**Скорость химической реакции**

*Скорость химической реакции- изменение концентрации реагента или продукта химической реакции во времени*.



**= С2-С1/t2-t1=моль/л\*с или моль/л\*мин**

Раздел химии, который изучает скорость химических реакций и ее зависимость от различных факторов, называют химической кинетикой (от греч "кинетикос" - относящийся к движению).

Химическая кинетика исследует скорости гетерогенных и гомогенных реакции.

Гомогенная реакция, протекающая в однородной среде, гетерогенная, происходящие между веществами, находящимися в разных фазах.

Скорость гомогенной реакции определяется изменением концентрации одного из вступающих в реакцию или образующихся в результате реакции веществ в единицу времени.

 V гом= ±▲С/▲t

Скоростью гетерогенной реакции называется количество вещества, вступающего в реакцию или образующегося в результате реакции в единицу времени на единице поверхности:

V гет= ±▲n/S▲t

где S - площадь поверхности твердой фазы; ▲n-изменение количества вещества.

Для того чтобы произошла реакция, реагирующие частицы исходных веществ должны столкнуться друг с другом. Чем чаще столкновения, тем быстрее осуществляется химическая реакция.