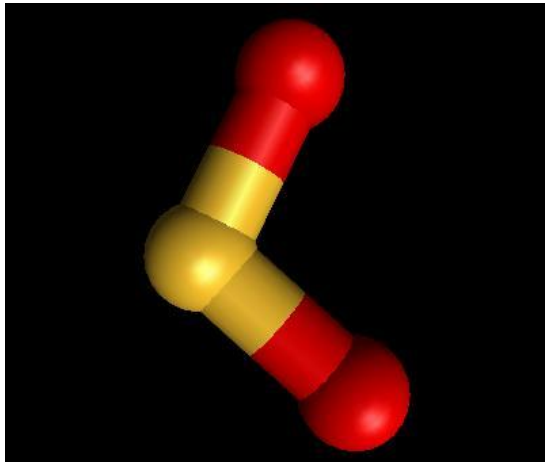


# Imenovanje binarnih spojin

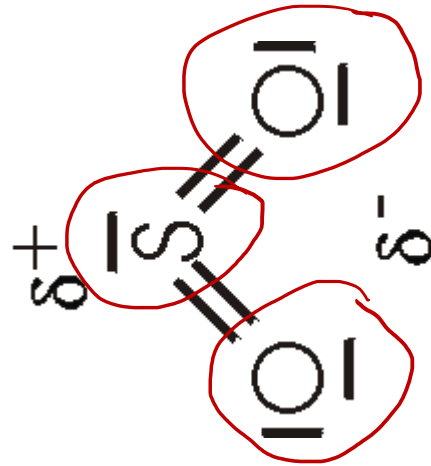
Kaj so binarne spojine in kako jih imenujemo?



Binarna spojina je sestavljena iz dveh različnih elementov.

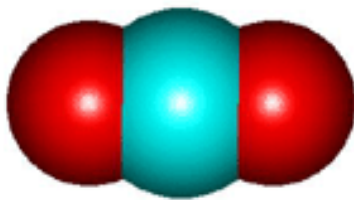
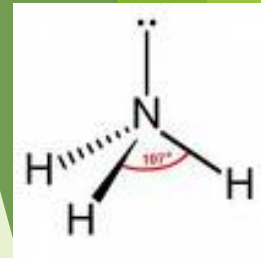


SO<sub>2</sub>



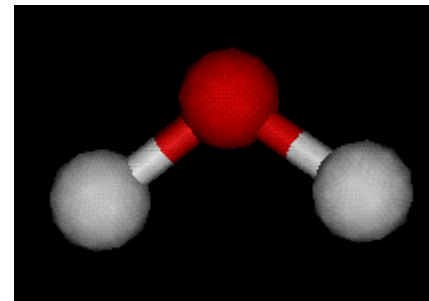
NH<sub>3</sub>

AMONIJAK



CO<sub>2</sub>

HCN  
H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>



H<sub>2</sub>O



# Kemijska nomenklatura

**To so pravila za poimenovanje spojin.**

**Binarne spojine lahko poimenujemo:**

- S pomočjo grških števnikov
- Po Ewens-Bassetovem sistemu

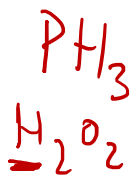


# Imenovanje z grškimi števnikmi

Števniki, ki jih uporabljamo pri imenovanju spojin:

Število	Števnik
1	<u>mono*</u>
2	di
3	tri
4	tetra
5	penta
6	heksa
7	hepta
8	okta
9	<span style="border: 1px solid red; padding: 2px;">nona**</span>
10	deka

~~SO~~



~~SO<sub>2</sub>~~

Fonetično zapisana latinska imena s končnico **-id**:

Ime in simbol elementa	Ime v spojin
fluor, F	fluorid
klor, Cl	klorid
brom, Br	bromid
jod, I	jodid
vodik, H	<u>hidrid</u>
kisik, O	<u>oksid</u>
žveplo, S	sulfid
ogljik, C	karbid
dušik, N	<u>nitrid</u>
fosfor, P	<u>fosfid</u>





**NO**

**2**

**dušikov**

**dioksid**

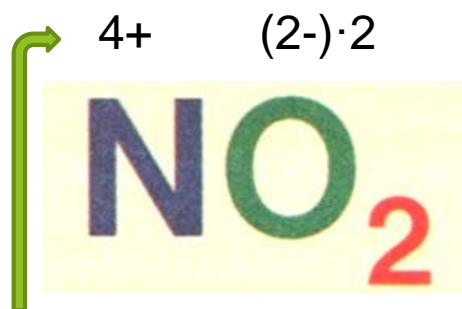
Prvi element ima slovensko ime in pripono -ov ali -ev.

