

Тема урока:



Утром встал я спозаранку.
Чай налил, нашёл баранку.
Подмешал я сахарку,
Ложку, две и три – люблю.
Но здесь какой-то непорядок.
И на дне лежит осадок.
А, это третья ложка –
ну, подумайте немножко!



РАСТВОРЫ

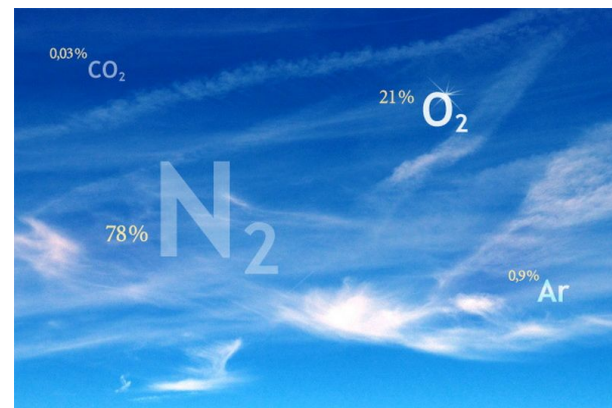


Растворы — однородные смеси веществ

Какими могут быть растворы?

(по агрегатному состоянию)

- Жидкими
- Твердыми
- Газообразными



Растворы

Растворитель – вещество, содержащееся в смеси **в избытке**, находящееся в том же агрегатном состоянии, что и раствор.

Растворенное вещество – компонент раствора, который присутствует в меньшем или незначительном количестве



Концентрация раствора

Концентрированный раствор – раствор, в котором содержится много растворенного вещества и мало растворителя

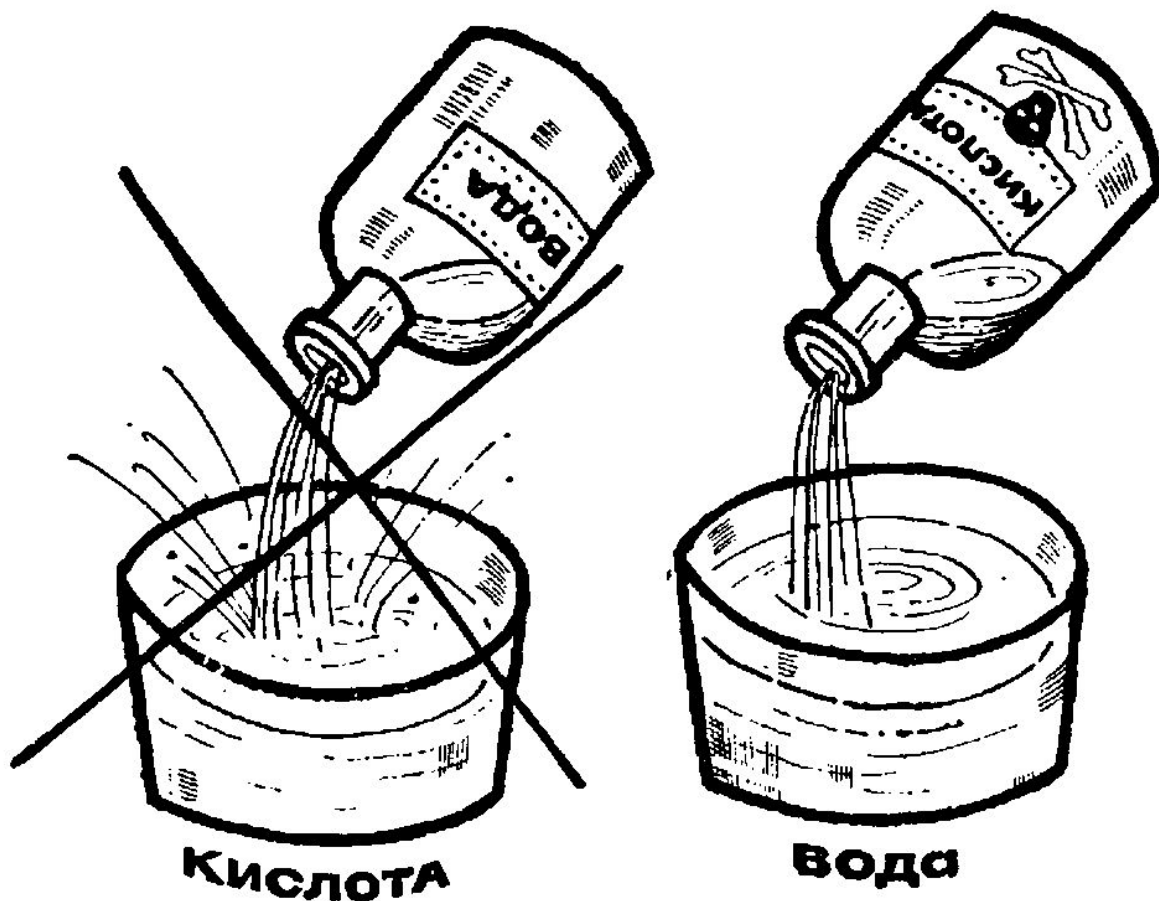


Растворение

Физический или химический процесс?

