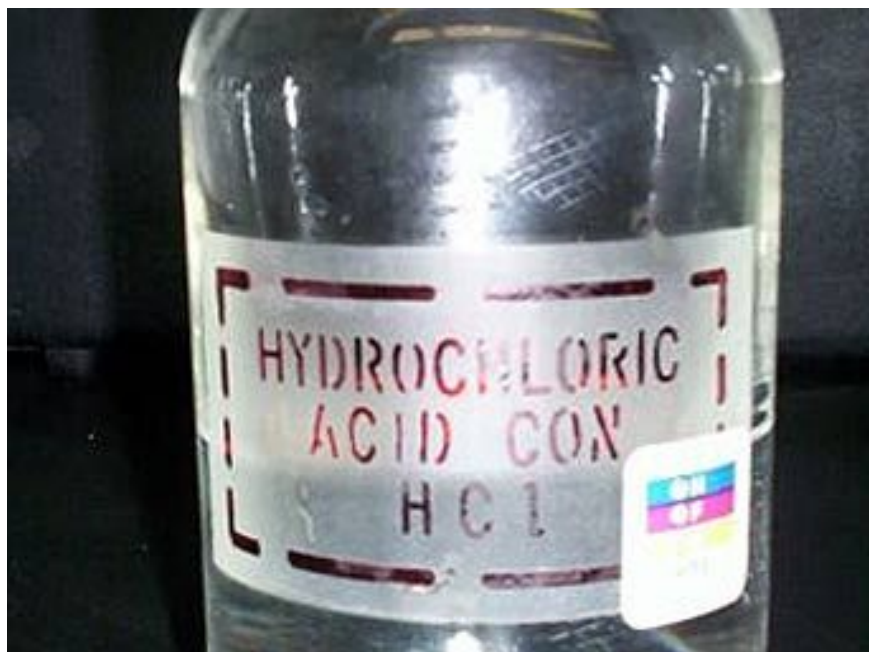


Серная кислота



- **бесцветная жидкость, вязкая, как масло, не имеющая запаха, почти вдвое тяжелее воды.**
- **поглощает влагу из воздуха и других газов, это свойство используют для осушения некоторых газов.**

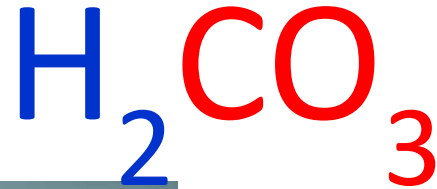
Соляная кислота



**Бесцветная, «дымящая»
на воздухе жидкость.**

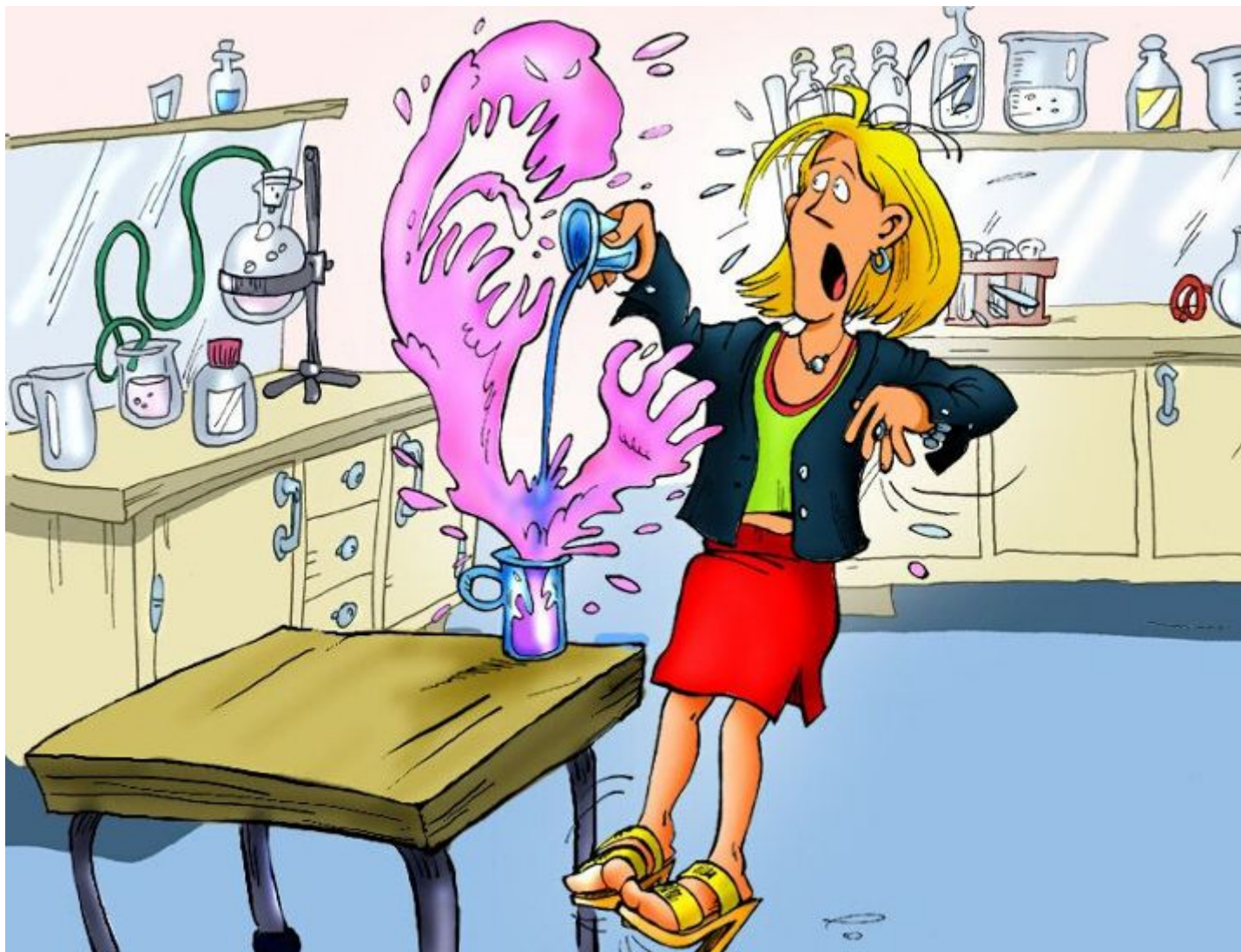
**Составная часть
желудочного сока.**

Угольная кислота



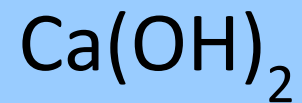
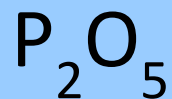
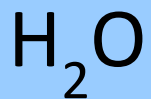
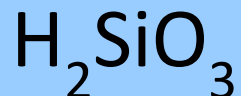
- Очень слабая и непрочная кислота.
- Образуется при растворении диоксида углерода в воде, например, в минеральной воде.

Каким правилом техники безопасности пренебрёг лаборант?



«Крестики - нолики».

Выигрышный путь – формулы кислот



Изменение цвета индикаторов в растворах кислот

Лакмус	Фенолфталеин	Метиловый оранжевый