

# Halogeni elementi

H																		VII	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne		
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar		
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr		
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe		
Cs	Ba		Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn		
Fr	Ra		Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uun	Uuu	Uub								
			La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu		
			Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr		

Elementi VII. skupine periodnega sistema

# Kaj lahko spoznaš?

- fluor in atomska struktura
- klor in atomska struktura
- brom in atomska struktura
- jod in atomska struktura
- astat in atomska struktura
- viri

# FLUOR

- simbol **F**
  - agregatno stanje plinasto
  - vrstno število **9**
  - relativna atomska masa 18.9984
  - število elektronov / protonov 9
  - število nevtronov 10
  - gostota (kg/dm<sup>3</sup>) 1.11 (pri 77K)
  - temperatura tališča -220 °C / 53 K
  - temperatura vrelišča -188 °C / 85 K
  - barva zeleno-rumena
  - atomski radij 0.64
  - *angleško ime fluorine*
- 
- - leto odkritja: 1886
  - - odkril Joseph Henri Moissan

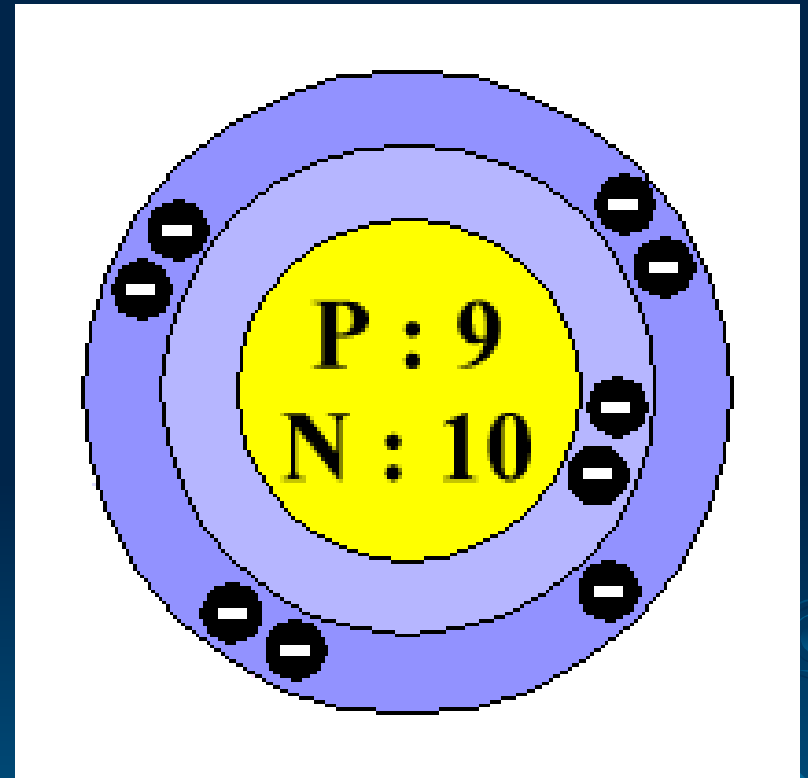


# Atomska struktura fluorida

➤ Število lupin: 2

Prva lupina: 2

Druga lupina: 7

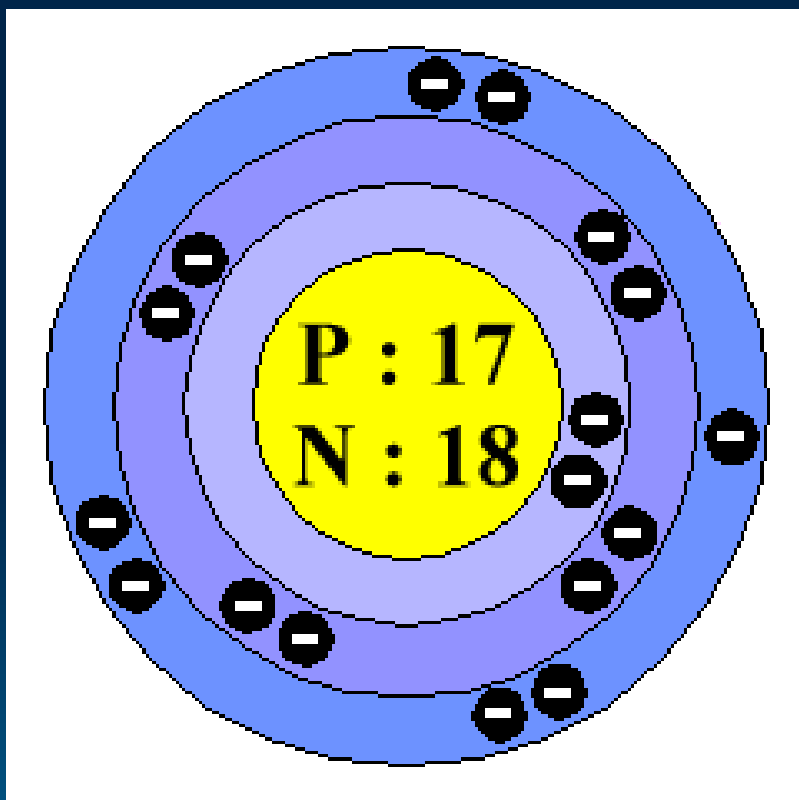


# KLOR



- simbol Cl
- agregatno stanje plinasto
- vrstno število 17
- relativna atomska masa 35.4527
- število elektronov / protonov 17
- število nevtronov 18
- gostota (kg/dm<sup>3</sup>)1.56 ( pri 87K)
- temperatura tališča-101 °C / 172.15 K
- temperatura vrelišča-35 °C / 238.15 K
- barva rumena
- atomski radij 0.99
- angleško ime chlorine
  
- - leto odkritja: 1774
- - odkril Carl Wilhelm Scheele

# Atomska struktura klora



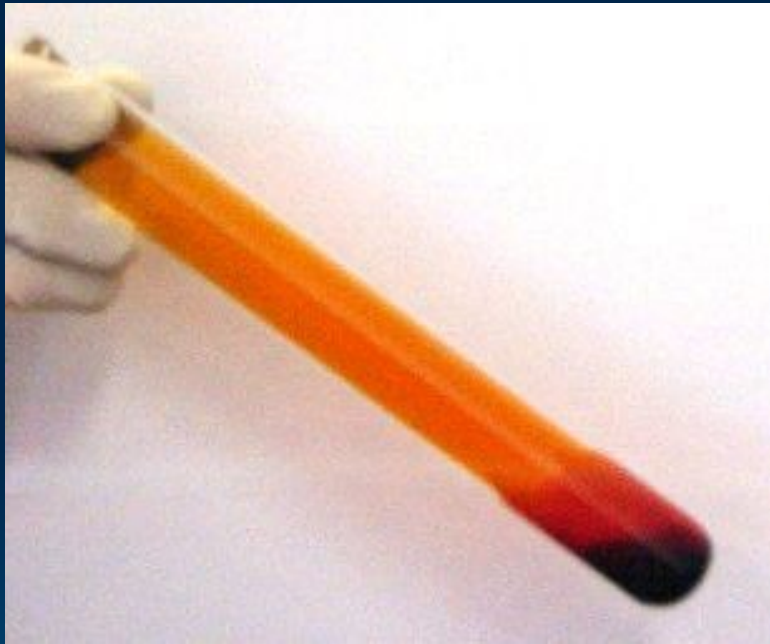
➤ Število lupin: 3

Prva lupina: 2

Druga lupina: 8

Tretja lupina: 7

# BROM



- simbol Br
- vrstno število 35
- relativna atomska masa 79.9040
- število elektronov / protonov 35
- število nevtronov 44
- gostota (kg/dm<sup>3</sup>) 3.12
- temperatura tališča -7.2 °C / 265.95 K
- temperatura vrelišča 58.8 °C / 331.95 K
- barva rjavo-rdeča
- atomski radij 1.14
- angleško ime bromine
- - leto odkritja: 1826

