

# Правило Я.Х. Вант-Гоффа

■  
■

## Правило Я.Х. Вант - Гоффа :

- Повышение температуры на каждые 10 С приводит к увеличению скорости реакции в 2-4 раза (эту величину называют *температурным коэффициентом реакции*).
- Математически эта зависимость выражается соотношением:  
$$v_{t_2} = v_{t_1} \gamma^{10}$$

$v_{t_2}$ ,  $v_{t_1}$  – скорости реакции соответственно при конечной  $t_2$  и начальной  $t_1$  температурах,  $\gamma$  – температурный коэффициент скорости реакции, который показывает, во сколько раз увеличивается скорость реакции с повышением температуры на каждые 10 С.