**高二年级化学第6课时《催化剂和工业生产》提升作业答案**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 |
| 答案 | D | C | A | B |

1-4．

5、（1）c

（2）① CaO可吸收，*c*()减小，使生成的反应正向移动，百分含量增大

 ② 纳米CaO颗粒小，表面积大，使反应速率加快

6． （1）①+177.6

一定温度

 ②增大CO2的量，发生反应C+CO2 ======== 2CO，消耗C；增大CO2的量，反

应ⅲ正向进行程度增加，降低了C2H6的浓度，反应ⅳ进行的程度减小

 ③铬盐 相同温度下，铬盐作催化剂时C2H6的转化率和C2H4的选择性均较高

温度升高，反应ⅰ、ⅲ、ⅳ的化学反应速率均增大，反应ⅳ增大的更多（2分）

7.（10分）

Ⅰ （1）2H2O＋3ClO2－＋4NO＝4NO3－＋3Cl－＋4H＋ （2分）

（或2H2O＋ClO2－＋4NO＝4NO2－＋Cl－＋4H＋）

（2）二氧化硫的还原性强于NO（1分）

（3）生成的硫酸钙微溶，降低硫酸根离子浓度，促使平衡向正反应方向进行（2分）

Ⅱ 蛋白质变性（或硫杆菌失去活性）（1分）

8．（每空2分，共11分）

（1）①ZnS+2Fe3+== Zn2++S+2Fe2+

②细菌的活性降低或失去活性（1分）

细菌

（2）①4LiCoO2 +12H+==== 4Li++4Co2++6H2O +O2↑

②Ⅰ．加入Ag+明显提高了单位时间内钴浸出率，即提高了钴浸出速率

Ⅱ．AgCoO2+3Fe3+== Ag++ Co2++3Fe2++O2↑

Ⅲ．加入Ag+催化了反应3，使LiCoO2浸出的总反应的化学反应速率加快，相同时间内消耗H+更多，故加入Ag+后的pH比未加时大