

Compostos iônicos

ou

Sais

- ✓ Constituídos por iões de cargas diferentes
- ✓ A soma das cargas positivas é igual à soma das cargas negativas
- ✓ São eletricamente neutros

Na **Fórmula química**
escreve-se primeiro o símbolo
do ião positivo

No **Nome**
escreve-se primeiro o
ião negativo

exemplos

	ião iodeto I^-	ião óxido O^{2-}	ião sulfato SO_4^{2-}	ião hidróxido OH^-
ião potássio K^+	KI iodeto de potássio	K_2O óxido de potássio	K_2SO_4 sulfato de potássio	KOH hidróxido de potássio
ião amónio NH_4^+	NH_4I iodeto de amónio	NH_4O_2 óxido de amónio	$(NH_4)_2SO_4$ sulfato de amónio	NH_4OH hidróxido de amónio
ião cálcio Ca^{2+}	CaI_2 iodeto de cálcio	CaO_2 óxido de cálcio	$CaSO_4$ sulfato de cálcio	$Ca(OH)_2$ hidróxido de cálcio
ião alumínio Al^{3+}	AlI_3 iodeto de alumínio	Al_2O_3 óxido de alumínio	$Al_2(SO_4)_3$ sulfato de alumínio	$Al(OH)_3$ hidróxido de alumínio
ião prata Ag^+	AgI iodeto de prata	Ag_2O óxido de prata	Ag_2SO_4 sulfato de prata	$AgOH$ hidróxido de prata