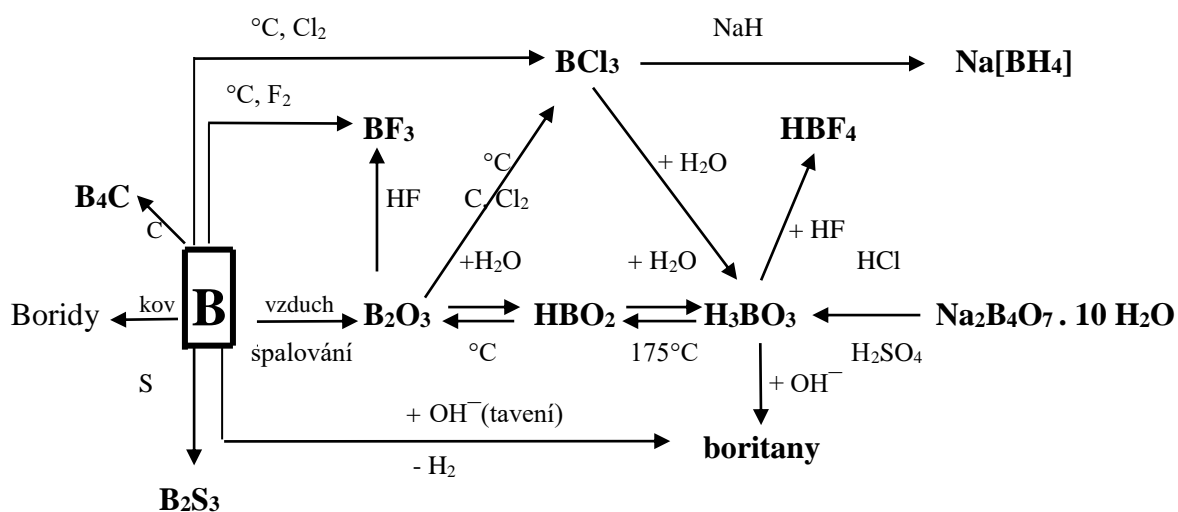
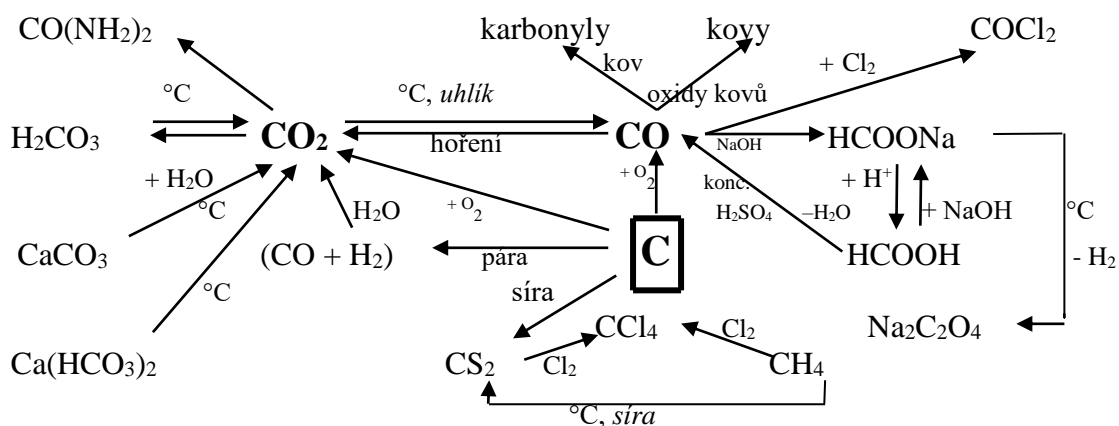


