

ПАМЯТКА

ПО СОСТАВЛЕНИЮ УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИИ ИОННОГО ОБМЕНА МЕЖДУ РАСТВОРАМИ ЭЛЕКТРОЛИТОВ

1. Реакций ионного обмена протекают до конца, т.е. **необратимо**, если:
 - выпадает (растворяется осадок);
 - выделяется газ;
 - образуется вода.
2. Если перечисленных веществ не образуется, реакция **не** протекает.
3. В случае малорастворимых веществ (**М**) следует помнить:
 - если малорастворимое вещество находится в **левой** части уравнении, считать его **растворимым** и записать в виде ионов;
 - если малорастворимое вещество находится в **правой** части уравнении, считать его **нерастворимым** и записать в виде молекулы.
4. Оксиды, простые и газообразные вещества на ионы не диссоциируют, их формулы переписываются без изменений.