**生产实际分析（2）——课时作业答案**

1．（1）过滤 （2）金、铂 （3）硫酸和过氧化氢

2．（1）CaCO3  高温  CaO + CO2↑

（2）BC

（3）Ca(OH)2、CaO [ 见Ca(OH)2、CaO之一即给分 ]

3．（1）+3 （2）H2SO4 + SO2 （3）MgCl2 + 2NaOH === Mg(OH)2 ↓+ 2NaCl

 （4）尾气吸收

4．（1）O2 （2）化合 （3）3NO2 + H2O ==== 2HNO3 + NO （4）NO

5．（1）2H2SO4 === 2SO2↑+ 2H2O + O2↑ （2）S、O

6．（1）增大煤和水的接触面积，使其充分反应

（2）H2O + CO 催化剂  CO2 +H2 （3）56

120℃

7． （1）3 （2） （或 ）

8．（1）AD （2）22吨

9．（1）物理变化 （2）BCD （3）B