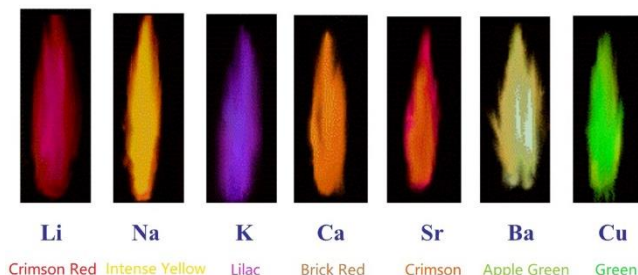


# Lámgfestés

Alkáli- és alkáliföldfémekre jellemző, mert külső elektronjaik könnyen gerjeszthetők

- **Lítium:** vörös
- **Nátrium:** sárga
- **Kálium:** ibolya
- **Berillium, magnézium:** nem ad lámgfestést
- **Kalcium:** téglavörös
- **Stroncium:** kárminvörös
- **Bárium:** almazöld
- **Réz:** fűzöld



## Ionok színe

Főcsoportok kationjai ( $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Al}^{3+}$  stb.),  $\text{Ag}^+$  és  $\text{Zn}^{2+}$  **színtelenek** (csak zárt alhéjak vannak)

Oldatban **színes fémionok csak mellékcsoportban** lehetnek, mert itt vannak olyan ionok, amelyek nem zárt alhéjakat tartalmazhatnak

- **Hidratált  $\text{Cu}^{2+}$ :** zöldeskék / halványkék
  - **Vízmentes  $\text{Cu}^{2+}$ :** színtelen
- **$\text{Mn}^{2+}$ :** élénkrozaszín
- **$\text{Mn}^{7+}$ :** magenta
- **Hidratált  $\text{Fe}^{2+}$ -ionok:** halványzöld
  - **Vas(II)-hidroxid-csapadék:** szürkészöld
- **Hidratált  $\text{Fe}^{3+}$ -ionok:** sárgás
  - **Vas(III)-hidroxid-csapadék:** vörösbarna
- **Hidratált  $\text{Ni}^{2+}$ :** almazöld
- **Hidratált  $\text{Co}^{2+}$ :** rózsaszín
  - **Vízmentes  $\text{Co}^{2+}$ :** kék

