

**【高一化学期考参考答案】**

1-5 CBCCC 6-10 ABBBA 11-15 DCCCA 16-20 BCCDD 21-25 DDCBC

26、(10分) (1) A C B D (2) 16:15 4:3 4: 5 (3) m/56V 3m/112V m/112V

27、(12分)

(1) (每问1分) ④ (2) 温度计 蒸馏 g

(3) (每问2分) ① 4.2g ② 500mL 容量瓶、胶头滴管 搅拌、引流 ③ 偏高

28、(每问2分, 共8分)  $Al^{3+}$   $NH_4^+$   $Fe^{3+}$  焰色反应 通过蓝色钴玻璃火焰颜色呈紫色

29、(共10分)

(1)  $Na_2O_2$   $Cl_2 + H_2O = H^+ + Cl^- + HClO$  (2)  $2Al + 2OH^- + 2H_2O = 2AlO_2^- + 3H_2 \uparrow$

(3)  $4H_2O(g) + 3Fe \xrightarrow[高温]{8e^-} Fe_3O_4 + 4H_2$  [来源: Zxxk. Com]

(4) ADE

30、(要求: 写出反应的方程式并根据方程式列式进行计算, 共10分)

(1) 11.93g。【写方程式(2分)、列式(2分) 计算结果(2分) 共6分。】

(2) 1.12mol/L。【列出计算式(2分)、计算结果(2分) 共4分】