Уравнение Вант-Гоффа ( при повышении температуры на каждые 100 скорость реакции увеличивается в 2-4 раза. )

$ϑt\_{2}$ = $ϑt\_{1}$ \* $ϒ ^{^{∆t}/\_{10^{0}С}}$

$\frac{ϑt\_{2}}{ ϑt\_{1}}$  = $ϒ ^{^{∆t}/\_{10^{0}С}}$ , где

$\frac{ϑt\_{2}}{ ϑt\_{1}}$  - изменение скорости. У нас это 16 раз

$ϒ$ - температурный коэффицент Вант-Грффа .У нас он равен 2,5

∆t - разница в температуре.

 Подставляем все в формулу:

∆t/10 обозначим Х

16 = 2,5 Х  х= 3,02

Значит ∆t/10 =3,02 => ∆t = 30,20

 Чтобы скорость изменилась в 16 раз, значит нам надо :

А)увеличить температуру на 30,20 , тогда скорость реакции увеличится в 16 раз

Б) уменьшить температуру на 30,2 0 , тогда скорость реакции уменьшится в 16 раз