

## 化学部分 参考答案

1. B    2. C    3. D    4. B    5. C    6. D    7. D    8. B    9. B    10. B

11. (1) N            (2) N<sub>2</sub>            (3) NH<sub>4</sub>Cl 或 KNO<sub>3</sub> (合理即可)

12. (1) 32.06            5            (2) Al            三            (3) 质子数不同            (4) ③④

13. (1) ①B            ②这两个实验均是探究接触面积对反应速率的影响

(2) ①酒精灯没有加网罩以使火焰集中，升高温度（或没有使用酒精喷灯）

②固体溶解，产生气泡，粉末状大理石比块状反应速率快

(3) ①分解反应    ②增大面粉与空气中氧气的接触面积，使反应迅速，增大反应速率

14. (1) 糖类            (2) 铁、锌（或 Fe、Zn）            (3) ①小于            ②不要高温加热

15. (1) ①浅绿    ②金属氧化物            ③炼铁

(2) ① $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightleftharpoons \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$             ②4

16. ①量取            ②混匀            ③24 mL            ④烧杯

17. (1) 20            (2) 甲            (3) AB

18. (1)  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

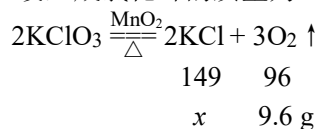
(2) ①除去 HCl 气体    ②b

(3) ①将燃着的小木条置于锥形瓶口，木条熄灭 则满

②向上排空气法收集到的 CO<sub>2</sub> 气体不纯

19. (1)  $26.0 \text{ g} - 16.4 \text{ g} = 9.6 \text{ g}$

(2) 解：设生成氯化钾的质量为  $x$



$$\frac{149}{x} = \frac{96}{9.6 \text{ g}}$$

$$x = 14.9 \text{ g}$$

所得氯化钾溶液的质量为  $150 \text{ g} + 14.9 \text{ g} = 164.9 \text{ g}$

答：所得氯化钾溶液的质量为（略）。

（见 9.6 g 即给 1 分，关系式、比例式给 1 分，14.9 g 和 164.9 g 各给 1 分）