

Осадок образуется при взаимодействии раствора гидроксида калия (избыток) с каждым веществом в ряду (электролиты взяты в виде водных растворов):

- 1) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2, \text{SO}_2, \text{CuSO}_4$; 2) $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2, \text{Al}, \text{FeCl}_2$;
- 3) $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2, \text{FeCl}_2, \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$; 4) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2, \text{MgSO}_4, \text{Al(OH)}_3$.