Beim Schmelzen der meisten Basen mit den Salzen der Kohlensäure d. $K_2O\ CO_2$ & $Na_2O\ CO_2$ stellt sich fast alle übrigen Basen unlösl. Carbonate bilden.

Schwefelsäure.

Leitet man SO_2 mit Luft Cl_2, so entsteht Chlorschwefelsäure u. Salzsäure nach $SO_2 + Cl_2 + H_2O = SO_2(OH)Cl + HCl$. Leitet man SO_2 mit Luft H_2O & Platin über, so entsteht Schwefelsäure nach $SO_2 + H_2O = H_2SO_4$. Ist Stickstoff anwesend, so entsteht Stickstoffschwefelsäure $SO_2(OH)(NO_2)$. Leitet man SO_2 mit Luft & Wasserdampf über Platin, so entsteht Schwefelsäure nach $2SO_2 + O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$. Leitet man SO_2 mit Luft & Wasserdampf über Platin, so entsteht Schwefelsäure nach $2SO_2 + O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$. Leitet man SO_2 mit Luft & Wasserdampf über Platin, so entsteht Schwefelsäure nach $2SO_2 + O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$.

Leitet man SO_2 mit Luft & Wasserdampf über Platin, so entsteht Schwefelsäure nach $2SO_2 + O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$. Leitet man SO_2 mit Luft & Wasserdampf über Platin, so entsteht Schwefelsäure nach $2SO_2 + O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$. Leitet man SO_2 mit Luft & Wasserdampf über Platin, so entsteht Schwefelsäure nach $2SO_2 + O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$.

Leitet man SO_2 mit Luft & Wasserdampf über Platin, so entsteht Schwefelsäure nach $2SO_2 + O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$. Leitet man SO_2 mit Luft & Wasserdampf über Platin, so entsteht Schwefelsäure nach $2SO_2 + O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$. Leitet man SO_2 mit Luft & Wasserdampf über Platin, so entsteht Schwefelsäure nach $2SO_2 + O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$.