

## VLASTNOSTI IÓNOVÝCH, KOVALENTNÝCH A KOVOVÝCH LÁTOK

Už vieme: **MOLEKULA** je stavebná časť látky tvorená aspoň z dvoch atómov.

Ako tieto atómy držia spolu? Čo ich drží spolu?

Medzi jednotlivými atómami v molekule pôsobia príťažlivé sily, ktoré nazývame **CHEMICKÉ VÄZBY**.

Rozlišujeme chemickú väzbu iónovú, kovalentnú a kovovú.

Chemické väzby ovplyvňujú vlastnosti látok.

Látky s rovnakým typom chemickej väzby majú podobné vlastnosti.

### Vlastnosti látok podľa typu chemických väzieb

↓VLASTNOSŤ	IÓNOVÁ väzba	KOVALENTNÁ väzba	KOVOVÁ väzba
KUJNOSŤ	Krehké	Krehké	Kujné
ELEKTRICKÁ VODIVOSŤ	Nevodivé	Nevodivé	Vodivé
TEPLOTA TOPENIA	Vysoká	Nízka	Vysoká

Vodné roztoky iónových látok sú elektricky vodivé, vodné roztoky kovalentných látok sú nevodivé.

### ÚLOHY:

#### 1. Dopln do viet niektoré slová zo zátvorky.

(molekúl, častíc, oxidačné čísla, chemická väzba, nekovové, kovové, kovalentné, molekulové, iónové, vlastnosti, rozdielnou, rovnakou, podobné)

- Všetky látky sú zložené z \_\_\_\_\_.
- Atómy chemických prvkov sa spájajú do väčších častíc \_\_\_\_\_.
- Príťažlivé sily, ktoré pôsobia medzi atómami v molekule, nazývame \_\_\_\_\_.
- Rozoznávame väzby: \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_.
- Chemická väzba ovplyvňuje \_\_\_\_\_ látok.
- Látky, v ktorých sú atómy viazané \_\_\_\_\_ chemickou väzbou, majú \_\_\_\_\_ vlastnosti.

#### 2. Vyber správne tvrdenie:

Pre kovové kryštály je charakteristická:

- zlá tepelná vodivosť
- zlá elektrická vodivosť
- dobrá elektrická a tepelná vodivosť, kujnosť a ťažnosť