

高三考试化学试卷参考答案

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

16. (1)

3d					4s	
↑	↑					↑↓

 (1分)

(2) 10 (1分); 15 (1分); 分液漏斗、烧杯 (2分)

(3) $2\text{Fe}^{2+} + 2\text{H}^+ + \text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(4) 11200 (2分)

(5) $2\text{Sc}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{灼烧}} 2\text{Sc}_2\text{O}_3 + 12\text{CO}_2$ (2分)

(6) ScF_2^+ (1分); $b \times 10^{30-3a}$ (2分)

17. (1) $6b + 3c - a$ (2分)

(2) (1) 0.06 (2分)

(2) 50% (2分)

(3) 增大 $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ 的物质的量 (1分); 0.57 (2分)

(4) A (2分)

(3) 温度 590K、 $R = 2.5$ (2分)

18. (1) 导气, 防止倒吸 (2分)

(2) NH_4Cl 、 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (2分)

(3) 饱和食盐水 (1分); 吸收 Cl_2 中的 HCl (1分)

(4) $\text{Ca}(\text{ClO})_2 + 4\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + 2\text{Cl}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(5) ① $\text{N}_2\text{H}_4 + 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} = \text{N}_2\text{H}_6\text{SO}_4 \downarrow$ (2分)

② 无色变为蓝色 (2分); $\frac{6.4cV}{m}\%$ (2分)

19. (1) 苯甲醛 (1分); 羧基 (1分)

(2) 吸收副产物 HCl , 促进反应正向进行, 提高产率 (答“作催化剂”给1分, 2分)

(3) 取代反应 (2分); $\text{NaOH}/\text{H}_2\text{O}$ (或 NaOH 水溶液)、加热 (2分)

(4) 5 (2分); $\text{HO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{C}=\text{C}-\text{CH}_3$ (2分)

(5) CH_3COOH (2分)

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（[网址：www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

Q 自主选拔在线