

JUHA OD IONA
UVJEŽBAVANJE PISANJA FORMULA I NAZIVLJA SPOJEVA
(Uputa za nastavnika radionica)

Ovom radionicom obuhvaćeni su ishodi:

A1.2. PRIMJENJUJE KEMIJSKO NAZIVLJE I SIMBOLIKU ZA OPISIVANJE SASTAVA TVARI

-imenuje i kemijskim formulama prikazuje anorganske spojeve

A 2.2. PRIMJENJUJE KEMIJSKO NAZIVLJE I SIMBOLIKU ZA OPISIVANJE SASTAVA TVARI

-koristi se osnovnim pojmovima, kemijskim nazivljem i simbolikom

Cilj radionice: sistematizirati nazivlje kemijskim spojevima i uvježbavanje pisanja kemijskih naziva te formula spoja, snalaženje u PSE i pisanje naboja iona. Pravilnim povezivanjem iona dobijemo formule spojeva, tako da ne ostane ni jedan nepovezani ion.

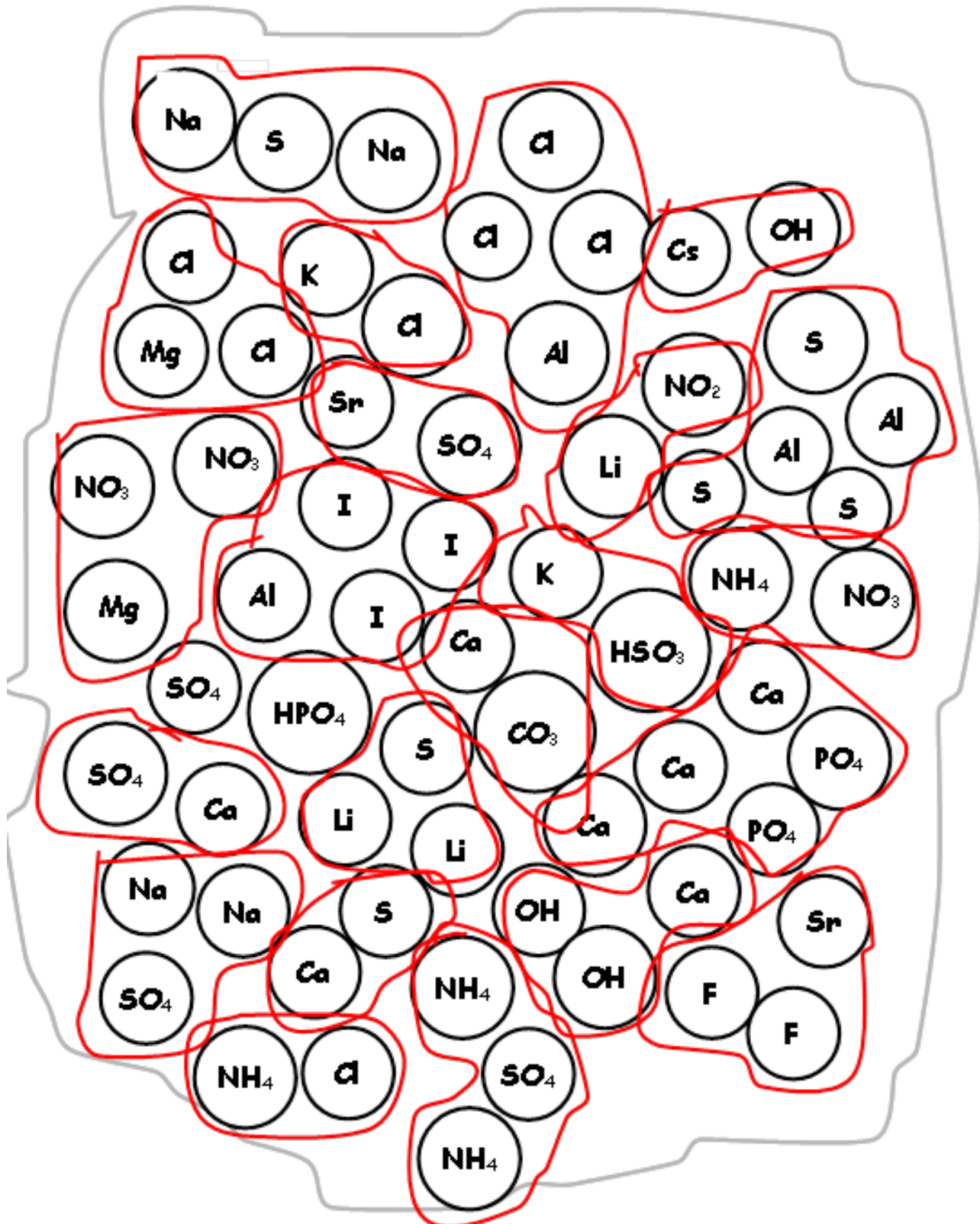
Zadatak: potrebno je grupirati pojedine ione u ionske spojeve. Da bi se ioni grupirali potrebno je prvo odrediti naboje ionima, a onda povezanim ionima odrediti nazive.

