

- ioni pozitivnog naboja

- ioni negativnog naboja

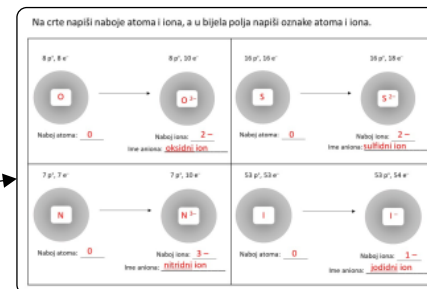
primjeri nastajanja

KATIONI

ANIONI

primjeri nastajanja

- nabijene stabilne čestice.
- nastaju otpuštanjem ili primanjem elektrona.



pri sobnoj su temperaturi čvrste tvari - imaju relativno visoka tališta i vrelišta - vodene otopine ionskih spojeva provode električnu struju -

Svojstva ionskih spojeva:

IONI

- nastaju slaganjem iona kationa i aniona u prostoru (kristalna struktura).

- zbroj pozitivnih i negativnih naboja jednak je nuli

soli, oksidi većine metala i hidroksidi -

Ionski spojevi:

IONI I IONSKI SPOJEVI

IONSKI KRISTALI

- električki neutralni

Formulska jedinica natrijeva klorida - **NaCl**

Formulska jedinica spoja

- najmanji brojčani omjer kationa i aniona u ionskome kristalu

Empirijska formula

- najmanji omjer iona ili atoma u kemijskom spoju.

Vježba:

| | Ionski sastav spoja | Najmanji brojčani omjer iona u kristalu | Formulska jedinica spoja |
|----|------------------------------------|---|---|
| 1. | Na^+ i O^{2-} | 2 : 1 | Na_2O |
| 2. | Al^{3+} i Br^- | 1 : 3 | AlBr_3 |
| 3. | Fe^{3+} i S^{2-} | 2 : 3 | Fe_2S_3 |
| 4. | Zn^{2+} i Cl^- | 1 : 2 | ZnCl_2 |
| 5. | Ca^{2+} i O^{2-} | 1 : 1 | CaO |
| 6. | K^+ i F^- | 1 : 1 | KF |
| 7. | Mg^{2+} i N^{3-} | 3 : 2 | Mg_3N_2 |

spojevi dvaju ili više **nemetala**

atomi

MOLEKULA

spojevi metala i **nemetala**

ioni

FORMULSKA JEDINKA