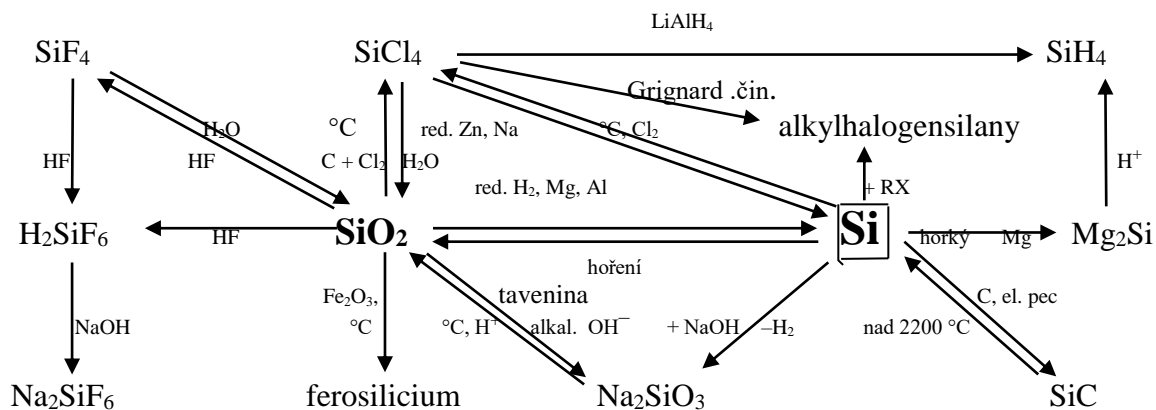
Schéματα reakcí nekovů a jejich sloučenin



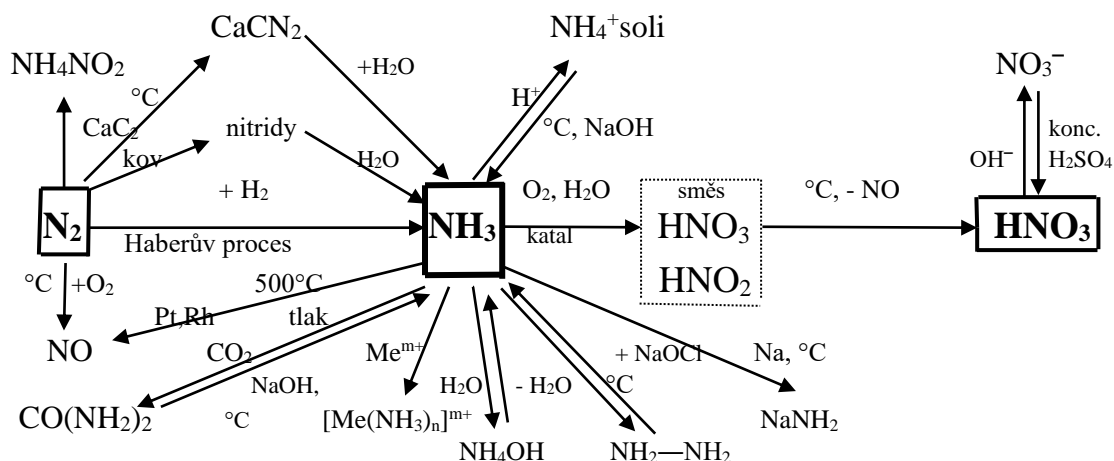
Reakce boru a jeho sloučenin.



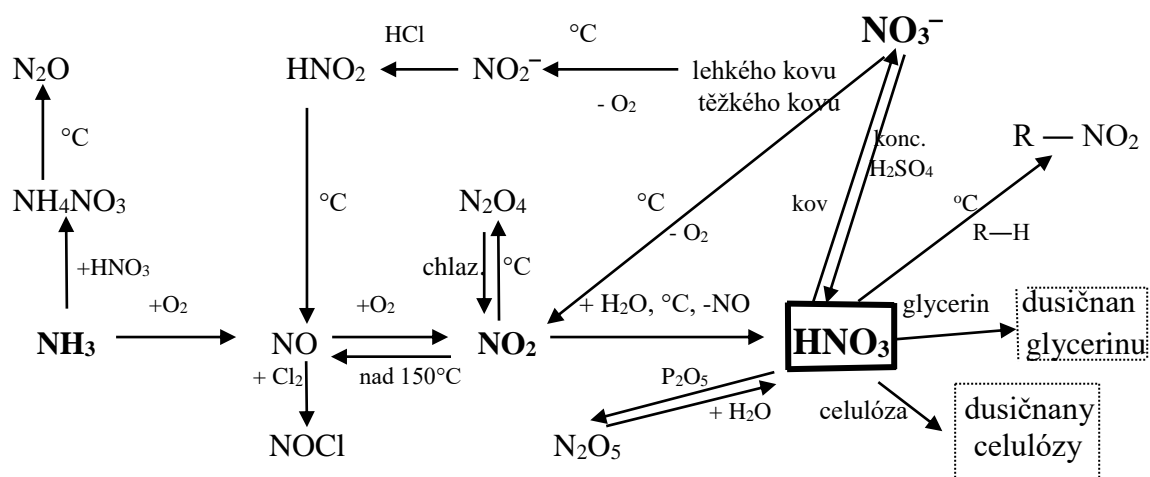
Reakce uhlíku a jeho sloučenin.



