1которой 100%, если объем выделившегося газа на аноде равен 10 литрам.

-Определить С0 раствора CuSO4, pH=4

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Определить гибридизацию, структуру, полярность связи и молекулы BiCl3

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Определить направление процесса SO2+O2 SO3, если T=500K,

Давление Pso2 =Po2=2 \* 104 Па

Pso3 = 5 \* 104 Па

Рассчитать скорость через 10 минут, если K=0,2 с-1, начальная концентрация 0,5 моль/л.