

**Министерство образования и науки Республики Казахстан**

**Казахстанско- Российский медицинский университет**

# **ГЛОССАРИЙ**

**По дисциплине: «Химия»**

**На тему: Закономерности химической кинетики и роль ферментативного катализа в жизнедеятельности организма**

Выполнил: Мутанов Олжас Джумагалиевич

106А группа

Стоматологического факультета

Проверила: Нугманова А.А.

**Фармакокинетика** – это специальная наука, которая базируется на основных законах химической кинетики и изучает движение лекарств в организме.

**Химическая кинетика** - это наука которая изучает скорость химических реакций ; механизм протеканий хим. Реакций ; зависимость скорости реакции от различных факторов.

**Средняя скорость хим. реакций** – это скорость, усредненная за данный момент времени.

**Скорость химической реакции** - это число молекул, реагирующих веществ ( продуктов реакции) в единицу времени.

**Кинетическая кривая** – кривая, показывающая изменение концентрации реагирующих веществ со временем, необходимые экспериментальные данные для определения порядка реакции.

**Молекулярность реакции (m)** – это число молекул, принимающих участие в элементарном акте химического превращения.

**Энергия активации** – это минимальная дополнительная энергия, которую необходимо сообщить молекуле сверх среднего ее значения для того, чтобы стало возможным химическое взаимодействие .

**Катализ** – это явление изменения скорости химической реакции и присутствии катализатора.

**Катализаторы** – это вещества, участвующие в химическом процессе, изменяющие скорость реакции, но в результате реакции остающиеся химически неизменными.

**Гомогенный катализ** – это каталитический процесс, в котором катализатор и реагирующие вещества находятся в одной фазе.

**Гетерогенный катализ** – это каталитический процесс, в котором катализатор образует самостоятельную фазу, отделенную границей раздела от фазы, в которой находятся реагирующие вещества.

**Ингибиторы** – это катализаторы, оказывающие тормозящее действие на ход химической реакции ( отрицательный катализ)

**Промоторы ( активаторы )** – это вещества, которые сами по себе не являются катализаторами, но при добавлении к катализатору повышают его активность.

**Каталические яды** – это вещества, снижающие активность катализатора, химически разрушая активированные комплексы или блокируя поверхность активных центров