# Atomska struktura broma

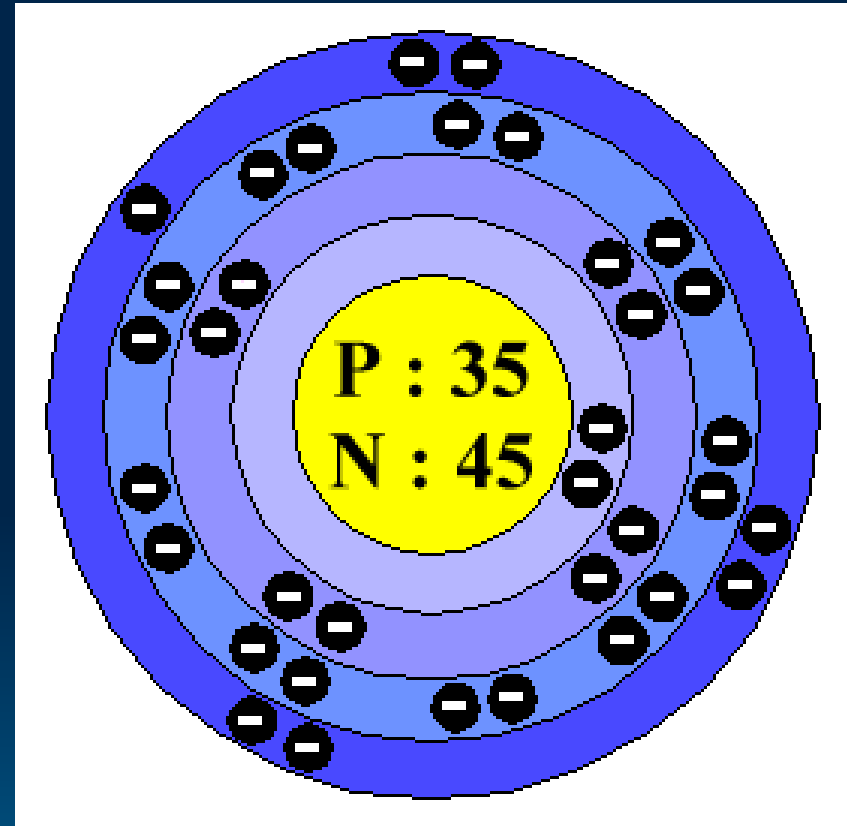
➤ Število lupin: 4

Prva lupina: 2

Druga lupina: 8

Tretja lupina: 18

Četrta lupina: 7





# JOD



- simbol: I
- vrstno število: 53
- relativna atomska masa 126.90447
- temperatura tališča: 113.5°C
- temperatura vrelišča: 184°C
- število protonov/elektronov: 53
- število nevtronov: 74
- gostota pri 293 K: 4.93 g/cm<sup>3</sup>
- barva: Črnkasta

# Atomska struktura joda

➤ Število lupin: 5

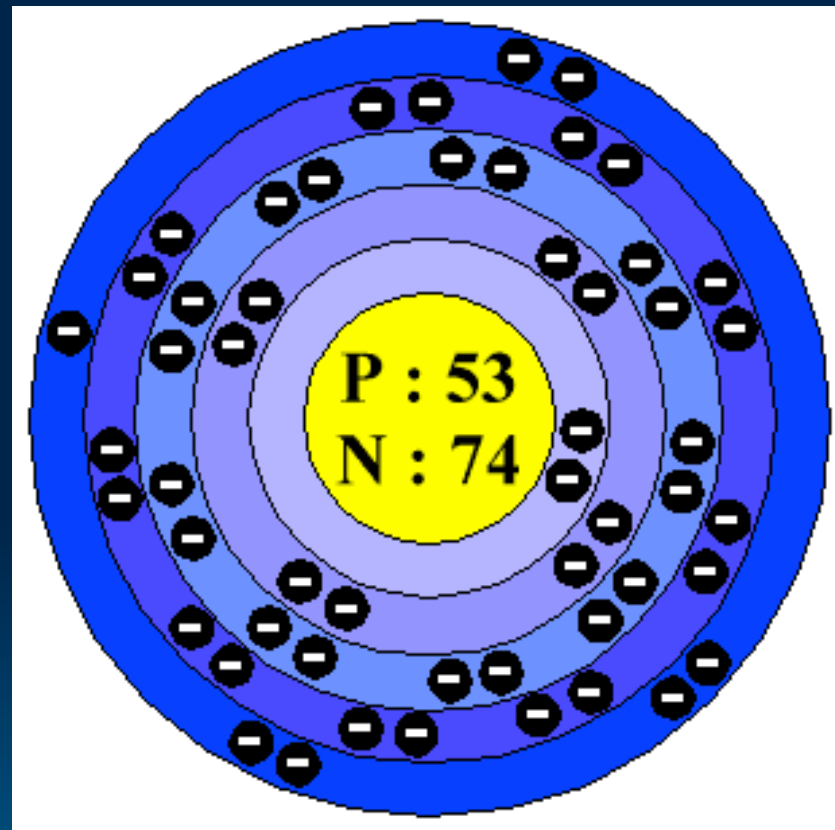
Prva lupina: 2

Druga lupina: 8

Tretja lupina: 18

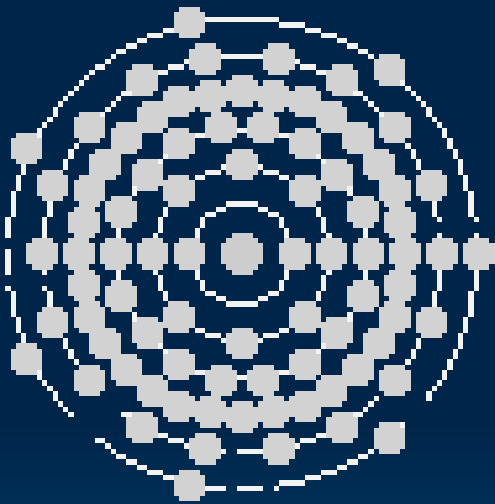
Četrta lupina: 18

Peta lupina: 7



# ASTAT

At 85



2, 8, 18, 32, 18, 7

- simbol **As**
- vrstno število **33**
- relativna atomska masa 74.9216
- število elektronov / protonov 33
- število nevtronov 42
- barva kovinska
- atomski radij 1.39
- *angleško ime arsenic*
- - leto odkritja: 13. stoletje

