Dnes doděláme kyseliny

**Kyselina dusičná HNO3**

 Vlastnosti – bezbarvá kapalina, **rozkládá se světlem** na jedovatý oxid

 dusičitý (uchováváme v tmavých lahvích)

 soli se nazývají – **dusičnany**

využití – výroba hnojiv, plastů, výbušnin

**Kyselina uhličitá H2CO3**

Vlastnosti – velmi slabá kyselina

Vznik – rozpouštění CO2 ve vodě

 CO2 + H2O **🡪** H2CO3

 nestálá, rychle se rozkládá (perlivé nápoje)

 H2CO3 **🡪** CO2 + H2O

**Vznik kyselých dešťů**

- vznikají při spalování paliv s velkým obsahem síry (hnědé uhlí...)

 **S + O2 🡪 SO2** ( oxidy síry jsou kyselinotvorné – reakcí s vodou tvoří kyseliny)

 **SO2 + H2O 🡪 H2SO3**

 **SO3 + H2O🡪 H2SO4**

Spalováním síry, dusíku vznikají oxidy, která při reakci s vodní párou v atmosféře

tvoří kyseliny – déšť je kyselý

**Kyselé deště** – způsobují překyselení půdy (usmrcují půdní bakterie, snižují odolnost

stromů- časem odumírají...)