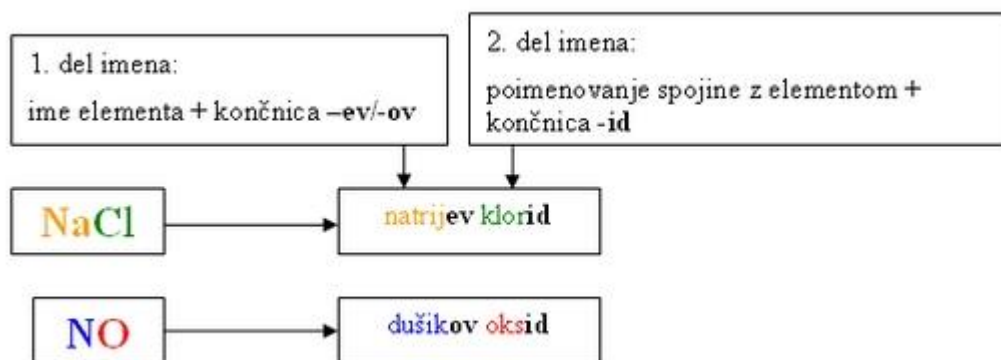


Poimenovanje binarnih spojin

Spojine dveh elementov imenujemo **binarne spojine**. Njihovo poimenovanje je odvisno od elementov, ki se med seboj spojijo.

spojine s kisikom	→ OKSIDI	npr. Na_2O = dinatrijev oksid
spojine z dušikom	→ NITRIDI	npr. Na_3N = trinatrijev nitrid
spojine z ogljikom	→ KARBIDI	npr. CaC_2 = kalcijev dikarbid
spojine z žveplom	→ SULFIDI	npr. FeS = železov sulfid
spojine s fluorom	→ FLUORIDI	npr. LiF = litijev fluorid
spojine s klorom	→ KLORIDI	npr. NaCl = natrijev klorid
spojine z bromom	→ BROMIDI	npr. MgBr_2 = magnezijev dibromid
spojine z jodom	→ JODIDI	npr. AlI_3 = aluminijev trijodid
spojine z vodikom	→ HIDRIDI	npr. MgH_2 = magnezijev dihidrid
Spojine s fosforjem	→ FOSFIDI	npr. K_3P = trikalijev fosfid



Nekateri elementi se lahko povežejo v spojino z različnim številom svojih delcev (npr. dušikovi oksidi), zato s pomočjo grških števnikov natančno poimenujemo ime te spojine.

Grški števnik:

- 1 – mono (števila ena oz. števnik mono pri kemijskem poimenovanju ponavadi ne uporabljamo)
- 2 – di
- 3 – tri
- 4 – tetra
- 5 – penta
- 6 – hekso
- 7 – hepta
- 8 – okta
- 9 – nona
- 10 – deka

Pravilo poimenovanja: grški števniki postavimo **pred** ime, ki ponazarja določeni element.