# Atomska struktura astata

➤ Število lupin: 6

Prva lupina: 2

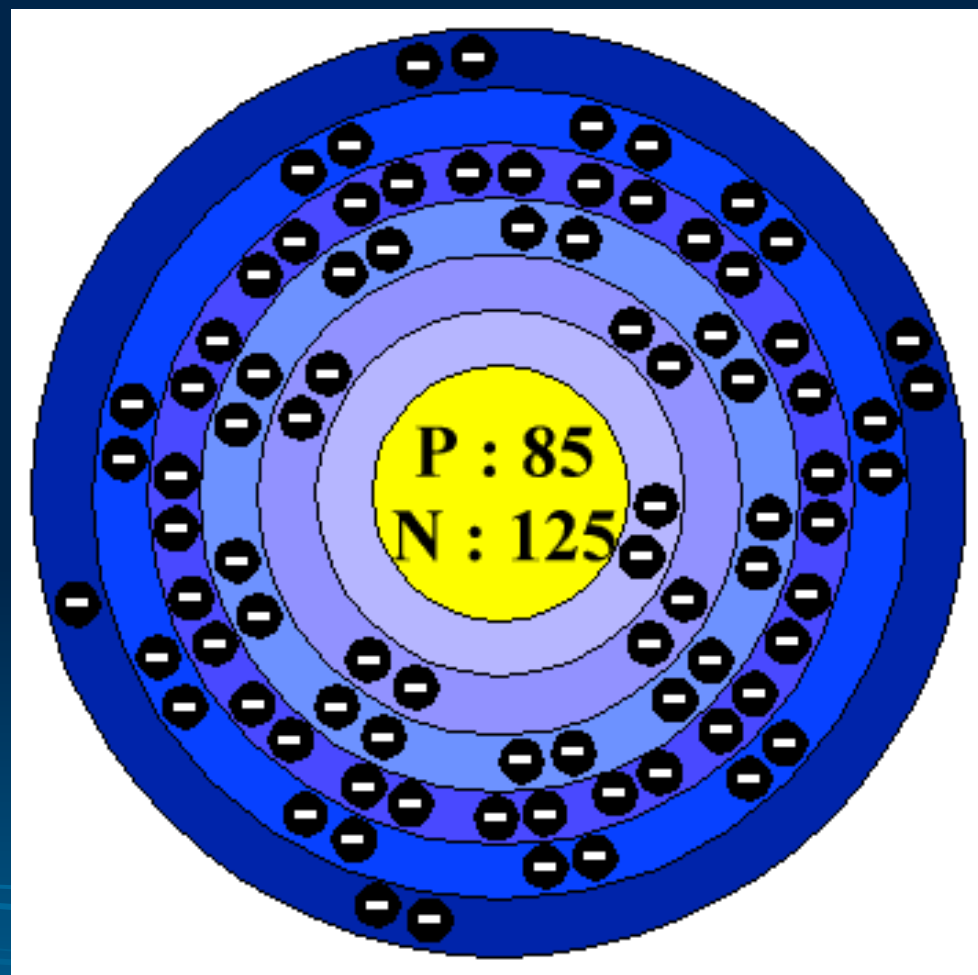
Druga lupina: 8

Tretja lupina: 18

Četrta lupina: 32

Peta lupina: 18

Šesta lupina: 7

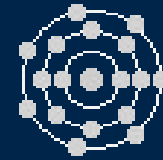


F 9



2, 7

Cl 17

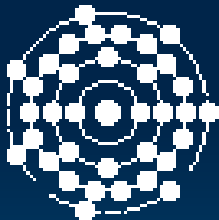


2, 8, 7

# Vir

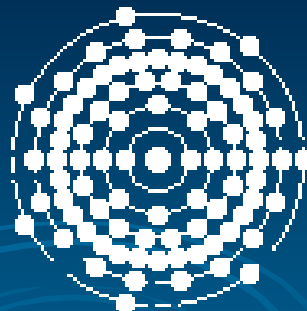
➤ internet

Br 35



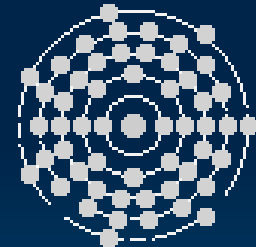
2, 8, 18, 7

At 85



2, 8, 18, 32, 18, 7

I 53



2, 8, 18, 18, 7

