

# 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 скобках нужно указывать в скобках степень окисления римскими цифрами.
- Например, хлорид железа ( III) -  $\text{Fe Cl}_3$

	$Me^+$	$Me^{2+}$	$Me^{3+}$
Фторид $F^-$	$K F$ – фторид калия	$Mg F_2$ - фторид магния	$Al F_3$ фторид алюминия
хлорид $Cl^-$			
Бромид $Br^-$			
Иодид $I^-$			
Судьфид $S^{2-}$			

	Me+	Me <sup>2+</sup>	Me <sup>3+</sup>
Сульфит SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	K <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> – сульфид калия	MgSO <sub>3</sub> сульфит магния	Al <sub>2</sub> (SO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> сульфит алюминия
Сульфат SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>			
Нитрат NO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>			
Нитрит NO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>			
Фосфат PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Mg <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	AlPO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>

	Me <sup>+</sup>	Me <sup>2+</sup>	Me <sup>3+</sup>
Карбонат CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>			
Ацетат CH <sub>3</sub> COO <sup>1-</sup>			
Силикат SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>			