

КИСЛОТЫ

Выполнила: Никитина Т. М.



Кислоты- сложные вещества состоящие из ионов водорода и ионов кислотного остатка.

Классификация кислот

- По основности
- По степени диссоциации
- По растворимости в воде
- По стабильности

КИСЛОТЫ

(ПО ОСНОВНОСТИ)

ОДНООСНОВНЫЕ

HF

HCl

ДВУХОСНОВНЫЕ

H_2SO_4

H_2CO_3

ТРЕХОСНОВНЫЕ

H_3PO_4

КИСЛОТЫ

(по степени диссоциации)



СИЛЬНЫЕ

H₂SO₄ HNO₃ HNO₃

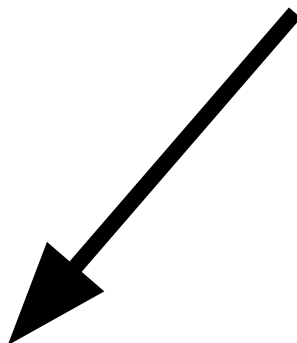


СЛАБЫЕ

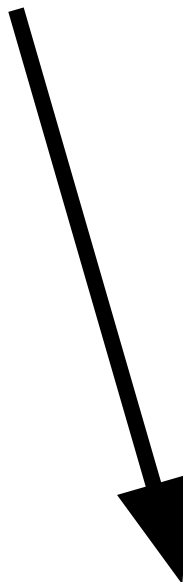
H₂S H₂CO₃

КИСЛОТЫ

(ПО РАСТВОРИМОСТИ В ВОДЕ)



РАСТВОРИМЫЕ



НЕРАСТВОРИМЫЕ



КИСЛОТЫ

(по стабильности)

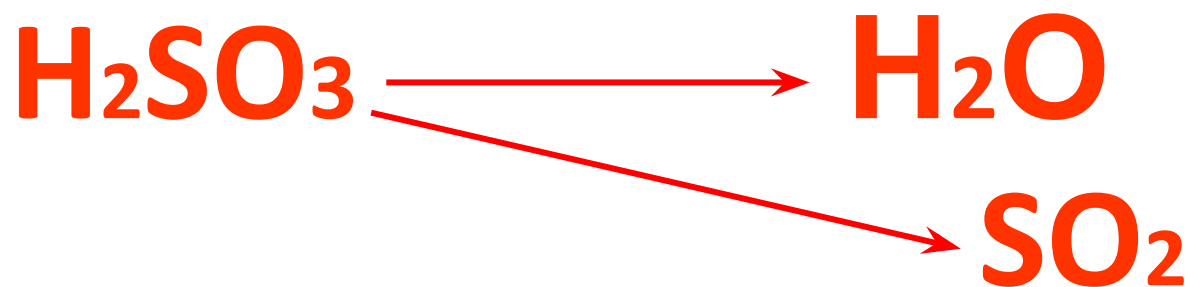
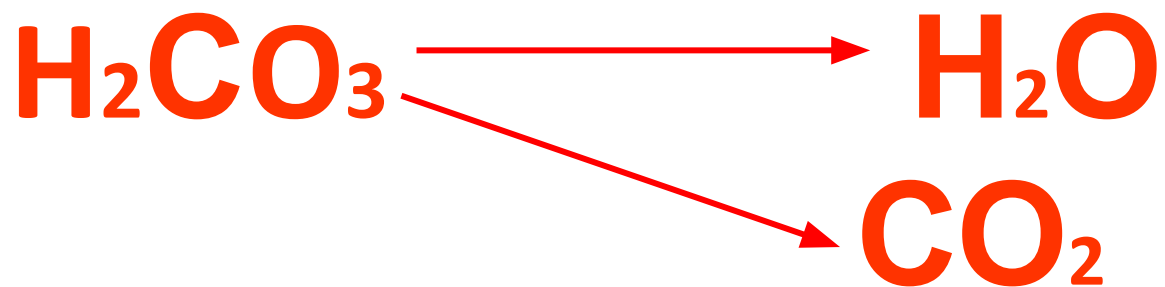
СТАБИЛЬНЫЕ



НЕСТАБИЛЬНЫЕ



НЕСТАБИЛЬНЫЕ КИСЛОТЫ



Дай название кислотам. Напиши уравнение диссоциации трех кислот по своему выбору.



