Контрольная работа № 2 по темам «Подгруппа азота» и «Скорость химической реакции»

1.С какими из перечисленных веществ будет реагировать раствор серной кислоты: гидроксид калия, алюминий, нитрат бария, оксид серы(IV), оксид железа(III), медь, гидроксид цинка?

2.Решить цепочку превращений

S -> SO2 -> SO3 -> H2S04 -> H2

3.В какую сторону сместится равновесие системы

2SO2+O2=2SO3+Q

А)при повышении температуры,

Б)при понижении давления.

4.Рассчитайте массу озона, образующегося из 6 моль кислорода.