

## Ionty

- částice vzniklé z atomu odebráním nebo přidáním **elektronů** -  $e^-$   $\ominus$
- ionty **nejsou** elektricky **neutrální**

### a) **kladný iont**

- odebereme elektrony  $e^-$   $\ominus$

#### **kladný iont LITHIA**

nukleonové číslo

(počet částic v jádře)



protonové číslo

(počet protonů)

jádro

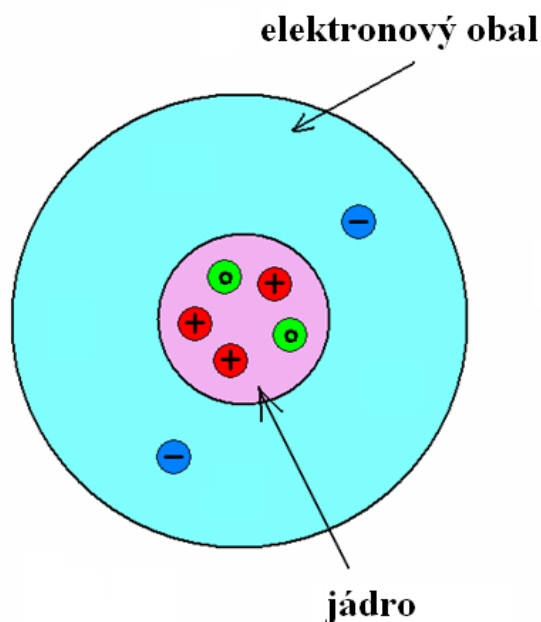
3 protony 3  $p^+$

2 neutrony 2  $n^0$

obal atomu

2 elektrony 2  $e^-$

$$3 p^+ > 2 e^-$$



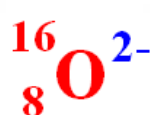
### b) **záporný iont**

- přidáme elektrony  $e^-$   $\ominus$

#### **záporný iont KYSLÍKU**

nukleonové číslo

(počet částic v jádře)



protonové číslo

(počet protonů)

jádro

8 protonů 8  $p^+$

8 neutronů 8  $n^0$

obal atomu

10 elektronů 10  $e^-$

$$8 p^+ < 10 e^-$$