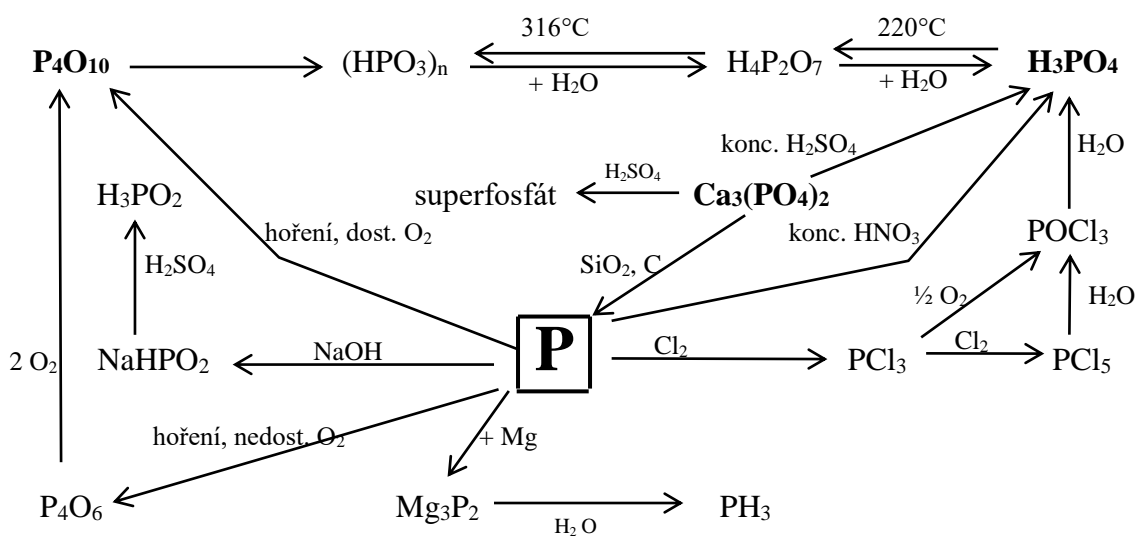
Reakce křemíku a jeho sloučenin.



