**Zástupci oxidů:**

**1) oxid uhličitý............**

**výskyt:** ve vzduchu, vydechujeme ho, při dokonalém spalování a při kvašení ovocných šťáv

**použití:** chladící látka- pevný stav= **suchý led!!!**

 výroba sodovky, limonád...

 plnění hasících přístrojů

**!!!!! Zvýšené množství ve vzduchu- SKLENÍKOVÝ EFEKT !!!!!!- TÁNÍ LEDOVCŮ**

**2) oxid uhelnatý.................**

**výskyt:** při nedokonalém spalování( nedostatečný přísun vzduchu**!!!!!**kamna, karma)

 součást cigaretového kouře

 spalovací motory- auta

 **PRUDCE JEDOVATÝ!!! bez barvy a zápachu, těžší než vzduch**

**3) oxid siřičitý..................**

**výskyt:** hoření síry, např. spalování méně kvalitního uhlí- hnědého

**JEDOVATÝ!!!!!**

**použití:** výroba kyseliny sírové

 bělení bavlny

 dezinfekce- síření sudů, úlů, sklepů

**!!!!! KYSELÉ DEŠTĚ !!!!!!**

**4) oxid dusný ....................**

bezbarvý plyn - příjemná vůně- anestetikum( uspávadlo- operace)**,, RAJSKÝ PLYN"**

**5) oxid vápenatý.................**

**( pálené vápno)**

**výroba:** rozklad **CaCO3( vápence) vzniká CaO + CO2**

**!!!!! Žíravina!!!!- pevná látka**

**použití:** součást cementu, vápnění půdy při překyselení

**6) oxid křemičitý...............**

**výskyt: .........................................**

**použití:** stavebnictví ( písek do malty), výroba skla

**7) oxid hlinitý.........................**

**výskyt:** korund( odrůdy 1. ........................2. .....................3. ..................................)

 bauxit

**použití:** brusný materiál................................

 výroba hliníku z ...................................

 šperky z ..........................a ....................

**SULFIDY- 2 prvkové sloučeniny XS, síra má oxidační číslo - II jako kyslík v oxidech**

pevné látky, v přírodě- minerály- výroba kovů, výrazné zbarvení, kovový lesk

názvosloví **STEJNÉ** jako u oxidů

**1) sulfid olovnatý( galenit)......................**

ruda Pb( olova)

**2) sulfid zinečnatý( sfalerit).....................**

ruda Zn( zinku)