

## 2022年9月高三化学试题参考答案及评分标准

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

11.CD 12.A 13.C 14.BD 15.B

阅卷总体原则：

1.答案为数值的，只看数值是否正确，不考虑单位。

2.学生写出的答案个数超过标准答案个数的（设为*N*个），以前*N*个为准。

3.方程式给分原则：

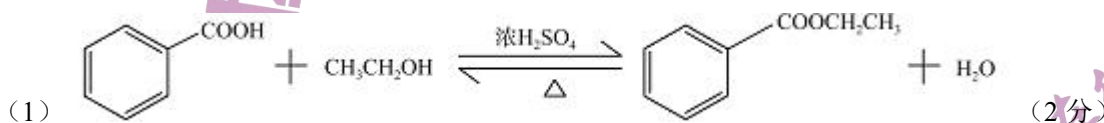
a.用“=”“ $\rightleftharpoons$ ”“ $\rightarrow$ ”不扣分，用“ $\xrightarrow{\quad}$ ”或无连接符号不得分；不写“ $\downarrow$ ”“ $\uparrow$ ”不扣分，不写反应条件不扣分。

b.反应物或产物不全或错误不得分，方程式不配平或配平错误不得分，使用非最小公约数配平不得分。

c.要求写离子方程式的，写成化学方程式不得分。

4.名词术语或仪器名称等关键字或关键词写错，均不得分。

16. (12分)



(2) 水 (1分) 将水从反应体系中分离出来，促进平衡向生成苯甲酸乙酯的方向移动，提高产率；环己烷和乙醇循环利用，提高乙醇利用率 (2分，答出第1点即可得分)

(3) 水的量不再增加 (1分) 溶解乙醇、中和苯甲酸、降低苯甲酸乙酯的溶解度 (2分，写出1项得1分) 分液漏斗 (1分)

(4) 平衡压强、防暴沸、搅拌 (1分，写出一项即可)

(5) 64 (2分)

17. (12分)

(1)  $4s^24p^3$  (2分)

(2)  $As > Fe > Ca$  (2分) 二者均为分子晶体， $FeCl_3$ 的极性更强 (2分，写出1项得1分)

(3)  $CaFe_2As_2$  (2分，写为  $Fe_2CaAs_2$  也可得分) (0,0,0.628) (1分) (0.5,0.5,0.128) (1分)

(4)  $\frac{2 \times 10^{30} M}{a^2 c N_A}$  (2分)

18. (12分)

(1) 增大有机溶剂与粗硫酸镍废液的接触面积，提高铜萃取率 (1分)

(2) 氧化  $\text{Fe}^{2+}$  和  $\text{H}_3\text{AsO}_3$ , 以利于形成  $\text{FeAsO}_4$  沉淀, 除去砷和部分铁元素 (1分)  $5.7 \times 10^{-20}$  (2分)

(3)  $\text{F}^-$  与  $\text{H}^+$  结合生成弱电解质  $\text{HF}$ ,  $c(\text{F}^-)$  降低 (1分)

(4)  $2\text{Ni}^{2+} + \text{ClO}^- + 4\text{OH}^-$

$= 2\text{NiOOH} \downarrow + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$  (2分)

(5) 取最后一次洗涤液, 加入少量硝酸银 (氯化钡、硝酸钡也可以) 溶液, 若不产生沉淀, 说明已经洗涤干净 (2分, 写出 1 项得 1 分)

(6) MH (1分)  $\text{Ni}(\text{OH})_2 + \text{OH}^- - e^- = \text{NiOOH} + \text{H}_2\text{O}$  (2分)

19. (12分)

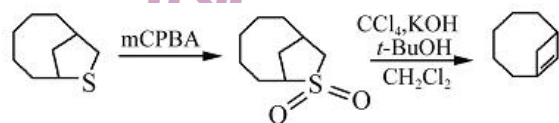
(1) 羟基、酯基 (2分, 写出 1 项得 1 分) 7 (1分)



(3)  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_3$  (1分)

(4) 18 (2分)

(5)  $\text{A} \rightarrow \text{B}$ 、 $\text{G} \rightarrow \text{H}$  (1分, 写出其中 1 个即可)



(6) (2分, 两步转化的反应条件写出 1 步得 1 分)

20. (12分)

(1) ①  $2\Delta H_2 - \Delta H_1$  (2分) ②  $\frac{3a+6b}{2V}$  (1分)  $\frac{(20-5a-8b)b^2V}{4a^4}$  (1分)

(2) ①  $\frac{0.02}{3t_1}$  (2分)

② c (1分) 容积加倍,  $\text{H}_2$  分压减半, 该反应的化学平衡正向移动, 所以  $\text{H}_2$  分压变化为先减半后增大 (2分)

③ 正向移动 (2分) 变大 (1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

自主选拔在线

