

A nemesgázok - középszint

A nemesgázok vegyértékelektronhéján (a hélium kivételével) nyolc külső elektron található.	
A hélium vegyértékelektronhéján két elektron található.	

A nemesgázok – emelt szint

A nemesgázok szilárd halmazállapotban molekularácsban kristályosodnak.	
A nemesgázok szilárd halmazában a kristályrács rácspontjain nemesgázatomok találhatóak.	
A nemesgázok szilárd halmazában a nemesgázatomok között gyenge, diszperziós kölcsönhatás alakul.	
A nemesgázok színe, szaga, halmazállapota (25 °C, standard nyomás)	színtelen, szagtalan gáz
A nemesgázok olvadás- és forráspontja alacsony .	
A nemesgázok sűrűsége atomtömegük növekedésével párhuzamosan nő .	
A nemesgázok reakciókészsége kicsi , mert stabil az elektronszerkezetük.	
A nemesgázok a levegőnek körülbelül 1%-át alkotják.	
A leggyakoribb nemesgáz a légkörben az argon .	
A világűrben a hidrogén mellett a második legnagyobb mennyiségben előforduló elem a hélium .	
A nemesgázokat levegőből és földgázból állítják elő.	
A héliumot – levegőnél alacsonyabb sűrűsége miatt – léghajók, léggömbök töltésére használják.	
A neont fénycsövek töltésére alkalmazzák.	
A kriptont rossz hővezetőképessége miatt alkalmazzák villanyégők töltésére.	
Az argont hegesztésnél és egyes fémek előállításánál védőgázként használják.	
A radon a rádium sugárzásának mellékterméke, gyógyvizekben található meg.	
A hagyományos izzólámpák kriptonnal való töltése Bródy Imre nevéhez köthető.	