

## Argon (Ar):

### Fizikai tulajdonságok:

Gáz szobahőmérsékleten és normál nyomáson.

Szín és szag: Színtelen és szagtalan.

Olvadáspont és forráspont:  $-189.2\text{ °C}$  (olvadáspont),  $-185.7\text{ °C}$  (forráspont).

Sűrűség: Körülbelül  $1.784\text{ g/L}$  szobahőmérsékleten és normál nyomáson.

### Kémiai tulajdonságok:

Inert gáz: Az argon egy inert gáz, ami azt jelenti, hogy nem hajlamos könnyen reagálni más elemekkel vagy vegyületekkel.

### Jellemző reakciói:

Inaktivitás: Az argon nem képes kémiai reakciókra az átlagos körülmények között. Ez az inert jellege miatt is használják egyes körülmények között.

### Előfordulása:

Légszesz:

Az argon a légkör természetes összetevője, körülbelül  $0,93\%$  mennyiségben.

Az argon előfordul más nemesgázokkal (nitrogén, oxigén) együtt a légszeszben.

### Felhasználása:

Ívhegesztés: Az argont tiszta, szagtalan tulajdonságai miatt gyakran használják ívhegesztés során a hegesztőgázok részeként.

Lézerkiválóítás: Az argon használják lézerkiválóító gázként különböző típusú lézerekben.

**Földtudományi alkalmazások:** Az argont használják a környezetből kivont felszíni levegőnél sűrűbb gágrétegek analízisére geokémiai és hidrogén-kibocsátási kísérletek során.

**Élelmiszeripar:** Az élelmiszeriparban, például fagylaltok és édességek hűtésénél alkalmazzák.

**Gázlámpák:** Az argon néha alkalmazzák a különféle gázlámpákban.

### **Vegyületei:**

Az argon egy inert gáz, és ezért nem képes kémiai vegyületek kialakítására a hagyományos értelemben. Az argon nem alkot molekulákat más elemekkel vagy vegyületekkel. Ez a tulajdonsága megkülönbözteti a nemesgázokat a többi elemcsoporttól.