The state of the s
一、物质及其反应的历失
1. 放灵杨美斌
2、松村水历类光1、对目吴事物进行历失
SO2 + ZNQOH = NO12503 + H20
1到15的历史:
CO2 + (a(OH) 2 = CaCO3V + H2O
酸心生物化物心性质: 什么是:能与石威反应生成监私水
① 与石成反应 比或能示区水 SO2+2NOOH=NO2SOg+H2O
①大物数酸性氧化物与水质和电效对亚酸 1PG SiO2).
Sty SO2 + 420 AP = H2803
The state of the s
3 与石油性氧化均性的在成本
G的生氧化物: 能与威瓦加, T又生的始示2水
CUD+ZHC1=CUC1z+HzO
0万成反应 毕成 监示水 Mn207 两乡 性氧化物
(U) tH20 = Ca(OH) z
Cuo thzo = Caloh)z
NO20+420= ZNOIDH-
0 与两处性氧化物 成成成效.
两个生氧化物、研与环境交及发展不及反应生成超和水的国家化物
1年3州 氧化物: CO, NO, MNO2, H2O2, H2O
了产生多化物-泛是屋隔翼化物.

tn0 + Hz = Cu	7/1 变化的反应 -> 不发比变化: 非人人的原反应 + H20
事形地 还原址	复与解反应不是国际心质
<b>与辩 </b>	1七屆
复为解析不过	