

高一化学试题参考答案

第I卷（选择题 共 45 分）

一、单选题（本题共 15 小题，每小题 3 分。每小题只有一个选项符合题意。）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
C	A	A	B	B	A	D	D	A	D
11	12	13	14	15					
D	C	C	C	D					

第II卷（非选择题 共 55 分）

二、非选择题（本题共 4 小题，总共 55 分）

16、（共 15 分，除标记外，每空 2 分）

(1) $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$ ；离子键 (2) $\text{Na} > \text{N} > \text{O}$ (3) CH_4 （1 分）； NH_3 （1 分）； H_2O （1 分）

(4) NaOH (5) 弱 (6) $2\text{OH}^- + \text{Al}_2\text{O}_3 = 2\text{AlO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$

17、（共 14 分，每空 2 分）

(1) -1 (2) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}} 2\text{SO}_3$ (3) 干燥气体、混合气体、调节气体比例
 (4) 吸收 SO_3 ；(5) 酸性高锰酸钾红色变浅 $5\text{SO}_2 + 2\text{MnO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} = 5\text{SO}_4^{2-} + 2\text{Mn}^{2+} + 4\text{H}^+$
 (6) 出现浅黄色沉淀或变浑浊

18、（共 12 分，每空 2 分）

(1) $2\text{NH}_3 + 2\text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}} \text{N}_2\text{O} + 3\text{H}_2\text{O}$ ； (2) ① BC ； ② NaNO_3 ； NO ；

(3) ① + 5； ② $6\text{NO} + 4\text{NH}_3 \xrightarrow{\text{催化剂}} 5\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ 。

19、（共 14 分，每空 2 分）

(1) 3 (2) $\text{O}=\text{C}=\text{O}$ (3) C

(4) ① $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{NH}_3 \uparrow + \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

② $\text{C} < \text{N} < \text{O}$ ；水分子之间存在氢键 (5) cd