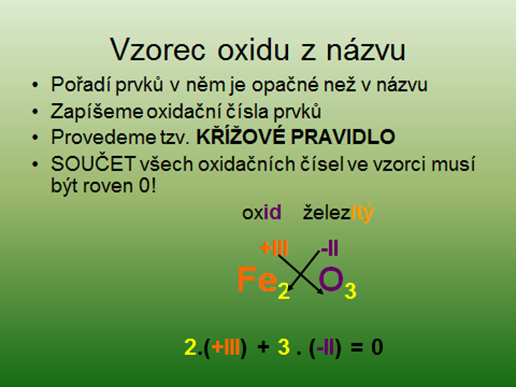
! Prosím začněte psát na nový list !

**Oxidy**

* **Charakteristika oxidů**
* Jsou dvouprvkové sloučeniny kyslíku s dalším prvkem
* Jsou to plynné látky, např. oxid uhličitý, oxid uhelnatý
* Mohou se vyskytovat i jako pevné látky, např. oxid křemičitý, oxid vápenatý
* Některé oxidy jsou jedovaté, např. oxid siřičitý nebo oxid uhelnatý
* **Využití oxidů**
* Oxid uhličitý – jako chladící látka v chladících zařízeních, výroba sycených nápojů, plnění hasících přístrojů
* Oxid uhelnatý – je složkou paliv vyráběných z uhlí (vodní a generátorový plyn)
* Oxid siřičitý – výroba kyseliny sírové, celulózy, dezinfekce sudů, sklepů
* Oxid křemičitý – ve stavebnictví (jako písek do malty a betonu), při výrobě skla
* Oxid vápenatý – ve stavebnictví jako pálené vápno, je součástí cementu, přísada při výrobě skla a některých kovů
* **Názvosloví oxidů**

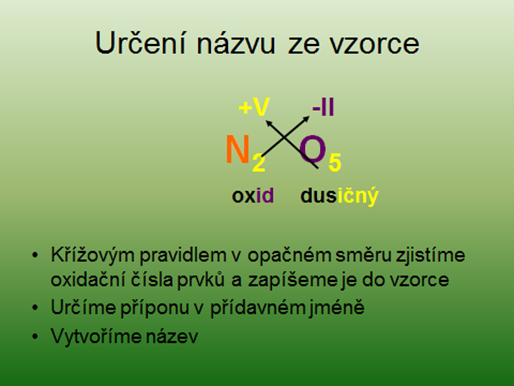


**Příklad:**

Oxid uhličitý:………………

Oxid vápenatý …………….

Oxid hlinitý ……………….



**Příklad:**

OsO4 …………………..

CO …………………….

SiO2……………………