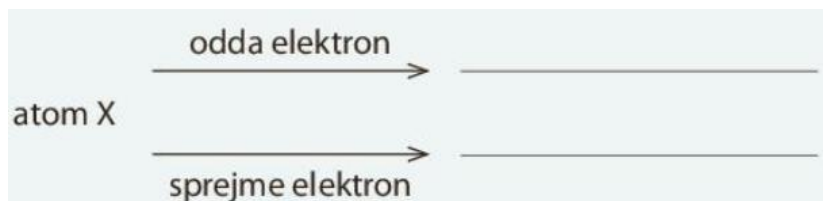


1) Ob simbolu vsakega elementa s pikicami označi zunanje elektrone:

Ba Br Ga Ca K As I Cs Ge

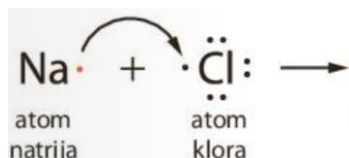
2) Kaj nastane, če nevtralen atom odda ali sprejme 1 elektron?



3) Nastanek **kalijevega iona** prikaži s pikicami ob simbolu elementa:

Kalijev ion mora oddati \_\_\_\_\_, da postane \_\_\_\_\_ ion.

4) Dopolni nastanek ionske vezi:



5) Kaj nastane, če atom cezija odda 1 elektron oziroma, če atom klora 1 elektron sprejme?



Iz nevtralnega atoma cezija nastane cezijev \_\_\_\_\_. Iz nevtralnega atoma klora nastane kloridni \_\_\_\_\_. Ker se nastali ioni z nasprotnim nabojem v vseh smereh močno privlačijo, nastane \_\_\_\_\_ kristal. Vez med ioni je \_\_\_\_\_ vez.

Vez med atomoma cezija in klora ponazori s simbolnim zapisom:

6) Kako imenujemo delec z nabojem, ki nastane iz atoma? \_\_\_\_\_

7) Napiši nekaj ionov, ki imajo:

Naboj  $1^-$ : \_\_\_\_\_ Naboj  $1^+$ : \_\_\_\_\_

8) Napiši nekaj ionov, ki imajo:

Naboj  $2^-$ : \_\_\_\_\_ Naboj  $2^+$ : \_\_\_\_\_

9) Poimenuj naslednje ione:

$S^{2-}$  \_\_\_\_\_  $Ca^{2+}$  \_\_\_\_\_

10) Kaj je ionska vez? \_\_\_\_\_

11) Pojasni, kaj so osnovni delci v ionskih spojinah, in razloži, ali so ionske vezi med delci močne ali šibke: \_\_\_\_\_

12) **Poimenuj ionske spojine:**

$CaF_2$  \_\_\_\_\_  $MgCl_2$  \_\_\_\_\_

$Li_2O$  \_\_\_\_\_  $Na_2S$  \_\_\_\_\_

$BeBr_2$  \_\_\_\_\_  $KI$  \_\_\_\_\_

13) Ali lahko  $Mg^{2+}$  ion odda še en elektron? Svoj odgovor utemelji.

14) Napiši ustrezne razporeditve elektronov po lupinah za delce zapisane s simboli.

Zapis razporeditve elektronov po lupinah	Simbolni zapis delca
	$Ca^{2+}$
	$O^{2-}$
	$K^+$
	$B^{3+}$
	$F^-$

## ZAPISI IONSKIH SPOJIN

Dopolni tabelo:

Formula spojine	Ime spojine	Ime kationa	Formula kationa	Ime aniona	Formula aniona
NaF					F <sup>-</sup>
	litijev klorid		Li <sup>+</sup>		
			K <sup>+</sup>		I <sup>-</sup>
	kalijev bromid				
MgO					
	cezijev klorid				
ZnS					

V tabelo napiši kemijske formule za spojine, ki jih tvorijo ustrezni pari ionov.

Ion	O <sup>2-</sup>	Br <sup>-</sup>	I <sup>-</sup>	S <sup>2-</sup>
Ca <sup>2+</sup>	CaO	CaBr <sub>2</sub>		
Li <sup>+</sup>				
Na <sup>+</sup>				
Ba <sup>2+</sup>				
Rb <sup>+</sup>				
Sr <sup>2+</sup>				
Mg <sup>2+</sup>				

V tabelo napiši kemijske formule za spojine, ki jih tvorijo ustrezni pari atomov elementov zapisani v tabeli.

Atom elementa	S	F
Be		
K		
Na		
Ca		
Cs		
Mg		