

## Cores características de iões numa chama

Nome do ião	Símbolo do ião	Cor observada
<b>Bário</b>	Ba <sup>2+</sup>	Verde clara <sup>[2]</sup> Amarela esverdeada <sup>[3]</sup>
<b>Cálcio</b>	Ca <sup>2+</sup>	Vermelha alaranjada <sup>[1]</sup> Amarela avermelhada <sup>[3]</sup>
<b>Césio</b>	Cs <sup>+</sup>	Azul <sup>[1]</sup>
<b>Cobre</b>	Cu <sup>2+</sup>	Verde <sup>[1]</sup> Azul esverdeada <sup>[2]</sup> Verde azulada <sup>[3]</sup>
<b>Estrôncio</b>	Sr <sup>2+</sup>	Vermelha sangue <sup>[2]</sup>
<b>Lítio</b>	Li <sup>+</sup>	Vermelha carmesim <sup>[1]</sup> Vermelha <sup>[3]</sup>
<b>Magnésio</b>	Mg <sup>2+</sup>	Branca <sup>[1]</sup>
<b>Potássio</b>	K <sup>+</sup>	Violeta <sup>[1,2,3]</sup>
<b>Rubídio</b>	Rb <sup>+</sup>	Vermelha arroxeadada <sup>[1]</sup>
<b>Sódio</b>	Na <sup>+</sup>	Amarela <sup>[1,2]</sup> Amarela intensa <sup>[3]</sup>

### Bibliografia:

[1] C. Corrêa, A. Nunes, N. Almeida, "Química 11º ano", Porto Editora, Porto, 2000.

[2] A. R. Pereira, A. Pereira, "Exercícios Física e Química A", Texto Editores, 2020.

[3] J. Paiva, A. J. Ferreira, G. Ventura, M. Fiolhais, C. Fiolhais, "10 Q", Texto Editores, 1ª edição, Lisboa, 2007.