

## Téma 13 úkol 2

### Zadání:

Z látek A-H vyberte takové, které tvoří iontové krystaly:

A suchý led ( $CO_2$ )

B  $KBr$

C diamant

D led

E  $Ag$

F  $NaCl$

G  $Fe$

H  $CsCl$

a) B, F, H

b) A, D

c) E, G

d) A, C

Správné řešení: a

---

### Řešení:

Základní rozdělení krystalických látek:

typ krystalu	částice	typ vazby
kovový	atomy kovu	kovová
iontový	kationty a anionty	elektrostatické interakce
kovalentní	atomy	kovalentní
molekulární	molekuly	van der Waalsovy a vodíkové interakce

Zde je u každé z látek uveden správný typ krystalu:

A suchý led ( $CO_2$ ): molekulární

B  $KBr$ : **iontový**

C diamant: kovalentní

D led: molekulární

E  $Ag$ : kovový

F  $NaCl$ : **iontový**

G  $Fe$ : kovový

H  $CsCl$ : **iontový**