



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ

Физические свойства

- жидкости (*кроме кремниевой кислоты*)
- без цвета
- без запаха
- кислые на вкус

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

**Кислоты разрушают
органические
вещества**

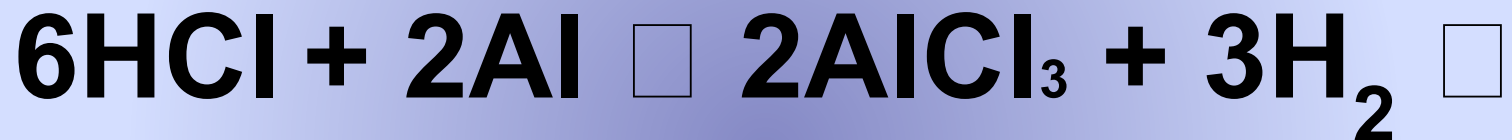
Действие индикаторов

НСІ + лакмус **красный**

НСІ + ф.ф. **бесцветный**

НСІ + м.о. **красный**

Взаимодействие с металлами (до Н !)



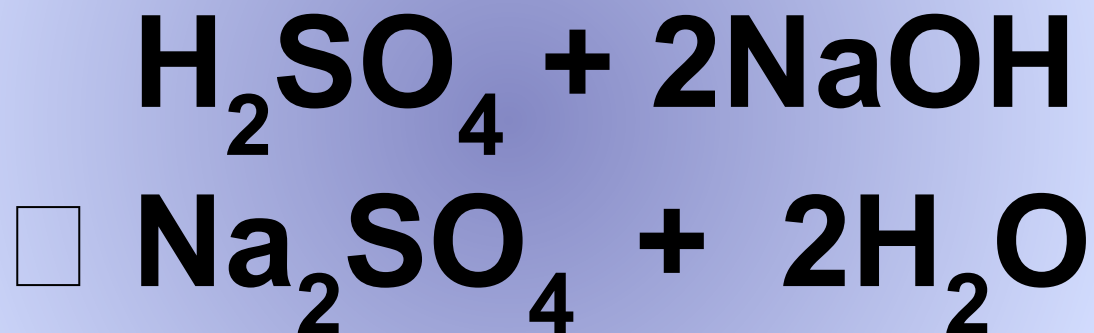
Кроме $\text{HNO}_3 + \text{Me} \square$

($\text{NO}_2 \square$, $\text{NO} \square$, $\text{NH}_3 \square$, $\text{N}_2 \square$)

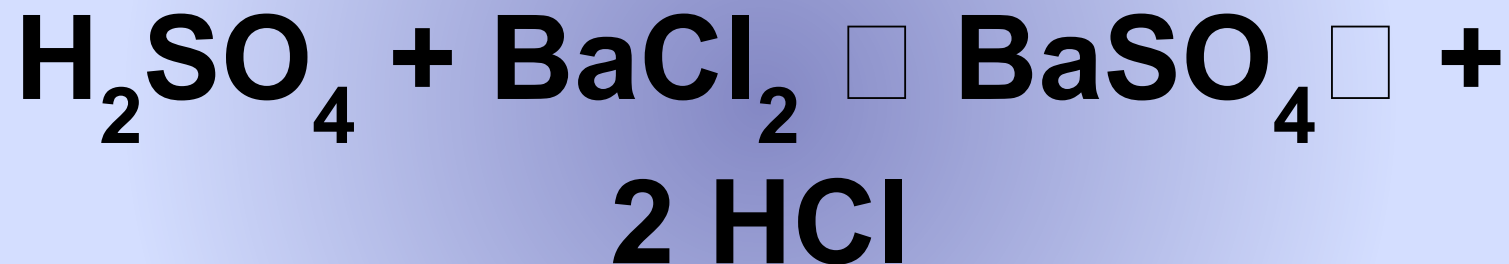
Взаимодействие с основными оксидами



Взаимодействие с основаниями



Взаимодействие с СОЛЯМИ



(качественная реакция)

**К
И
С
Л
О
Т
А**

+

лакмус – красный
Индикатор метилоранж – красный
фенолфталеин - бесцветный

+

Основание \square соль + H_2O
Соль \rightarrow новая соль + новая
кислота

+

Оксид металла \square соль + H_2O

+

металл \square соль + $H_2 \square$
 $HNO_3 + Me \square (NO_2 \square, NO \square, NH_3 \square,$
 $N_2 \square)$