

Two cartoon characters representing sodium (Na) and chlorine (Cl) atoms. The character on the left is labeled 'Na' and the one on the right is labeled 'Cl'. They are both smiling and holding hands, symbolizing the formation of an ionic bond.

atom X

odda elektron →

sprejme elektron →

Zapiši s kemijsko formulo nastanek fluoridnega iona (aniona).

6. element z vrstnim številom 11

4. Dopolni tabelo.

simbol elementa	Formula kationa	Ime kationa
Na		
Ba		
Mg		
Al		
Ca		

simbol elementa	Formula kationa	Ime aniona
Cl		
Br		
O		
S		
F		

5. Dopolni stavke tako, da izbereš med naštetimi besedami.

negativnim, elektronov, ioni, pozitivnim, oddajanja, zunanje, negativni

..... imajo lahko pozitivne ali negativni naboj. Pozitivni naboj je posledica elektronov. naboj iona pa je posledica sprejemanja elektronov. Atomi kovin radi oddajajo elektrone v lupine atomov nekovin. Pri tem atomi kovin postanejo ioni s nabojem, atomi nekovin pa ioni z nabojem. Naboj iona je odvisen od števila, ki jih je atom oddal ali sprejel.

6. Primeri nastanka ionskih vezi. Okoli vsakega atoma elementa nariši število zunanjih elektronov, nato zapiši nastale ione s simboli in jih poimenuj. Čisto na koncu pa zapiši ime ionske spojine. Glej primer.

Zunanji elektroni atoma	Ioni	Ime spojine
Na + Cl	$\longrightarrow$ Na^+ + Cl^- natrijev kation kloridni anion	$\longrightarrow$ NaCl natrijev klorid
Mg + O	$\longrightarrow$	$\longrightarrow$
Al + I	$\longrightarrow$	$\longrightarrow$
	litijev kation	fluoridni anion
K + Br	$\longrightarrow$	$\longrightarrow$