



## INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název školy: Základní škola a Mateřská škola  
Studená, okres Jindřichův Hradec

Autor: Mgr. Jaroslava Všohájková

Název : VY\_52\_INOVACE\_1E03Ch\_Elektronový  
obal

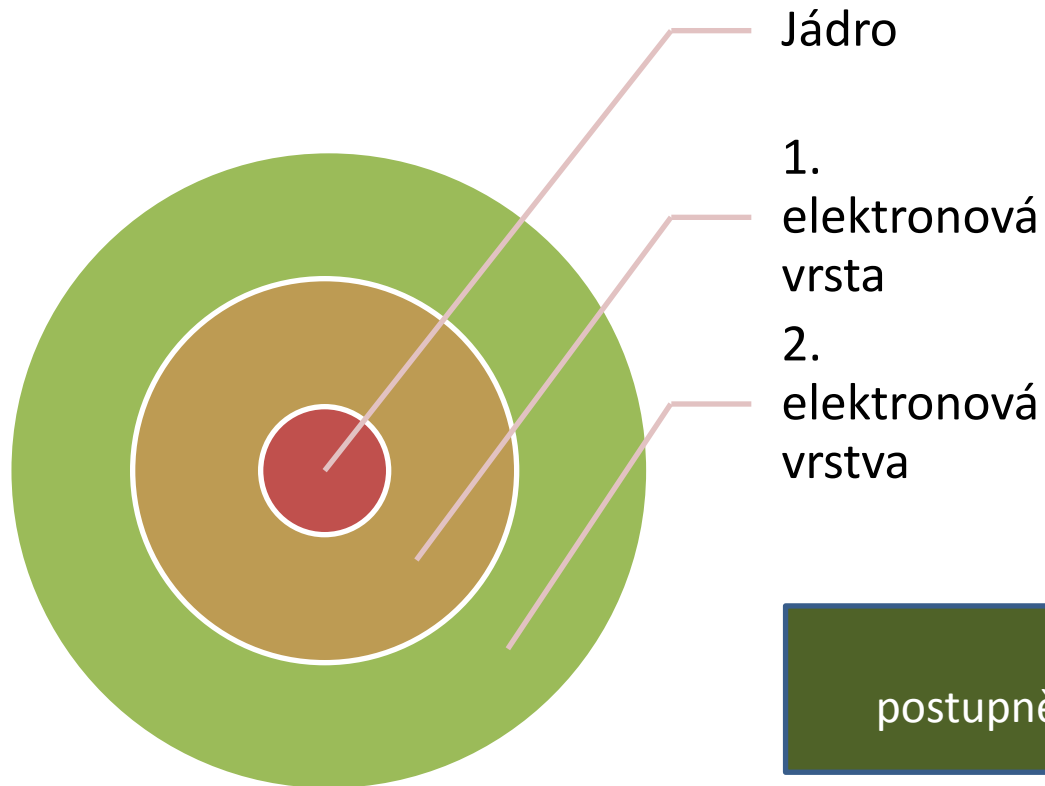
Téma: Elektronový obal

Číslo projektu: CZ.1.07/1.4.00/21.3136

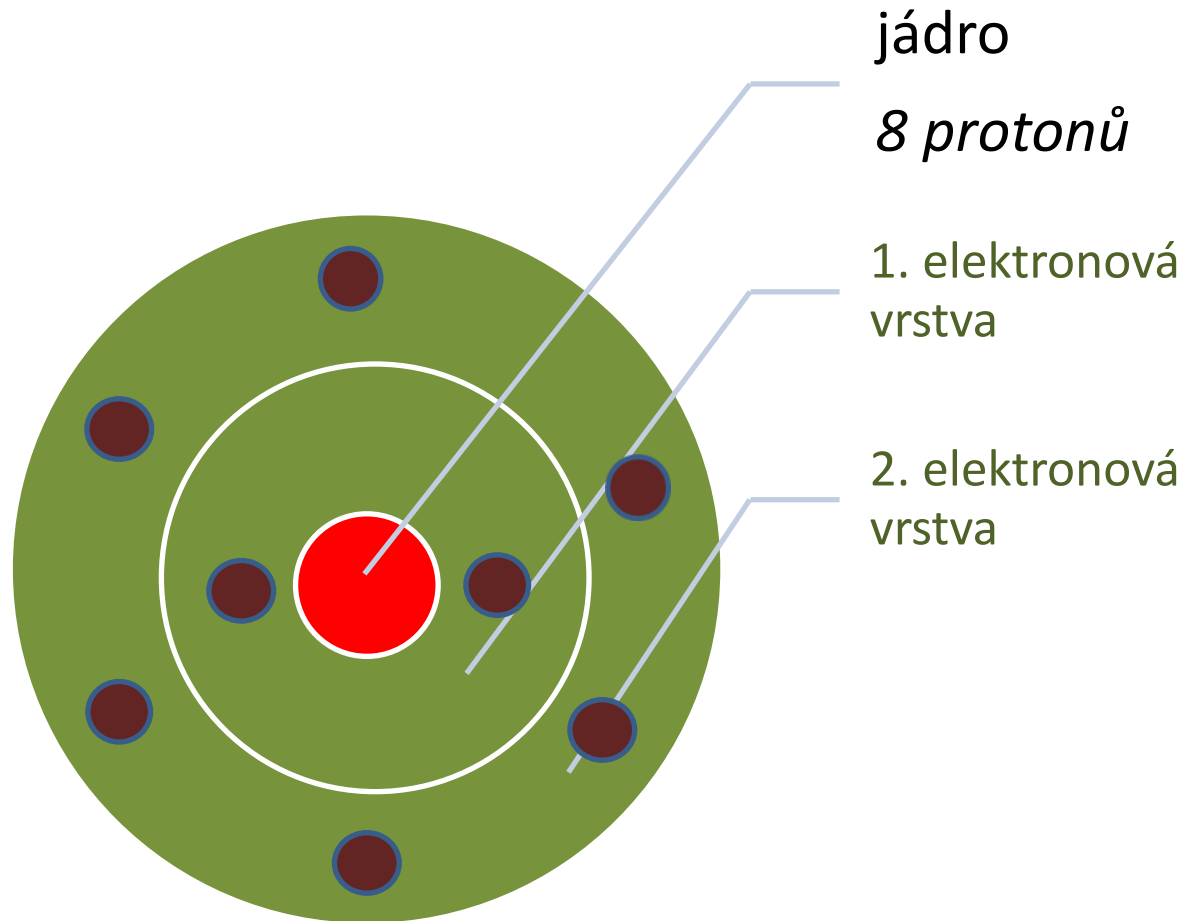
# Anotace:

