

Запам'ятай



Металічний зв'язок \leftrightarrow атоми металічних елементів

У вузлах металічних кристалічних ґраток — **катіони металів**.

Металічний зв'язок реалізується через електростатичне притягання катіонів у вузлах ґраток до делокалізованих електронів навколо.

Делокалізовані електрони, або електронний газ, — це електрони, які не пов'язані з одним атомом чи не утримуються ковалентним зв'язком.

Речовини з металічними кристалічними ґратками:

- мають високу теплопровідність;
- проводять електричний струм;
- ковкі (пластичні);
- мають металічний блиск.