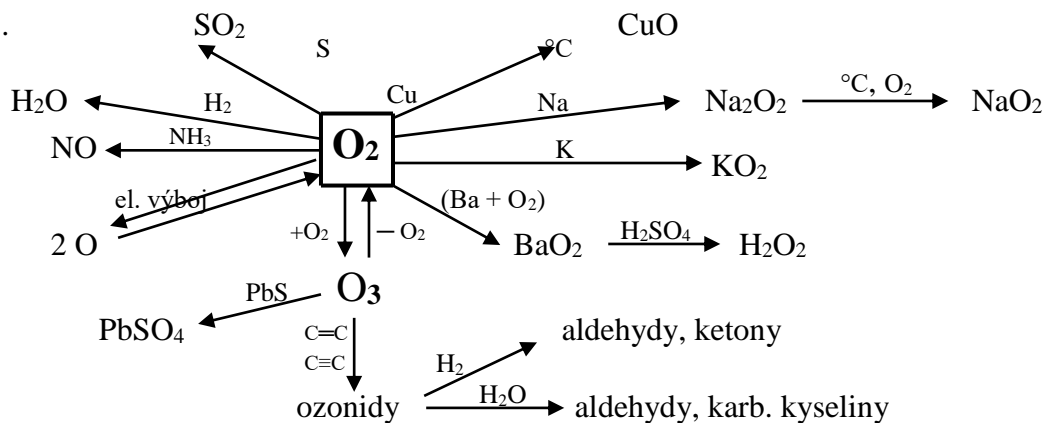
Reakce dusíku a amoniaku



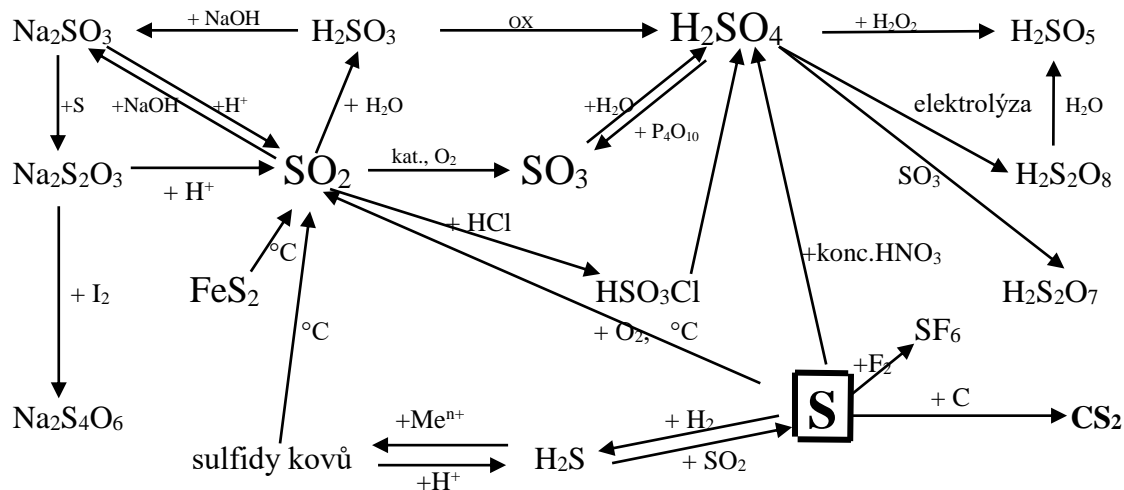
Reakce kyseliny dusičné a dusičnanů.