- určeno pro žáky 8. ročníku
- materiál je určen k využití na interaktivní tabuli
- vede žáky k pochopení stavby atomů a možností jejich chemických reakcí
- žáci mohou postupně doplňovat další atomy
- přidáváním či odebíráním elektronů mohou tvořit ze stávajících atomů ionty

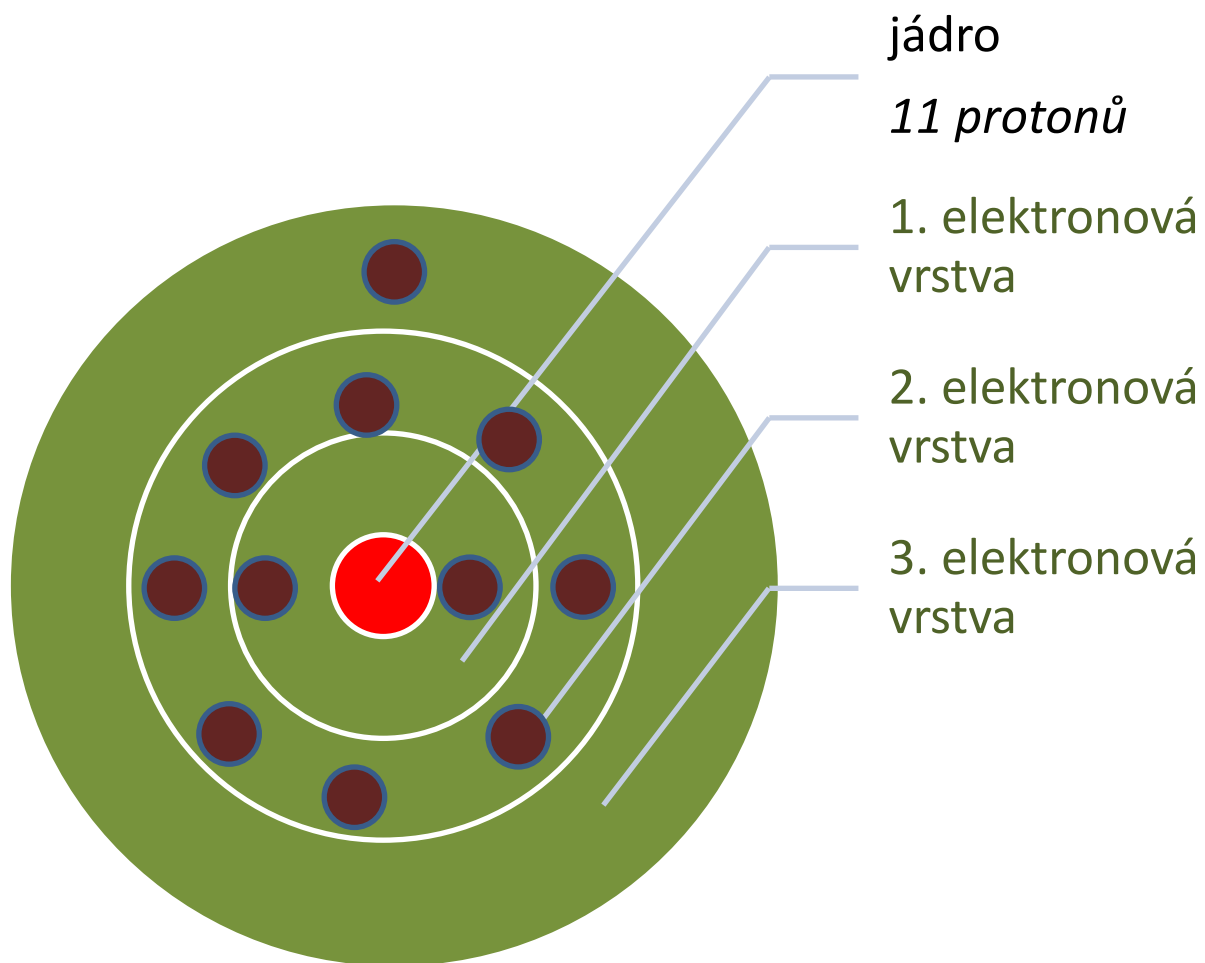
# Elektronový obal



# Atom kyslíku



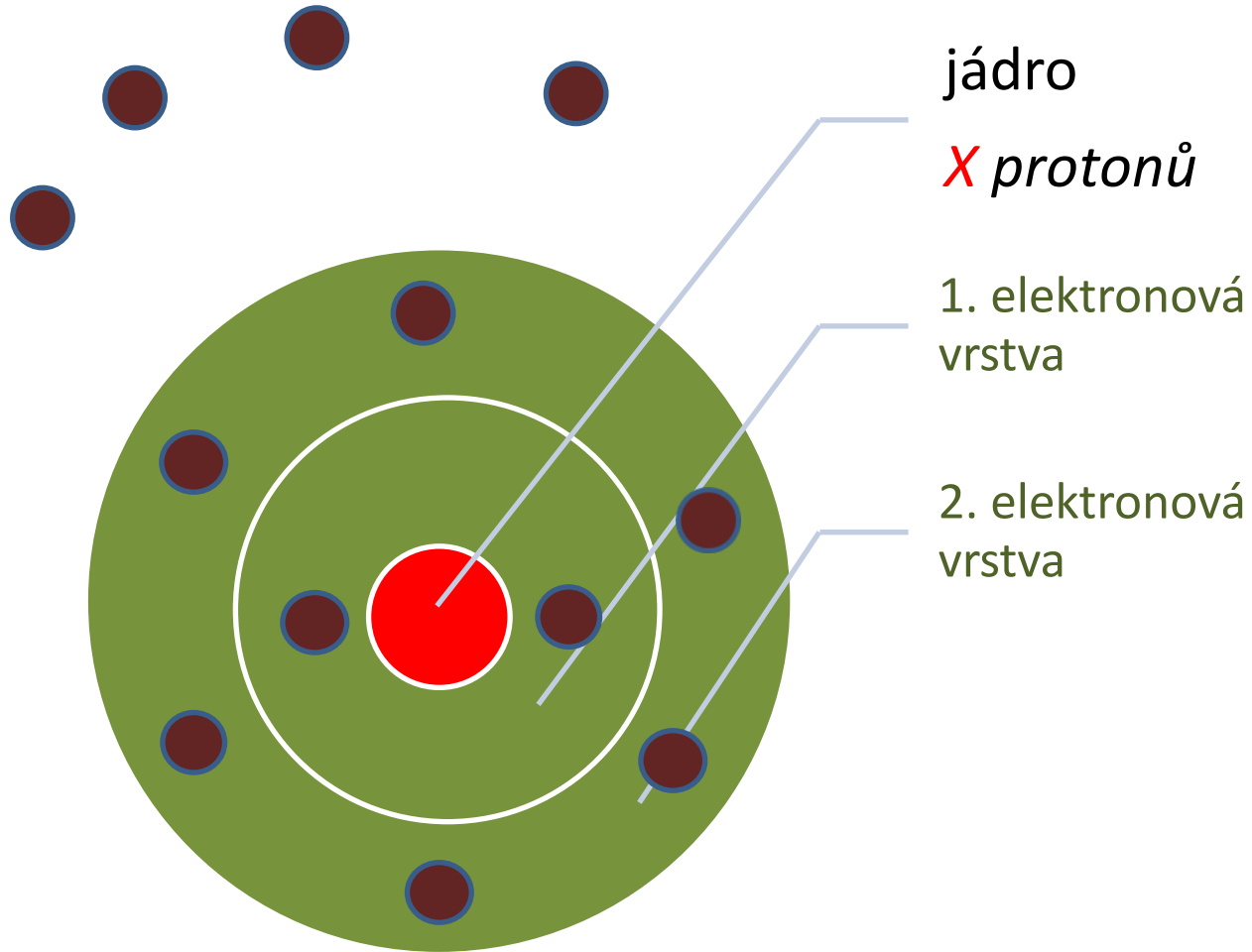
# Atom sodíku



# Zaplňování elektronových vrstev

- jednotlivé vrstvy se zaplňují elektrony postupně směrem od jádra
- do každé vrstvy se vejde pouze určitý počet elektronů
- poslední vrstva s elektrony = **valenční**
- ztrátou nebo přijetím elektronů vznikají ionty
- **reakcí se zúčastňují pouze elektrony valenční vrstvy**

# Uprav tento atom na atom uhlíku



# Uprav tento atom na atom hliníku