Svaki učenik ima svoj radni listić, a planirano trajanje 15 minuta + 5 minuta za pisanje formula i čitanje njihovih naziva.

Možemo ograničiti i vrijeme za rješavanje pa izdvojiti učenike koji imaju najviše spojenih iona u ionski spoj.



JUHA OD IONA

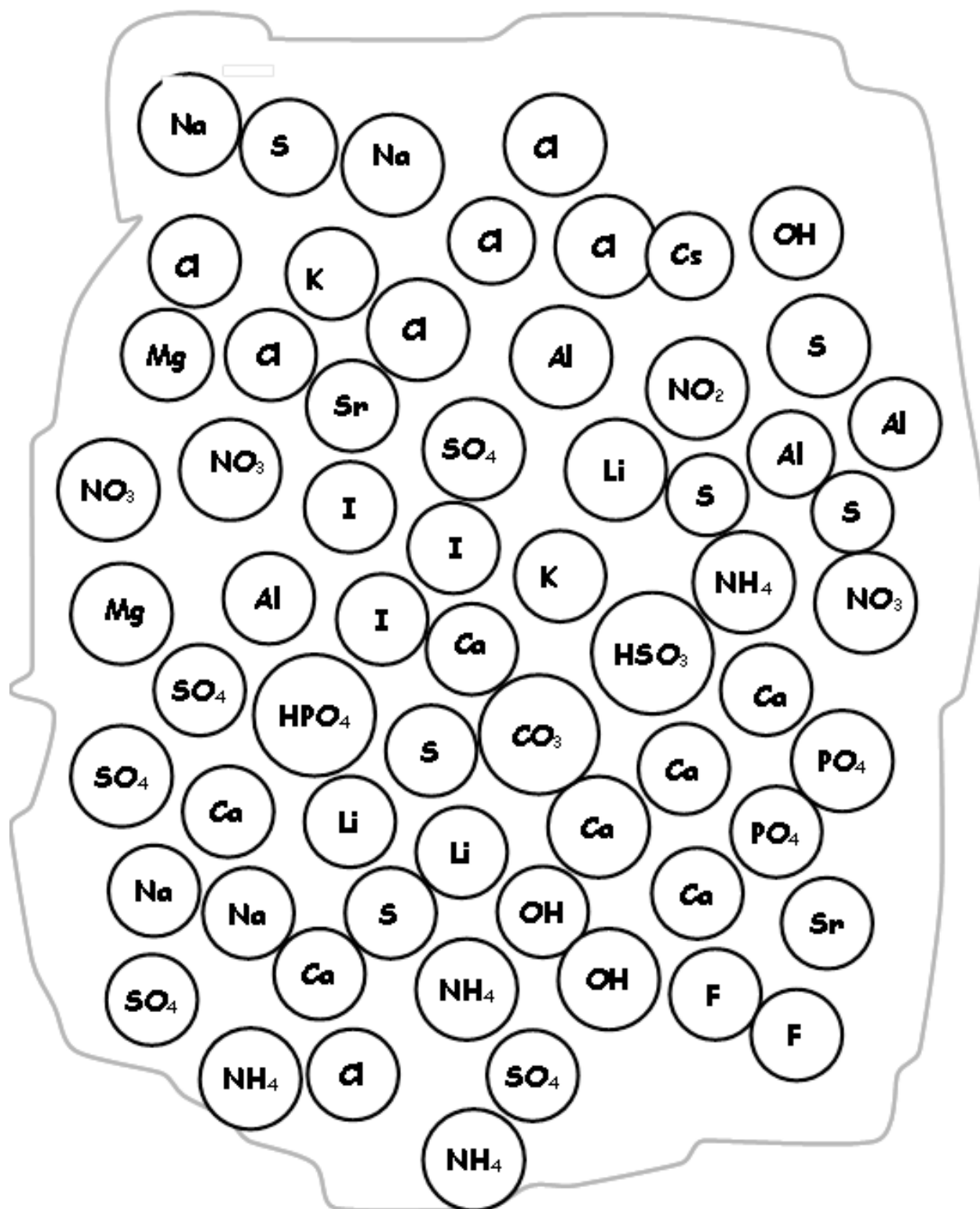


Popis formula i nazivlja ionskih spojeva:

Na_2S	natrijev sulfid
AlCl_3	aluminijev klorid
CsOH	cezijev hidroksid
KCl	kalijev klorid
NH_4Cl	amonijev klorid
CaSO_4	kalcijev sulfat
MgCl_2	magnezijev klorid
AlI_3	aluminijev jodid
CaCO_3	kalcijev karbonat
$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	magnezijev nitrat
CaSO_4	kalcijev sulfat
NH_4NO_3	amonijev nitrat
Na_2SO_4	natrijev sulfat
CaS	kalcijev sulfid
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	amonijev sulfat
$\text{Li}_2(\text{HPO}_4)$	litijev hidrogen fosfat
SrF_2	stroncijev fluorid
NaOH	natrijev hidrogen
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	kalcijev fosfat
CsCl	cezijev klorid
KHSO_3	kalijev hidrogen sulfit
LiNO_2	litijev nitrit
Al_2S_3	aluminijev sulfid



JUHA OD IONA



[illegible]

