Энергия активации реакции $O\_{3 (r)}$ + $NO\_{(r)} $→$O\_{2(r)}$+$NO\_{2(r)}$ равна 10 кДж/моль. Во сколько раз изменится скорость реакции при повышении температуры от 27 до 37 градусов Цельсия.