

Dados iônicos

Cada pessoa do seu grupo irá rolar um dado contendo símbolos de cátions e um contendo ânions. Registre os resultados e preencha a tabela abaixo conforme o exemplo.

Nome do cátion: ferro (III) Símbolo do cátion: Fe³⁺ Nome do ânion: cloreto Símbolo do ânion: Cl⁻ Cargas: Fe³⁺ Cl⁻ Cl⁻ Cl⁻ = 0 Fórmula do composto: FeCl₃ Nome do composto: cloreto de ferro (III)	Nome do cátion: _____ Símbolo do cátion: _____ Nome do ânion: _____ Símbolo do ânion: _____ Cargas: _____ Fórmula do composto: _____ Nome do composto: _____
Nome do cátion: _____ Símbolo do cátion: _____ Nome do ânion: _____ Símbolo do ânion: _____ Cargas: _____ Fórmula do composto: _____ Nome do composto: _____	Nome do cátion: _____ Símbolo do cátion: _____ Nome do ânion: _____ Símbolo do ânion: _____ Cargas: _____ Fórmula do composto: _____ Nome do composto: _____
Nome do cátion: _____ Símbolo do cátion: _____ Nome do ânion: _____ Símbolo do ânion: _____ Cargas: _____ Fórmula do composto: _____ Nome do composto: _____	Nome do cátion: _____ Símbolo do cátion: _____ Nome do ânion: _____ Símbolo do ânion: _____ Cargas: _____ Fórmula do composto: _____ Nome do composto: _____

Íons mais comuns

A tabela abaixo traz os símbolos e nomes de alguns dos cátions e ânions mais comuns. Use-a como referência quando for escrever nomes de compostos iônicos.

Cátions		Ânions	
Símbolo	Nome	Símbolo	Nome
Na⁺	sódio	F⁻	fluoreto
K⁺	potássio	Cl⁻	cloreto
Mg²⁺	magnésio	I⁻	iodeto
Ca²⁺	cálcio	Br⁻	brometo
Al³⁺	alumínio	ClO⁻	hipoclorito
Cu²⁺	cobre (II)	NO₃⁻	nitrato
Fe²⁺	ferro (II)	CO₃²⁻	carbonato
Fe³⁺	ferro (III)	SO₄²⁻	sulfato
Ag⁺	prata	PO₄³⁻	fosfato
NH₄⁺	amônio	OH⁻	hidróxido
Zn²⁺	zinco	S²⁻	sulfeto
Pb²⁺	chumbo (II)	O²⁻	óxido