

## Nemesgázok Vzácne plyny

TK: 40. oldal



### Füzetbe leírni:

A nemesgázok közé tartozik: Hélium( He), Neon( Ne), Argon (Ar), Kripton (Kr), Xenon (Xe), Radon (Rn)

A VIII.A csoportban helyezkednek el.

Önálló atomokként fordulnak elő.

Külső héjukon 8 elektron van, ezért stabil az elektronok elrendeződése, oktett állapotban vannak. Nincs oxidációs számuk.

Kivételt képez a hélium, neki csak 2 elektronja van a külső héján.

A levegő 0,9 %-át alkotják.

Hélium – leggyakoribb elem a világűrben, kicsi a sűrűsége, meteorológiai léggömböket töltik vele

Neon – világítótestekben használják, narancsvörös színe van

Argon – hegesztésnél, mint védő atmoszférát alkalmazzák, vele töltik ki az ablakok közti hézagot, világító csövekben a nyomástól függően kék, zöld vagy piros színnel világít.

Xenon – fényképezőgépek vakujában alkalmazzák.



*A Zoom órán felelünk az utolsó 3 tananyagból*

*A füzetbe leírt tananyagot kérem szépen  
lefényképezni és elküldeni messengeren szerda estig.*

*Köszönöm*

