**Kremík**

* Po kyslíku – druhý najrozšírenejší prvok na Zemi (O,Si,Al)
* V prírode sa vyskytuje len v zlúčeninách napríklad - ako kremeň SiO2, vo forme kremičitanov, hlinitokremičitanov napríklad živec, sľuda.
* Mineralogicky je najvýznamnejším zástupcom kremeň - SiO2 (oxid kremičitý).
* čistý oxid kremičitý je krištáľ,
* do fialova je sfarbený ametyst,
* žltý je citrín,
* ružový ruženín,
* hnedý záhneda.

**Vlastnosti kremíka -** tmavosivá kryštalická látka, kovový lesk, tvrdý (reže sklo), krehký

* štruktúra podobná diamantu (väzby Si-Si sú slabšie ako väzby C-C,
* vo väčšine zlúčenín je štvorväzbový, tvorí kovalentné väzby
* nie je príliš reaktívny
* S kyselinami nereaguje (výnimka je HF – kyselina fluorovodíková reaguje s kremíkom): **Si (s) + 4 HF (aq) → SiF4 (g) + 2 H2O (l)**