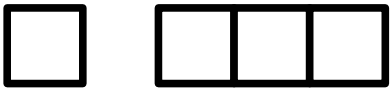
Vzácné plyny – p^6 prvky – He, Ne Ar, Kr, Xe, Rn

výskyt:

vlastnosti:

- mimořádně stabilní elektronová konfigurace – $ns^2\ np^6$ –



↓

- velmi málo reaktivní
- tvoří jednoatomové molekuly (He_2 neexistuje)
- mezi atomy působí slabé van der Waalsovy síly

↓

- velmi nízké body tání a varu

sloučeniny:

užití:

- helium –
- neon, argon, krypton a xenon –
- radioaktivní radon –