

A NEMESGÁZOK

1. Atomszerkezetük

- Legkülső elektronhéjon 8 elektron van, - kivétel a He -
- Stabil elektronszerkezetük miatt atomosan fordulnak elő
- Molekularácsban kristályosodnak

2. Fizikai tulajdonságaik

- Színtelenek, szagtalanok
- Szobahőmérsékleten gázok



3. Kémiai tulajdonságaik

- Nem reakcióképesek = □nemesgáz□

4. Előfordulásuk

- A He a világegyetem második leggyakoribb eleme
- A levegőben található, főleg az Ar

5. Előállításuk

- A He □t földgázból
- A többi cseppfolyós levegőből
- Szakaszos lepárlás

6. Felhasználásuk

- Léggömbökben
- Világítás
- Búvárkodás

KISELŐADÁS