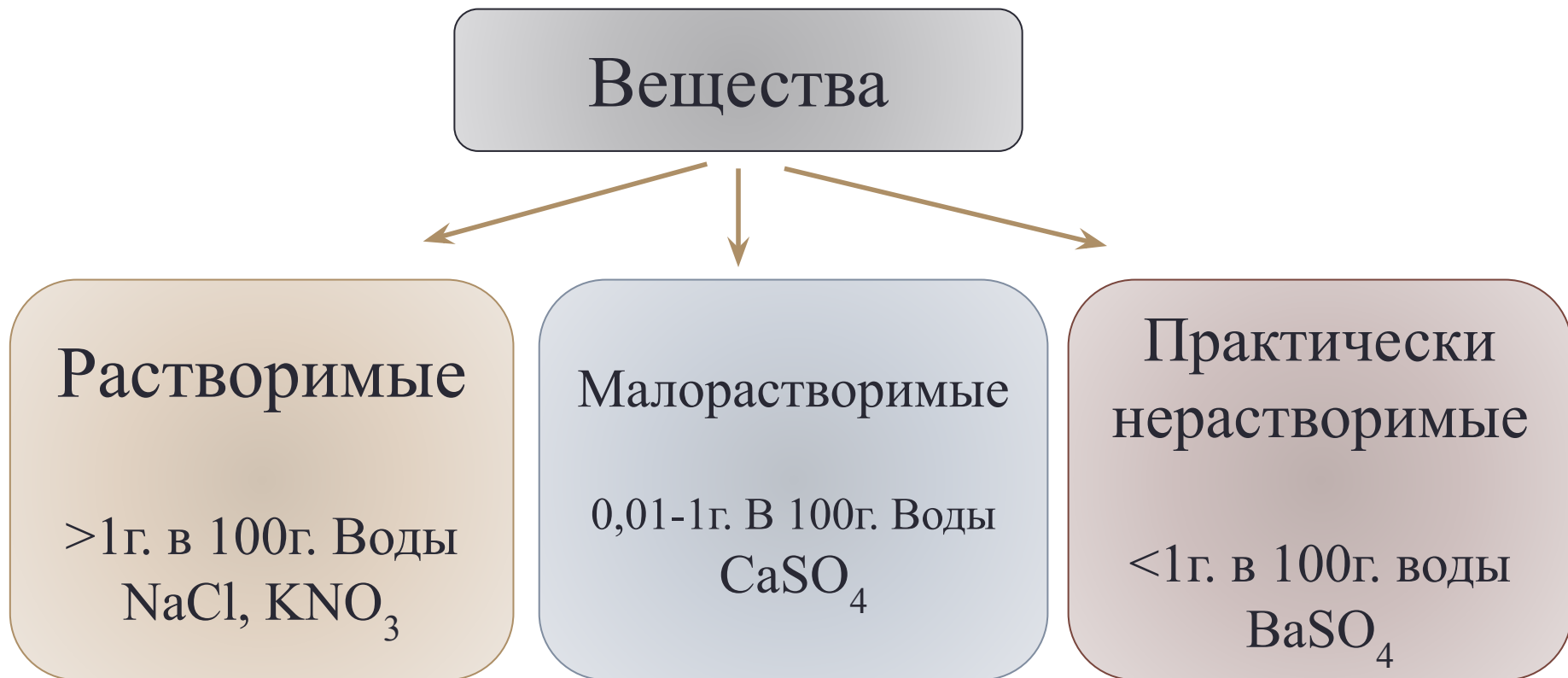
Процесс растворения относится к физико-химическим явлениям, т. к. наблюдаются и признаки, характерные для химических реакций (выделение теплоты, изменение цвета, ...), и признаки физических явлений (температура кипения, замерзания)

**Запомни как оду:
лей кислоту в воду!**



Классификация веществ по растворимости

Растворимость – способность веществ растворяться в воде



Растворы

Насыщенный раствор – раствор, в котором взятое вещество еще может растворяться при данной температуре;

Ненасыщенный раствор – раствор, в котором взятое вещество при данной температуре больше не растворяется.

Выращивание кристаллов

