

## Slabé kyseliny

### Kyselina uhličitá $\text{H}_2\text{CO}_3$

- vznik rozpouštěním  $\text{CO}_2$  ve vodě  
$$\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$$
- užití – sycení nápojů
- naleptává vápencové horniny – krasové útvary

### Kyselina siřičitá $\text{H}_2\text{SO}_3$

- vznik rozpouštěním oxidu siřičitého  $\text{SO}_2$  ve vodě ( $\text{SO}_2$  vzniká spalováním uhlí a nafty)  
$$\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$$
- kyselá dešť
- konzervační činidlo

### Kyselina chlorná $\text{HClO}$

- vzniká zaváděním chloru do vody
- dezinfekční prostředky (savó)
- bělicí účinky