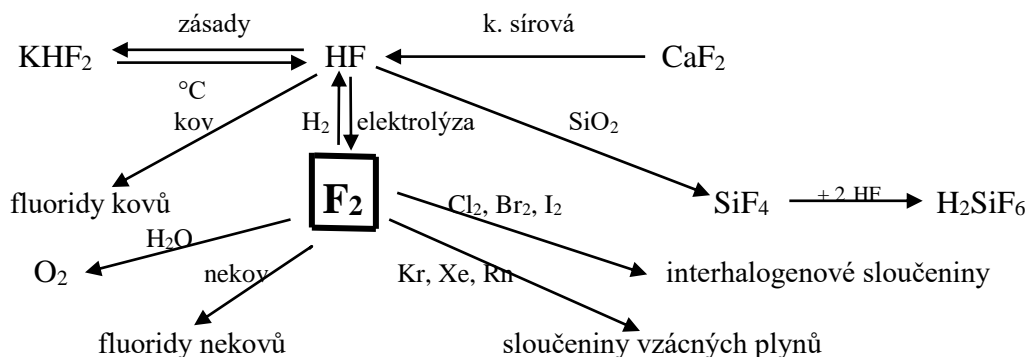
Reakce fosforu a jeho sloučenin



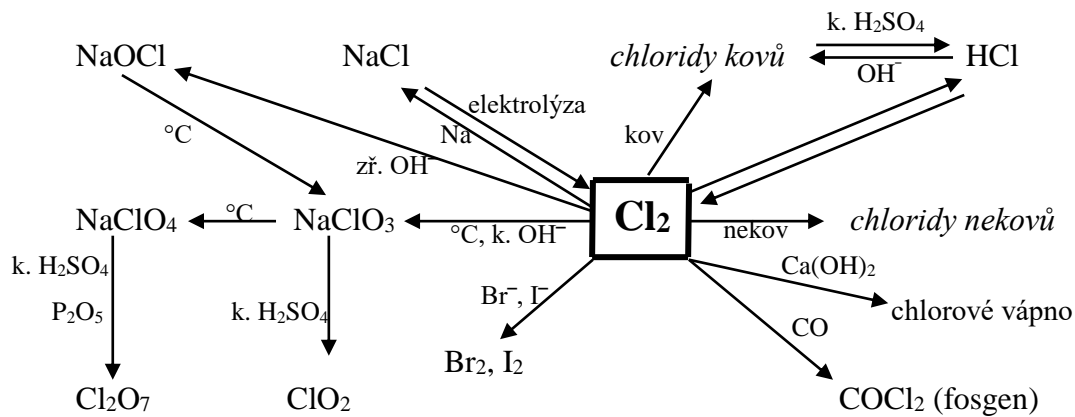
Reakce kyslíku a jeho sloučenin.



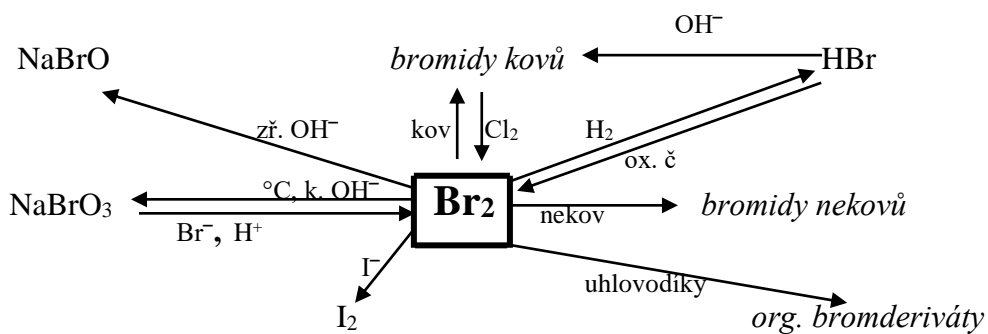
Reakce síry a jejích sloučenin.



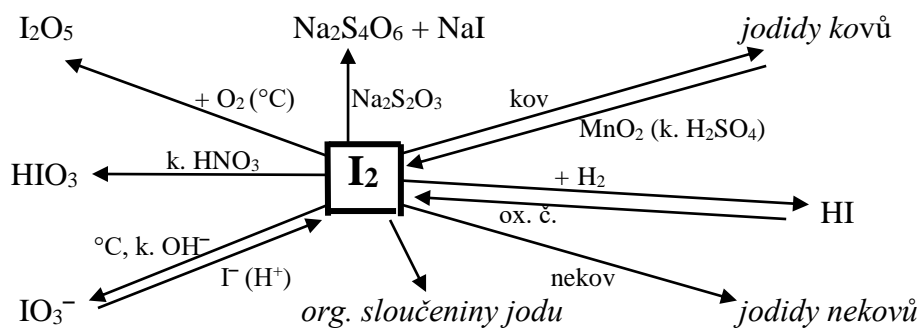
Reakce fluoru a jeho sloučenin.



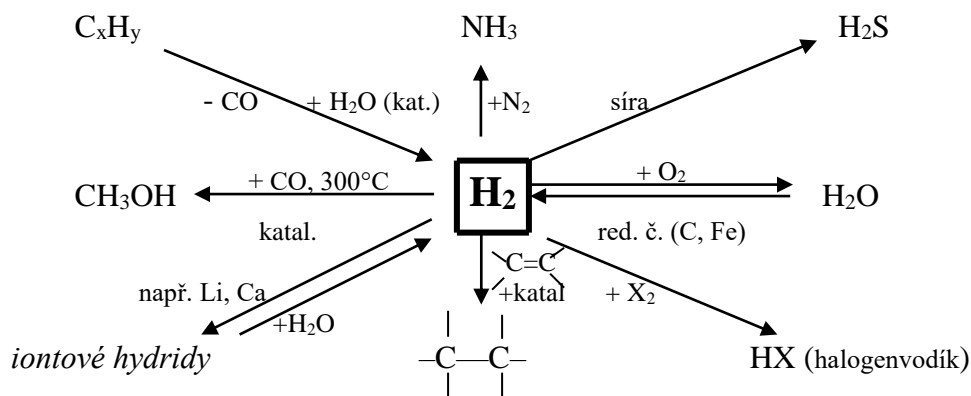
Reakce chloru a jeho sloučenin



Reakce bromu a jeho sloučenin.



