## 高二化学试卷参考答案

- 1. A 2. C 3. B 4. B 5. A 6. A 7. B 8. B 9. C 10. B 11. A 12. D 13. D 14. B 15. (1)①检查是否漏液(或其他合理答案,1分)
  - ②放气(1分);分液漏斗的最末端尖嘴处未紧贴烧杯内壁(2分)
  - ③a(1分);苯的密度小于水,有机物与苯互溶后处于 a 层(或其他合理答案,2分)

(2) HO 
$$\longrightarrow$$
 NaOH  $\longrightarrow$  NaO  $\longrightarrow$  H<sub>2</sub>O(2  $\oiint$ )

- (3)取少许滤液于试管中,往试管中滴入 BaCl<sub>2</sub> 溶液,若产生沉淀,则含 CO<sup>2-</sup>,反之,则无(或其他合理答案,2分)
- (4)取些许污水于烧杯中,往烧杯中滴入 FeCl。溶液,若出现紫色,则有苯酚,反之,则无(2分)

(5)
$$\frac{94 \times 1000 \times a}{331 \times V}$$
(2分)

16. (1). C: H(1分) H

- (2)8(2分)
- (3)  $\Pi_4^6(2 分)$
- (4)①同系物(1分)

②
$$6(2\, 9)$$
; OCH (或其他合理答案, $2\, 9$ ); OCH  $+\, H_2O$  稀硫酸 
$$H_3C$$
 CH $_3$ 

$$CH_2COOH$$
  $CH_2COONa$   $+NaOH$   $+H_2O(2 分)$ 

- 17. (1)能维持液体滴速稳定(或其他合理答案,2分)
  - (2)冷凝管(或球形冷凝管,2分);b进c出(2分);冷却效果最佳(2分)

(3)防止暴沸(或其他合理答案,2分);停止加热(或立即停止加热,冷却至室温后,再补加沸石,2分)

O CHO + 2Cu(OH)<sub>2</sub>+ NaOH 
$$\stackrel{\triangle}{\longrightarrow}$$
 COONa + Cu<sub>2</sub>O  $\downarrow$  + 3H<sub>2</sub>O (2  $\not$ )

- 18. (1) HCl(1分)
  - (2)极性(1分)
  - (3)口(2分)
  - (4)BC(2分)

(5) 
$$O$$
  $(2 分)$ ;  $\to$   $(1 分)$  Br

②作催化剂和吸水剂(2分)