

# Chemie

## 8. ročník

# Ionty

Mgr. Helena Roubalová

---

---

# Ionty

- částice s elektrickým nábojem
- náboj iontu se zapisuje za značku prvku vpravo nahore, např.  $\text{Na}^+$

# Kationty

=

*částice s kladným nábojem*



$$\begin{array}{r} 11\text{p}^+ \\ \underline{11\text{e}^-} \\ 0 \end{array}$$

atom sodíku



$$\begin{array}{r} 11\text{p}^+ \\ -\text{e}^- \\ \underline{10\text{e}^-} \\ +1 \end{array}$$

kationt sodíku



# Kationty



0

atom vápníku



+2

kationt vápníku

# Anionty

=

*částice se záporným nábojem*

${}^9\text{F}$

$9\text{p}^+$

$\underline{9\text{e}^-}$

0

atom fluoru

${}^9\text{F}^-$

$9\text{p}^+$

$\underline{10\text{e}^-}$

-1

aniont fluoru



# Anionty



atom kyslíku

aniont kyslíku



Vysvětli, co jsou to ionty.

Na příkladu draslíku vysvětli vznik kationtu draslíku.

Na příkladu chloru vysvětli vznik aniontu chloru.

Kolik protonů a elektronů obsahuje částice

