

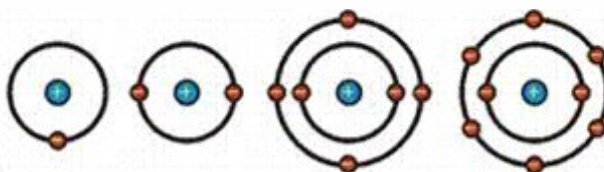
CHÉMIA

Atómy
pod lupou

- **TÉMA:** Bohrov model atómu
- **CIEL:** Rozlíšiť jednotlivé elementárne častice a ich usporiadanie v atóme.
- **VEK:** 8. ročník ZŠ
- **DOBA TRVANIA:** 20 minút
- **ROČNÉ OBDOBIE:** celoročne
- **POMÔCKY:** prírodné materiály v okolí školy, periodická tabuľka prvkov

POPIS:

1. Žiakov rozdelíme do dvojíc. Každé dvojici priradíme jeden chemický prvok.
2. Žiaci pomocou tabuľky určia, aké protónové číslo má ich prvok a odvidia počet elektrónov a neutrónov.
3. Následne si žiaci nazbierajú prírodniny a zostavia model atómu.
4. Na záver sa dvojice žiakov pri svojich výtvoroch vymenia a na základe počtu jednotlivých častíc určia, ktorý prvok je pred nimi znázornený.

OBRÁZOK:**VARIÁCIE:**

- prírodniny môžeme nahradiť samotnými žiakmi, ktorí svojím postavením vytvoria rôzne modely atómov. Elektróny (žiacov) v atómoch môžeme pridávať alebo odoberať, vzniknuté častice žiaci pomenujú

Autorka: Patrícia Kacliková, Gymnázium Trebišovská, Košice