

### Комплексные соединения.

Комплексообразователь, Степень окисления	К. ч.	Среда	Соединение	Название
$\text{Cr}^{+3}$	6	$\text{OH}^-$	$\text{Na}_3[\text{Cr}(\text{OH})_6]$	Гексагидроксохромат (III) натрия
$\text{Al}^{+3}$	4, 6	$\text{H}_2\text{O}$	$[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$	Хлорид гексаакваалюминия
$\text{Al}^{+3}$	4, 6	$\text{H}^+$	$\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$	Гексафтороалюминат натрия
$\text{Al}^{+3}$	4, 6	$\text{OH}^-$	$\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$	Тетрагидроксоалюминат натрия
$\text{Fe}^{+3}$	6	$\text{OH}^-$	$\text{Na}_3[\text{Fe}(\text{OH})_6]$	Гексагидроксоферрат(III) натрия
$\text{Fe}^{+3}$	6	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	Гексацианоферрат(III) калия
$\text{Fe}^{+2}$	6	$\text{H}_2\text{O}$	$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$	Сульфат гексаакважелеза (II)
$\text{Fe}^{+2}$	6	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	Гексацианоферрат(II) калия
$\text{Zn}^{+2}$	4	$\text{OH}^-$	$\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$	Тетрагидроксоцинкат натрия
$\text{Cu}^{+2}$	4, 6	$\text{NH}_3$	$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2$	Гидроксид тетраамминмеди(II)
$\text{Cu}^{+2}$	4	$\text{OH}^-$	$\text{Na}_2[\text{Cu}(\text{OH})_4]$	Тетрагидроксокупрат(II) натрия
$\text{Cu}^{+2}$	4	$\text{H}_2\text{O}$	$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$	Тетрааквамеди(II) ионы
$\text{Cu}^{+1}$	2	$\text{NH}_3$	$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$	Гидроксид диамминмеди(I)
$\text{Ag}^{+1}$	2	$\text{H}^+$	$\text{H}[\text{AgCl}_2]$	Дихлороаргентат(I) водорода
$\text{Ag}^{+1}$	2	$\text{NH}_3$	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$	Гидроксид диамминсеребра(I)