

2018-2019 学年度第一学期高二期末测评考试试题

化学(II) 参考答案及评分参考

评分说明:

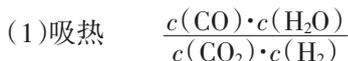
考生如按其他方法或步骤解答,正确的,同样给分;有错的,根据错误的性质,参照评分参考中相应的规定评分。

一、选择题(本题包括20个小题,每小题只有一个选项符合题意。每小题2分,共40分)

1. C 2. C 3. D 4. B 5. D 6. A 7. C 8. D 9. A 10. B 11. C 12. D 13. B 14. C 15. D 16. D 17. A
18. D 19. B 20. B

二、填空题(本题包括5个小题,共54分)

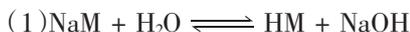
21. (每空2分,共12分)



(2)850 °C 向正方向进行中

(3)增大 大

22. (每空2分,共10分)

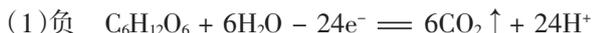


(2)①> ②=

(3)正确

(4)<

23. (每空2分,共10分)



(2)不能

(3)22.4

(4)③④

24. (每空2分,共10分)

(1)碱式

(2)当滴入最后一滴时,溶液突然从无色变为浅紫色,且半分钟内不褪色

(3) $0.025 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

(4)多 大

25. (每空2分,共12分)

(1)大于

(2)草酸溶液 会



(4) HCO_3^- 在溶液中的电离程度小于水解程度,而 HC_2O_4^- 在溶液中的电离程度大于水解程度(合理即可)

三、计算题(本题包括1个小题,共6分)

26. (6分)

$$\text{解: } c(\text{Ag}^+) = \frac{0.010 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}}{2} = 0.005 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}, c(\text{Br}^-) = \frac{0.010 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}}{2} = 0.005 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

$$Q_c = c(\text{Ag}^+) \cdot c(\text{Br}^-) = 0.005 \times 0.005 = 2.5 \times 10^{-5} > 7.7 \times 10^{-13}, \text{所以能够产生 AgBr 沉淀。}$$