**Síra**

**Výskyt:**

\*Síra se vyskytuje jako volný prvek v okolí sopek– tvoří osmiatomové molekuly S8.

\*Síra tvoří též sloučeniny – sloučeniny anorganické (H2S – sirovodík (sulfan), H2SO3 - kyselina siřičitá, H2SO4 - kyselina sírová, soli – siřičitany, sírany, SO2 – oxid siřičitý) i sloučeniny organické (bílkoviny).

**Vlastnosti:**

\*Síra S8 – pevné skupenství, krystalická látka, žlutá.

\*Síra je hořlavá.

\*Síra se nerozpouští ve vodě.

**Výroba:**

\*Síra se získává těžbou.

**Využití:**

\*k výrobě kyseliny sírové

\*k dezinfekci (síření) sudů

\*v lékařství – výroba sirných mastí - léčba kožních chorob

**Významné sloučeniny dusíku:**

\*FeS2 – pyrit – nerost

\*H2SO4 – kyselina sírová- velmi silná kyselina – žíravá

\*SO2 – oxid siřičitý (plyn rozpustný ve vodě – kyselé deště)

\* H2S – sirovodík – jedovatý plyn