高二化学期末考试答案

1-5 BADCD 6-10 CBADA 11-15 DBCCD

16. (1) 2 NO₃ +3SO₂+2H₂O=2NO↑+3SO₄ +4H⁺ 不正确 NO 和空气中氧气反

应后还剩余多种气体成分

- (2) $AIO_2^- + CO_2 + 2H_2O = A1 (OH)_3 + HCO_3^-$
- $(3) 2NH_3 \cdot H_2O + CO_2 = 2NH_4^+ + CO_3^{2-} + H_2O$
- (4) BaSO₄
- (5) Al^{3+} 0. 1
- 17. (1) N, 0 Ba $(NO_3)_2$
- (2)4NH₃+6NO=5N₂+6H₂O(条件为催化剂)
- $(3) 2NO_2 + 4SO_3^{2} = N_2 + 4SO_4^{2}$
- (4)取少量反应后 A 中溶液于试管中,向其中加入浓 NaOH 溶液,加热,用湿润的红色石蕊试纸接近试管口,若试纸变蓝,则 A 中生成 NH₄ 30
- 18. (1) b (2) 催化剂、吸水剂 (3) 受热均匀, 便于控制温度; 防止空气中水

蒸气进入锥形瓶, 使硼酸三甲酯水解(4)B(OCH₃)₃+4NaH NaBH₄+3CH₃ONa(5)

圆底烧瓶(6)蒸馏(7)0.21

19. (14分) (每空2分)

(1) 2, 4, 6-三氯苯甲醇 酰胺基

(4) 还原反应(或加成反应) (5) 11

$$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \text{HO} \\ \text{F} \\ \text{NH}_2 \end{array}$$