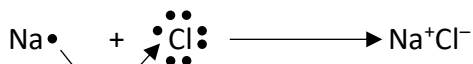
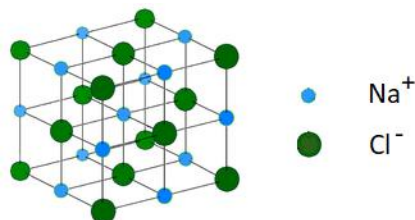


Cristalul de NaCl – structură, proprietăți fizice, utilizări

Formarea legăturii ionice în NaCl:



Structură:



- Rețea cubică centrată, ionii Na⁺ ocupă mijloacele laturilor și centrul cubului iar ionii Cl⁻ ocupă centrele fețelor și colțurile cubului;
- Fiecare ion este înconjurat de 6 ioni de semn contrar, situați la cea mai mică distanță (jumătate din latura cubului);

Proprietăți fizice:

- Solid, cristalin;
- Casant (se sparge ușor);
- Punct de topire mare, din cauza forțelor de atracție puternice dintre ioni (forțe de atracție direct proporționale cu sarcina ionilor și invers proporționale cu razele acestora);
- Solubile în solvenți polari (apă), insolubile în solvenți nepolari;
- Nu conduc curentul electric în stare solidă, dar conduc curentul în soluție sau topitură – **mobilitatea ionilor** ([vezi experimente virtuale solubilitate și conductibilitate](#));

Utilizări:

