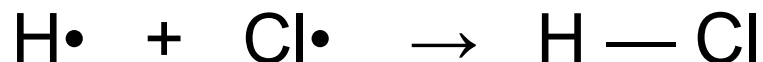


# CHEMICKÁ VAZBA

# Chemická vazba

- soudržné síly mezi atomy v molekulách
- molekula** – částice složená ze dvou nebo více sloučených atomů
- na vzniku se podílejí valenční elektrony → elektronový pár



## elektronegativita

- schopnost atomu prvku přitahovat valenční elektrony jiného atomu
- značí se X

# Typy chemických vazeb

## **nepolární vazba**

- rozdíl  $X < 0,4$

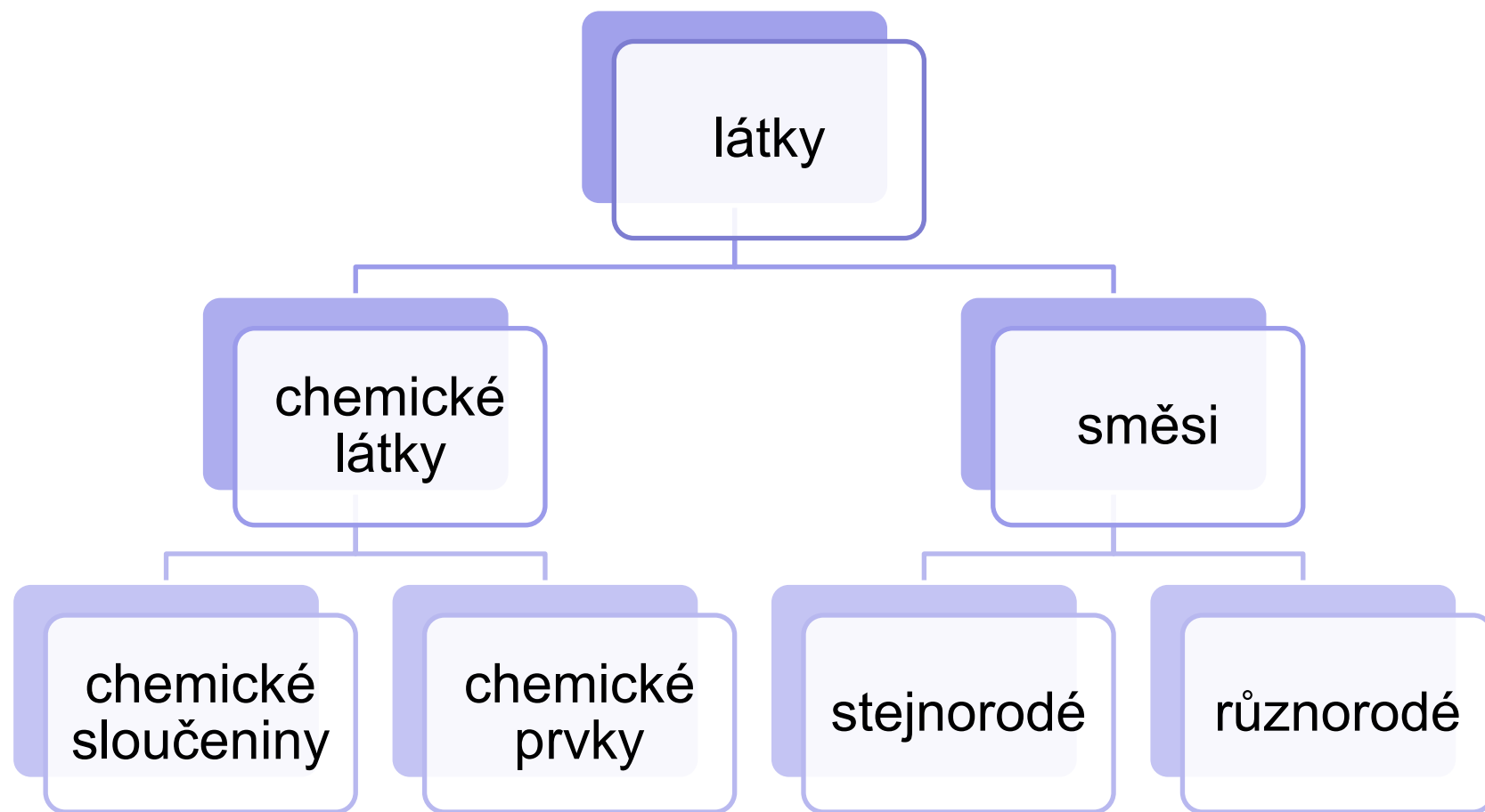
## **polární vazba**

- rozdíl  $X 0,4 - 1,7$

## **iontová vazba**

- rozdíl  $X > 1,7$

# Látky



## **chemické látky**

- stálé složení a hodnoty fyzikálních veličin

## **chemická sloučenina**

- látka vzniklá sloučením atomů různých prvků
- tvořena molekulami
- podle původu
  - anorganické
  - organické
- podle počtu sloučených prvků
  - dvouprvkové, tříprvkové, víceprvkové

# Chemický vzorec

- udává druh a počet atomů vázaných v molekule
- např.  $S_8$ ,  $CO_2$ ,  $H_2SO_4$