Reakce jodu a jeho sloučenin.



Reakce vodíku a jeho sloučenin.

Přehled rozpustnosti důležitějších anorganických solí.

Ve vodě rozpustná je většina solí amonných.

Chloridy jsou vesměs snadno rozpustné ve vodě. Nerozpustné jsou pouze: $AgCl$, Hg_2Cl_2 , Cu_2Cl_2 , $AuCl$, $PtCl_2$. Ve studené vodě se špatně rozpouštějí $PbCl_2$ a $TlCl$, snadno však v horké vodě. Nerozpustné jsou také $BiOCl$, $SbOCl$, $Sn(OH)Cl$.

Sírany jsou většinou rozpustné ve vodě. Nerozpustné jsou: $BaSO_4$, $PbSO_4$. Málo rozpustné jsou: $SrSO_4$, Hg_2SO_4 , Ag_2SO_4 .

Sulfidy jsou většinou ve vodě nerozpustné. Rozpustné jsou pouze sulfidy kovů alkalických a kovů alkalických zemin.

Hydroxidy většiny kovů jsou ve vodě nerozpustné. Velmi dobře se rozpouštějí hydroxidy kovů alkalických (louhy), poněkud méně jsou rozpustné hydroxidy kovů alkalických zemin. V nadbytku louhu se rozpouštějí: $Pb(OH)_2$, $Sb(OH)_3$, $Sn(OH)_2$, $Sn(OH)_4$, $Zn(OH)_2$, $Al(OH)_3$, $Cr(OH)_3$. V amoniaku jsou rozpustné Ag_2O , $Cu(OH)_2$, $Cd(OH)_2$, $Co(OH)_2$, $NO(OH)_2$, $Mn(OH)_2$, $Zn(OH)_2$.

Uhličitany jsou vesměs nerozpustné ve vodě, rozpouštějí se jen uhličitany alkalických kovů. Všechny se snadno rozpouštějí ve zředěných kyselinách. Hydrogenuhlíčitany (kyselá uhličitany) alkalických zemin jsou ve vodě rozpustné, ale jsou nestálé.

Jodidy jsou ve vodě rozpustné, kromě: AgI , Hg_2I_2 , TlI , Cu_2I_2 , PbI_2 , HgI_2 , BiI_2 , AuI_3 a PdI_2 .

Dusičnany, chlorečnany a chloristany jsou ve vodě dobře rozpustné, málo se rozpouští $KClO_4$.

Fosforečnany a arseničnany jsou vesměs nerozpustné ve vodě kromě solí alkalických kovů a solí amonných. Z nich soli lithné jsou málo rozpustné, zvláště za tepla. Všechny jsou rozpustné ve zředěných minerálních kyselinách. Výjimkou je fosforečnan a arseničnan zirkoničitý, které jsou nerozpustné ve zředěné kyselině chlorovodíkové.

Křemičitany jsou ve vodě nerozpustné kromě křemičitanů kovů alkalických, které tvoří koloidní roztoky, snadno vylučují gel kyseliny křemičité již působením vzdušného kyslíčnicku uhličitého nebo kyselin.

Fluoridy jsou ve vodě převážně nerozpustné s výjimkou fluoridů kovů alkalických, dále AgF a HgF_2 .

Chromany rozpustné ve vodě jsou: soli alkalických kovů, dále chroman vápenatý, hořečnatý, měďnatý, manganatý, zinečnatý a železitý. Ostatní chromany jsou ve vodě nerozpustné.

Zásadité soli jsou pravidelně nerozpustné ve vodě. Snadno se rozpouštějí ve zředěných kyselinách.