤(或加入适量的氢氧化钡溶液,过滤)

三、填空与说明题(本大题包括 5 小题,共 30 分)

16. (3 分)(1) Mg 等(1 分); (2) SO₄²⁻(1 分); (3) CaCl₂(1 分)
17. (5 分)(1) ①或②(1 分); (2) 分子在不断运动(1 分); A(1 分);
(3) 使木柴充分与氧气接触(合理即可)(2 分)
18. (6 分)(1) 47.87(1 分); 22(1 分); (2) N₂(2 分);
(3) 原子最外层电子数相同(2 分)
19. (8 分)(1) 使样品充分溶解(1 分); 碳酸钾(或 K₂CO₃)(2 分); (2) 漏斗等(1 分);
(3) 氯化氢(或 HCl)(2 分); (4) A(2 分)
20. (8 分)(1) CO₂(2 分); (2) Ca(OH)₂+CO₂=CaCO₃↓+H₂O(2 分);
(3) 3(2 分); (4) AC(2 分)

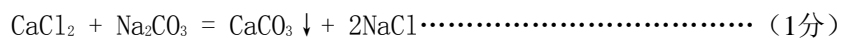
四、实验与探究题(本大题包括 3 小题,共 25 分)

21. (8 分)(1) 试管(1 分); (2) 2KMnO₄^Δ=K₂MnO₄+MnO₂+O₂↑(2 分); AC(1 分)
(3) B(1 分); a(1 分); 氢氧化钠溶液等(2 分)
22. (8 分)【分析】氧气(或 O₂)(1 分); 高锰酸钾的分解产物二氧化锰为黑色(2 分);
【设计与实验】1、现象:红(1 分) 2、氧化铁(或 Fe₂O₃)(2 分)
【得出结论】4K₂FeO₄^Δ=4K₂O+2Fe₂O₃+3O₂↑(2 分)
23. (9 分)【得出结论 1】氢氧化钠、碳酸钠、碳酸氢钠(1 分);
【实验探究 2】NaOH 与 HCl 恰好完全反应(或溶液呈中性、pH=7 等)(1 分);
【实验探究 3】NaCl 和 HCl(1 分); NaCl 和 NaHCO₃(2 分);
【得出结论 3】Na₂CO₃+HCl=NaCl+NaHCO₃(2 分);
NaHCO₃+HCl=NaCl+H₂O+CO₂↑(2 分)

五、计算题（本大题包括 1 小题，共 10 分）

24.（10 分）（1）10（2 分）

（2）设 11 g 该样品中碳酸钠的质量为 x



$$\begin{array}{ccc} 106 & 100 & \\ x & 10\text{g} & \dots\dots\dots (1\text{分}) \end{array}$$

$$\frac{106}{100} = \frac{x}{10\text{g}} \dots\dots\dots (1\text{分})$$

$$x = 10.6 \text{ g} \dots\dots\dots (1\text{分})$$

$$\text{样品中碳酸钠的质量分数} = \frac{10.6\text{g}}{11\text{g}} \times 100\% = 96.4\% \dots\dots\dots (1\text{分})$$

答：该样品中碳酸钠的质量分数为 96.4%。（设、答全对得 1 分）

（3）10%（2 分）