

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) - 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 ²⁺	Me ³⁺
Сульфит SO ₃ ²⁻	K ₂ SO 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 ₃ PO ₄ ³⁻	Mg ₃ (PO ₄) ₂	AlPO ₄ ³⁻

	Me ⁺	Me ²⁺	Me ³⁺
Карбонат CO ₃ ²⁻			
Ацетат CH ₃ COO ¹⁻			
Силикат SiO ₃ ²⁻			