2016届高三六校第一次联考

化学试题**答案及评分标准**：

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

21. （14分）

(1) C2H6O2 （2分） (2) a.c （2分,选对一个给1分，多选错选不给分）

(3) CH3CH(OH) COOH CH2=CH-COOH + H2O （3分，无反应条件扣一分，不配平不各分）

(4)HCOOCH2- CH=CH2 OHCCH2CH2CHO等（符合的都给分2分）

(5) CH2=C(CH3)COOCH2CH2OH + H2OCH2=C(CH3)COOH + HOCH2CH2OH

（3分，无反应条件扣一分，不配平不给分）

(6) (CH3)2C=O （2分）

22. （16分）

（1）①C （2分） ② ＞（2分） ③ 75% （2分） 1.3 （2分）

（2）O2+4e﹣+2CO2 = 2CO32﹣ （2分）

（3）　＜　 （2分） c(Na+)>c(HCOO-)>c(OH-)>c(H+) （2分）

（4）①　CO2（g）+3H2（g）=CH3OH（l）+H2O（l） △H=﹣130.9 kJ/mol　（2分）

23. （14分）

（1）Cu2(OH)2CO3 + 2H2SO~~4~~ = 2CuSO4+CO2↑+3H2O (2分)

增加硫酸浓度 、将原料粉碎、提高反应温度，加催化剂等均可 (2分)。

（2） c (2分)

(3) 调pH值，（或减少c(H+)，）使Fe3+沉淀完全(2分)。

(4) pH=2 (2分)

(5)蒸发浓缩（或加热蒸发、蒸发溶液），冷却结晶(各1分)。

（6）0.025 (2分)

24. （16分）

Ⅰ（1）　Cl2+2OH﹣═Cl﹣+ClO﹣+H2O　（2分）

（2）　Fe3+　（2分）

（3）①　硫元素　（2分）

②　16　mol（2分）

Ⅱ.

1. Na+[　（2分） CN﹣+H2O2+H2O═NH3↑+HCO3﹣　。（2分）

（2）

|  |  |
| --- | --- |
| 步骤:分别取等体积、等浓度的含氰废水于甲、乙两支试管中, 分别加入等体积、等浓度的双氧水溶液（或等量），向甲或乙试管中加入少量的无水硫酸铜粉末（或含铜离子的盐），用离子色谱仪测定相同反应时间内两支试管中的CN﹣浓度.（2分）。 | 现象与结论：  若甲或乙试管中的CN﹣浓度小于乙或甲试管中的CN﹣浓度，则Cu2+对反应起催化作用；（1分）  若两试管中的CN﹣浓度相同，则Cu2+不起催化作用. （1分） |