Домашняя работа 2

Составление формул солей

- Первый вариант: составить формулы солей цезия, стронция и хрома (III)
- Первый вариант первые 12 человек по списку.
- Второй вариант: составить формулы солей рубидия, цинка и железа (III)
- Второй вариант остальные 12 человек

- Помним, что в названии соли металла с переменной степенью окисления, например, железа, хрома в скобочках нужно указывать в скобочках степень окисления римскими цифрами.
- Например, хлорид железа (III) - $FeCl_3$

	Me^{+}	Me^{2+}	Me^{3+}
Фторид F^{-}	KF – фторид калия	MgF_2 - фторид магния	AlF_3 фторид алюминия
хлорид Cl^{-}			
Бромид Br^{-}			
Иодид I^{-}			
Судьфид S^{2-}			

	Me+	Me^{2+}	Me^{3+}
Сульфит SO_3^{2-}	K_2SO_3 – сульфид калия	$MgSO_3$ сульфит магния	$Al_2(SO_3)_3$ сульфит алюминия
Сульфат SO_4^{2-}			
Нитрат NO_3^{1-}			
Нитрит NO_2^{1-}			
Фосфат PO_4^{3-}	$Na_3PO_4^{3-}$	$Mg_3(PO_4)_2$	$AlPO_4^{3-}$

	Me+	Me^{2+}	Me^{3+}
Карбонат CO_3^{2-}			
Ацетат CH_3COO^{1-}			
Силикат SiO_3^{2-}			