

ВАРИАНТЫ ДОМАШНЕГО ЗАДАНИЯ «КОМПЛЕКСНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ»

Задание 1. Составьте формулы комплексных соединений из указанных частиц, учитывая заданное значение координационного числа (КЧ). Для каждого соединения запишите уравнения диссоциации и выражение константы нестойкости комплексного иона.

Задание 2. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакций образования комплексных соединений при заданных взаимодействиях, учитывая указанное значение координационного числа (КЧ).

Задание 3. Выберите из предложенных соединений амфотерное вещество. Для подтверждения амфотерности напишите, с учетом комплексобразования, молекулярные и ионные уравнения соответствующих реакций

Задание 4. Дополните схему заданного окислительно-восстановительного процесса - запишите формулу образующегося комплексного иона, учитывая указанное значение координационного числа (КЧ). Укажите окислитель, восстановитель и источник лигандов и допишите правую часть схемы превращения. Составьте уравнения электронно-ионных полуреакций, ионное и молекулярное уравнения реакции.

Вариант	Номер задания					
	1		2		4	
	формулы веществ и ионов	КЧ	формулы взаимодействующих веществ	КЧ	формулы веществ	Схема окислительно-восстановительной реакции
16	2	3	4	5	6	7
	K^+ Au^{3+} SCN^-	4	$Cr_2(SO_4)_3 + NaOH$	4	$Cr_2(SO_4)_3$ CaO $Sn(OH)_2$ CrO_3	$Zn + NaClO_3 + NaOH \rightarrow Cl^- + [Zn^{+2} \dots]$
	Na^+ Cu^{2+} Br^-	4	$Al_2(SO_4)_3 + KF$	6		
						8
						4