

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)

(1)吸热 $\frac{c(\text{CO}) \cdot c(\text{H}_2\text{O})}{c(\text{CO}_2) \cdot c(\text{H}_2)}$

(2)850 °C 向正方向进行中

(3)增大 大

22. (每空 2 分,共 10 分)

(1) $\text{NaM} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HM} + \text{NaOH}$

(2)①> ②=

(3)正确

(4)<

23. (每空 2 分,共 10 分)

(1)负 $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{H}_2\text{O} - 24\text{e}^- \rightleftharpoons 6\text{CO}_2 \uparrow + 24\text{H}^+$

(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

(3) $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightleftharpoons \text{CaC}_2\text{O}_4 \downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$ $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{CO} \uparrow + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

(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)

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

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