

## CH 8

- Učivo z minulého zadání si můžete zopakovat na:  
*chemická vazba*: <https://www.skolasnadhledem.cz/game/1774>
- Napište si další učivo:

### **Iontové sloučeniny**

- při reakci dvou prvků, které ochotně tvoří ionty, se vytvoří kationty a anionty
- ty mají opačný náboj → poutány velkými elektrostatickými silami
- mezi kationty a anionty se vytváří iontová vazba
- sloučeniny, kde jsou částice vázány iontovou vazbou = **iontové sloučeniny** (chlorid sodný, bromid stříbrný)

#### **Iontové sloučeniny se vyznačují těmito vlastnostmi:**

- a. vysoká teplota tání a varu
- b. rozpustnost ve vodě
- c. tvorba krystalů
- d. iontové sloučeniny rozpuštěné nebo roztavené vedou elektrický proud, protože jejich roztoky obsahují volně pohyblivé ionty