**ЧАСТЬ 3.**

**ТЕМА9. Гетерогенные равновесия.**

[**http://ir.nmu.org.ua/bitstream/handle/123456789/17554/4ea48f3315bef43b043c4cab6d6d639e.pdf?isAllowed=y&sequence=1**](http://ir.nmu.org.ua/bitstream/handle/123456789/17554/4ea48f3315bef43b043c4cab6d6d639e.pdf?isAllowed=y&sequence=1)

**Прорешайте задачи с.56**

**Гетерогенное равновесие «осадок –раствор». Молярная и массовая растворимость малорастворимых соединений**

•*Гомогенная (однородная) система*–это система, физические и химические свойства которой во всех еѐ частях одинаковы (раствор).

•*Гетерогенная (неоднородная) система*–это система, состоящая из нескольких гомогенных фаз, разделенных между собой поверхностью раздела (осадок-раствор).

•*Насыщенный раствор*–содержит максимальное количество вещества, которое может раствориться в данном объѐме раствора при данной температуре и давлении (устойчив).

•*Пересыщенный раствор*–содержит большее количество вещества, чем насыщенный раствор (неустойчив → осадок).

•*Ненасыщенный раствор*–содержит меньшее количество вещества, чем насыщенный раствор (дополнит. растворение).

•*Растворимость*–концентрация вещества в насыщенном растворе.

•*Молярная растворимость вещества* (*S*, моль/л)–количество растворенного вещества в 1 л его насыщенного раствора:где: *n*–количество растворенного вещества, моль*m*–масса растворенного вещества, г*M*–молярная масса растворенного вещества, г/моль*V*–объѐм насыщенного раствора, л

•*Массовая растворимость вещества*(*Т*, г/л)–это масса растворенного вещества в 1 л его насыщенного раствора:*Т = S**M*

**http://anchem.pro/sites/files/user\_files/user4/any/geterogennye\_ravnovesiya.pdf**