**ŽVEPLO, S**

* ***lastnosti:***
  + rumena snov
  + v trdnem agr.stanju
  + gori
  + močen vonj
  + **KONTAKTNI POSTOPEK** **🡪 pridobivanje H2SO4 – sinteza žveplove (VI) kisline***a) pridobivanje SO2* S + O2 🡪 SO2  
     2ZnS + 3O2 🡪 2ZnO + 2SO4  
    *b) sprememba SO2 v SO3* 2SO2(aq) + O2 🡪 2SO3(s)  
    *c) raztapljanje SO3 v vodi* SO3(s) + H2O 🡪 H2SO4

**H2SO4 – žveplova (VI) kislina  
- razredčena koncentrirana**

\* ni higroskopna \* higroskopna (veže vodo)

\* ni oksidant in ni reducent \* oksidant

\* močna kislina

najbolj uporabna vse p+ odda

v industriji molekula razpade

sintetične mase

topila

zdravila