Drugi element ima fonetično zapisano latinsko osnovo in končnico -id



# Ewens-Bassetov sistem

- ▶ Pri tem poimenovanju moramo navesti naboj prvega atoma v spojini, ki ga zapišemo v oklepaj za imenom tega elementa.



Dušikov (4+) oksid



# Fluorid (F<sup>1-</sup> fluoridni ion)

Fluor je na drugem mestu v spojini.

Formula snovi	Ime z grškimi števnik	Ime po Ewens-Bassett sistemu
$K\overset{1+}{F}^{\overset{1-}{}}$	kalij <u>ev</u> fluor <u>id</u>	kalij <u>ev</u> (1+) fluor <u>id</u>
$Mn\overset{2+}{F}_2^{\overset{(1-)}{\cdot}2}$	MANGANOV <u>DIFLUORID</u>	MANGANOV (II) FLUORID
$Fe\overset{3+}{F}_3^{\overset{(1-)}{\cdot}3}$	ŽELEZOV TRIFLUORID	ŽELEZOV (III) FLUORID
$Se\overset{(4+)}{F}_4^{\overset{(6-)}{\cdot}4}$	SELENOV TETRAFLUORID	SELENOV (IV) FLUORID
$V\overset{5+}{F}_5^{\overset{(6-)}{\cdot}5}$	VANADIJEV PENTAFLUORID	VANADIJEV (V) FLUORID

# Klorid (Cl<sup>1-</sup> kloridni ion)

Klor je na zadnjem mestu v spojini.

Formula snovi	Ime z grškimi števniki	Ime po Ewens-Bassett sistemu
LiCl	litij <u>ev</u> klor <u>id</u>	litij <u>ev</u> (1+) klor <u>id</u>
CaCl <sub>2</sub>		
CrCl <sub>3</sub>		
SiCl <sub>4</sub>		
PCl <sub>5</sub>		
CrCl <sub>6</sub>		



# Hidrid ( $H^{1-}$ hidridni ion)

Vodik je na zadnjem mestu v molekuli.

Formula snovi	Ime z grškimi števniki	Ime po Ewens-Bassett sistemu
AgH	srebro <u>v</u> hidr <u>id</u>	srebro <u>v</u> (I) hidr <u>id</u>
$Mg^{2+} (1^-) \cdot 2$ MgH <sub>2</sub>	MAGNEZIJEV DIIHIDRID	MAGNEZIJEV(II)HIDRID
AlH <sub>3</sub>		



# Oksid ( $O^{2-}$ oksidni ion)

Kisik je na zadnjem mestu v molekuli.

Formula snovi	Ime z grškimi števniki	Ime po Ewens-Bassett sistemu
$Cs_2O$	dicezijev oksid	Cezijev (1+) oksid
$FeO$		
$Sc_2O_3$		
$N_2O_5$		
$P_4O_{10}$		
$Cl_2O_7$		



# Sulfid (~~S<sup>2-</sup>~~ sulfidni ion)

Žveplo je na zadnjem mestu v molekuli.

Formula snovi	Ime z grškimi števniki	Ime po Ewens-Bassett sistemu
Ag <sub>2</sub> S	disrebr <u>ov</u> sulfid	Srebr <u>ov</u> (1+) sulfid
CdS		
Ni <sub>2</sub> S <sub>3</sub>		
Bi <sub>2</sub> S <sub>5</sub>		
Mn <sub>2</sub> S <sub>7</sub>		





# Nitrid ( $\text{N}^{3-}$ nitridni ion)

Dušik je na zadnjem mestu v molekuli.

Formula snovi	Ime z grškimi števniki	Ime po Ewens-Bassett sistemu
$\text{K}_3\text{N}^{3-}$	trikalijev nitrid	kalijev (1+) nitrid
$\text{Sr}_3\text{N}_2^{3-}$	TRISTRONCIJEV DINITRID	STRONCIJEV (II) NITRID
$\text{CrN}^{3-}$	KROMOV NITRID	KROMOV (III) NITRID
$\text{Si}_3\text{N}_4$		
$\text{P}_3\text{N}_5$		



# Fosfid (P<sup>3-</sup> fosfidni ion)

Fosfor je na zadnjem mestu v molekuli.

Formula snovi	Ime z grškimi števniki	Ime po Ewens-Bassett sistemu
$\overset{+1}{\text{Cu}}_3\overset{3-}{\text{P}}$	tribakro <u>ov</u> fos <u>fid</u>	bakro <u>ov</u> (1+) fos <u>fid</u>
$\overset{+2}{\text{Ni}}_3\overset{3-}{\text{P}}_2$	TRINIKLJEV DIFOSFID	NIKLJEV (II) FOSFID

