СОЛИ

1

MeHA — кислые
- двойные: $KAl(SO_4)_2$
- смешанные: $Ca<^{Cl}_{OCl}$

Me_xA_y — средние

MeOHA — основные
- комплексные: $Na_2[Zn(OH)_4]$

2

СОЛЬ + ...
1. Me (искл. от Li-Mg)
2. $Me(OH)_x$ раств.
3. H_xA
4. Me_xA_y

! ↑ или ↓

СОЛЬ + ...
- Me (менее актив.)
- $Me(OH)_x$ нерасств.
- H_xA
- Me_xA_y

$Me(OH)_x + H_xA$

Me^+ — A^-

Р, Н, М

A^- — Me^+

3

ПОЛУЧЕНИЕ

	НеМе	кислотный оксид	H_xA	Me_xA_y
Me	+		+	+
основной оксид		+	+	
$Me(OH)_x$ раств.		+	+	+
Me_xA_y			+	+

<10!

Используйте!

	Na^+	K^+	Ba^{2+}	Cu^{2+}
OH^-	Р	Р	М	Н
NO_3^-	Р	Р	Р	Р
SO_4^{2-}	Р	Р	Н	Р

{K ... Na ...}; {H ... Cu ... Ag};

t°C!
C!
a!

реакции обмена → ↑ H_2O ↓ (1 2 3)

5 **разложение** при t°

соли аммония
- $NH_4Cl \xrightarrow{t} NH_3\uparrow + HCl\uparrow$
- $NH_4NO_2 \xrightarrow{t} N_2\uparrow + 2H_2O$
- $(NH_4)_2CO_3 \xrightarrow{t} 2NH_3\uparrow + CO_2\uparrow + H_2O$

нитраты
- левее Mg: $MeNO_3 \rightarrow MeNO_2 + O_2\uparrow$
- Mg–Cu: $MeNO_3 \rightarrow MeO + NO_2\uparrow + O_2\uparrow$
- правее Cu: $MeNO_3 \rightarrow Me + NO_2\uparrow + O_2$

карбонаты (кроме щелочных Me)
- $MgCO_3 \xrightarrow{t} MgO + CO_2\uparrow$

гидрокарбонаты
- $2NaHCO_3 \xrightarrow{t} Na_2CO_3 + CO_2\uparrow + H_2O$