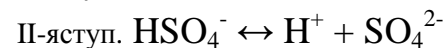
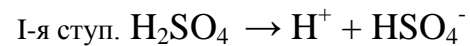
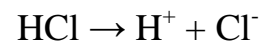


Свойства кислот

1. Диссоциация



2. кислота + Me \rightarrow соль + $\text{H}_2\uparrow$

3. кислота + о.о. \rightarrow соль + H_2O

4. кислота + а.о. \rightarrow соль + H_2O

5. кислота + основание \rightarrow соль + H_2O

6. кислота₁ + соль₁ \rightarrow соль₂ \downarrow + кислота₂ $\uparrow\downarrow$

7. кислота + $\text{NH}_3 \rightarrow$ соль аммония


8. кислота + спирт \leftrightarrow сл.эфир + H_2O

t°

9. кислота \rightarrow к.о. + H_2O

Кислоты сильные	Кислоты слабые
HCl	HF
HBr	H_2SO_3
HI	H_2S
H_2SO_4	HClO
HClO ₄	HNO_2
HNO_3	H_2SiO_3
H_2CrO_4	H_2CO_3
$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	H_3PO_4
HMnO_4	HCN
	карб. К-ТЫ

Окраска индикаторов в кислотной среде:

Лакмус – красный 

Метилоранж – красный 