

ŽVEPLO, S

- lastnosti:

- ☐ rumena snov
- ☐ v trdnem agr.stanju
- ☐ gori
- ☐ močen vonj
- ☐ **KONTAKTNI POSTOPEK → pridobivanje H_2SO_4 – sinteza žveplove (VI) kisline**
 - a) pridobivanje SO_2
 $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$
 $2\text{ZnS} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{ZnO} + 2\text{SO}_4$
 - b) sprememba SO_2 v SO_3
 $2\text{SO}_{2(\text{aq})} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_{3(\text{s})}$
 - c) raztapljanje SO_3 v vodi
 $\text{SO}_{3(\text{s})} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$

H_2SO_4 – ŽVEPLOVA (VI) KISLINA

- razredčena

- * ni higroskopna
- * ni oksidant in ni reducent
- * močna kislina

najbolj uporabna
v industriji

vse p+ odda
molekula razpade

koncentrirana

- * higroskopna (veže vodo)
- * oksidant

- ☐ sintetične mase
- ☐ topila
- ☐ zdravila