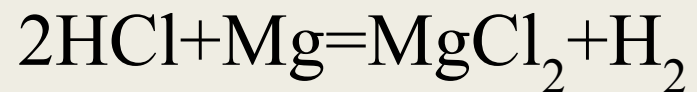




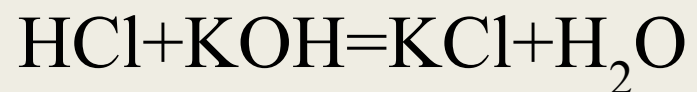
ХИМИЧЕСКИЕ  
СВОЙСТВА  
КИСЛОТ

○ Все кислоты изменяют окраску индикаторов: лакмус станет красным, метилоранж – розовым, фенолфталеин – бесцветным, индикаторная бумага – красный.

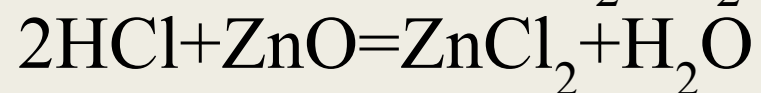
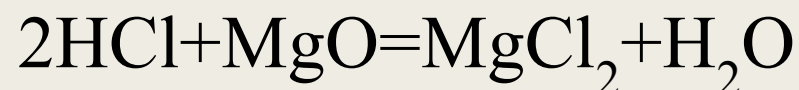
○ Кислота+активный Ме=соль + H<sub>2</sub>



○ Кислота+все основания=соль+вода

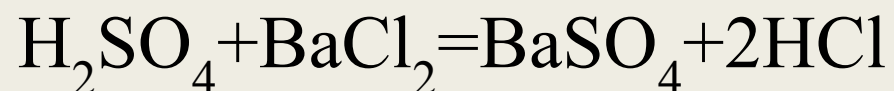


○ Кислота + основной оксид/амфотерный оксид=соль+вода



○ Кислота+соль=новая кислота+новая соль

Условия: новая кислота или соль (кто-то один) должен быть М или Н в таблице растворимости.



✓ Если образуется H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, то она разлагается на H<sub>2</sub>O и CO<sub>2</sub>.

Сборник  
задач N°191,  
N°192,  
N°193,  
N°194

Домашнее задание:  
параграф 14 , N°195  
(сборник задач)