1.Как связана скорость реакции 2 СО + О2 = 2 СО2 , выраженная по кислороду со скоростью

этой реакции, выраженной по оксидам углерода ?

2. Время полупревращения вещества в реакции 1-го порядка при 323 К составляет 100

минут, а при 353 К – 15 минут. Вычислите температурный коэффициент скорости

реакции.

3. Реакция термического разложения этана при 550 0С протекает с константой скорости

2,5 105 с-1, а при 630 её значение составляет 142 105 с-1. Определите энергию активации

реакции. Какому порядку она соответствует?

 4.Напишите формулу мицеллы золя берлинской лазури, полученного методом обменной реакции: K4[Fe(CN)6] + FeCl3  Fe4[Fe(CN)6]3 + KCl в избытке FeCl3.