2024年高三基础测试

化学 参考答案及评分细则 （2024.9）

一、选择题（48分，每题3分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 |
| 答案 | D | A | C | D | B | C | B | B | C | A | D | D | A | C | D | B |

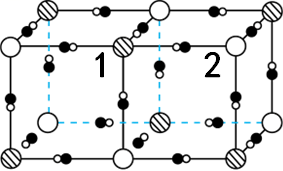
二、非选择题（52分）

17.（10分）

（1）BD（2分）。

（2）①12（1分）。脱嵌（1分），充电过程中正极材料作阳极失电子，Fe2+转化成Fe3+，B中正电荷增多，为平衡电荷，Na+从B中脱嵌（1分，写出“Fe2+转化成Fe3+”即得分）。

②NaFe(CN)3（2分）。CN−电子式为[]−（1分），（C和N均）能提供孤电子对，Fe3+有空轨道能接受电子对（1分）（共2分）。

（3）（1分）。

18.（10分）

（1）Cu2+、H+（2分，其他答案均不给分）。

（2）2Au＋8HCl＋3H2O2＝2HAuCl4＋6H2O（2分）。

（3）BC（2分）。

（4）甲（2分）。

（5）取Cu、Ag、Au混合物少许于小试管中，滴加稀硝酸（1分），静置，在上层清液中滴加几滴盐酸，有白色浑浊产生，则含有Ag（1分）（共2分，其他合理答案也给分）。

19.（10分）

（1）高温（1分）。b（1分）。23.1（2分）。

（2）①Δ*H*1＋Δ*H*3（1分）。

②V2O5直接氧化吸附的丙烷或吸附的氧气补充V2O5中反应掉的氧原子（1分）；丙烷分子中碳氢键断裂不可逆或反应中无新的碳氢键生成或C－H键只断裂不形成

（1分，其他合理答案也给分）。

（3）3CO2＋18e−＋18H+＝CH2CH＝CH3＋6H2O（1分，丙烯写成分子式也给分）；

1080（2分）。

20.（10分）

（1）圆底烧瓶（1分）；MnO2＋2H2SO3＝Mn2+＋S2O＋2H2O或MnO2＋2SO2＝Mn2+＋S2O（1分，方程式有错不给分）。

1. CD（2分，选对一个给1分，错选不给分）。
2. b（1分）。d、e（1分）。
3. 60.5%（2分）；随着反应的进行，溶液酸性增强，Na2S2O6与酸反应产生SO2（1分），SO2溢出未能与KMnO4充分反应（1分）（共2分，其他合理答案也给分）。

21.（12分）

（1）醛基（1分）。

（2）＋—→ ＋CH3CH2OH（1分）。



（3）BD（2分，选对一个给1分，错选不给分）。

（4）（2分）。

（5）CH2＝CH2CH2BrCH2BrNCCH2＝CH2CN

**H2O，催化剂**



CH3CH2OH

（3分，合成出丁二酸给1分；合成出乙醇给1分；最后一步酯化反应给1分）。

（6）



（3分，写对1个不给分，写对2个给1分，3个给2分，4个给3分。只看前4个，其他合理答案也给分）。