

## IONSKI KRISTALI

1. Natrijevi **KATIONI** in kloridni **ANIONI** imajo nasprotna naboja, zato se med **seboj privlačijo**.
2. Med njimi nastane **IONSKA VEZ** – ioni se med seboj privlačijo v vseh smereh, zato se jih poveže več. Nastane ionska struktura, ki se imenuje **IONSKI KRISTAL**.
3. Model ionskega kristala natrijevega klorida (nariši ga, pazi na atomski radij).



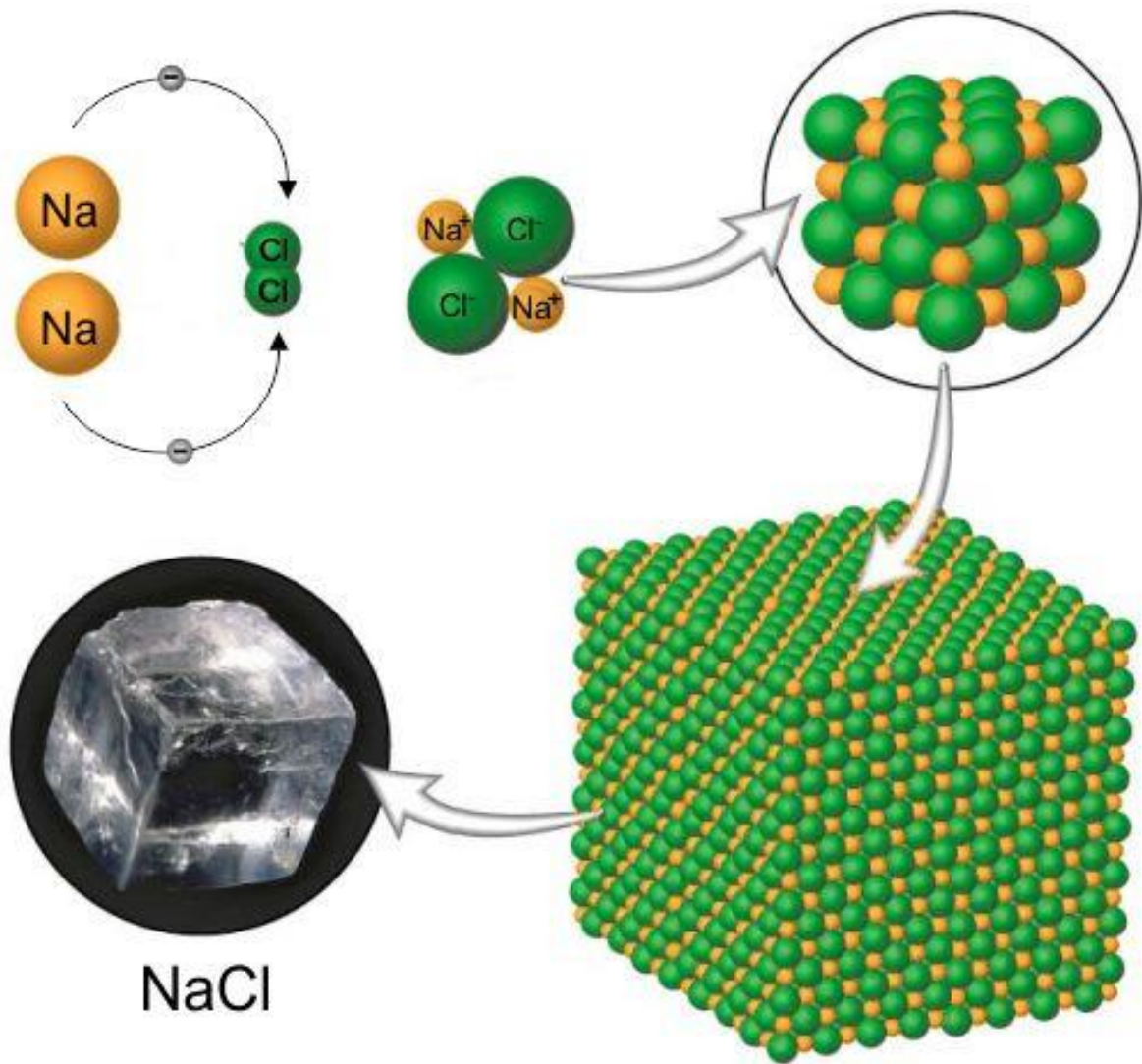
### SIMBOLNI ZAPIS



4. **IONSKA VEZ** je močna privlačna sila. Kationi in anioni so v takem razmerju, da je **število delcev s pozitivnim in negativnim nabojem enako**. Tako je celoten kristal nevtralen.
5. Lastnosti:
  - Ioni v ionskem kristalu niso prosto gibljivi
  - Ioni nihajo okrog svoje lege
  - **ionske vezi so močne** [pri  $T=801^\circ\text{C}$  se vez v NaCl prekine –  $\text{NaCl(s)} \rightarrow \text{NaCl(l)}$ ]
  - Ionske spojine imajo **visoka vrelišča in tališča**
6. Ionske spojine tvorijo atomi **KOVIN IN NEKOVIN** (NaCl, KI,  $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{CaCl}_2$ , KBr, KCl, MgO)

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	H <sup>+</sup> H <sup>-</sup>							
2	Li <sup>+</sup>					O <sup>2-</sup>	F <sup>-</sup>	
3	Na <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>			S <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	
4	K <sup>+</sup>	Ca <sup>2+</sup>					Br <sup>-</sup>	
5		Sr <sup>2+</sup>					I <sup>-</sup>	

Naboj iona je povezan s položajem elementa v periodnem sistemu.



NaCl

## Nastanek ionske vezi

