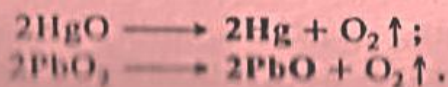


Разложение разных классов при нагревании.

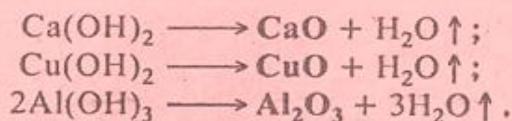
Химические вещества при нагревании ($t \approx 100\text{--}150^\circ \text{C}$) или прокаливании ($t > 600^\circ \text{C}$) ведут себя следующим образом*.

Оксиды

Не разлагаются все оксиды, кроме:

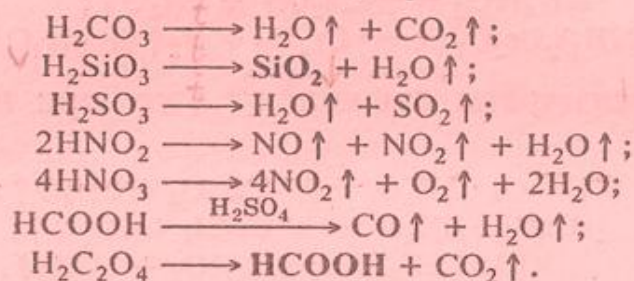


Например:



Кислоты

Не разлагаются все кислоты, кроме:

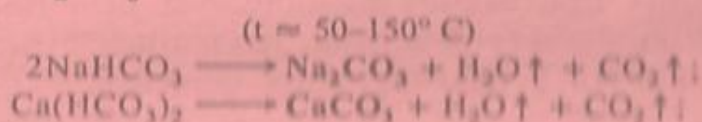


Соли

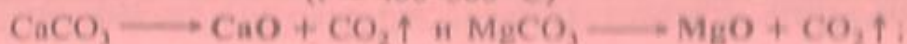
Не разлагаются соли следующих кислот: фосфорной H_3PO_4 (фосфаты), кремниевой H_2SiO_3 (силикаты), сероводорода H_2S (сульфиды), уксусной CH_3COOH (ацетаты), йодоводорода HI (йодиды), бромоводорода HBr (бромиды), соляной HCl (хлориды) (кроме: $\text{PbCl}_4 \rightarrow \text{PbCl}_2 + \text{Cl}_2 \uparrow$, $\text{SnCl}_4 \rightarrow \text{SnCl}_2 + \text{Cl}_2 \uparrow$) и азотистой (кроме: $2\text{Ca(NO}_2)_2 \rightarrow 2\text{CaO} + 4\text{NO} \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$). У серной кислоты H_2SO_4 не разлагаются средние и кислые соли щелочных металлов.

Разлагаются:

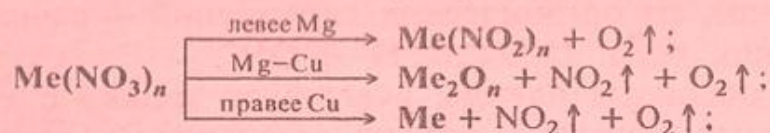
- 1) все соли угольной кислоты, кроме соды Na_2CO_3 и поташа K_2CO_3 , по схеме:



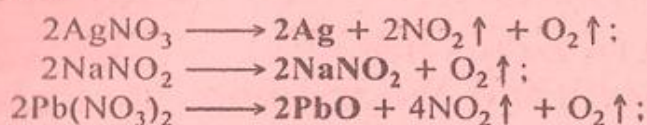
($t = 400-500^\circ \text{C}$)



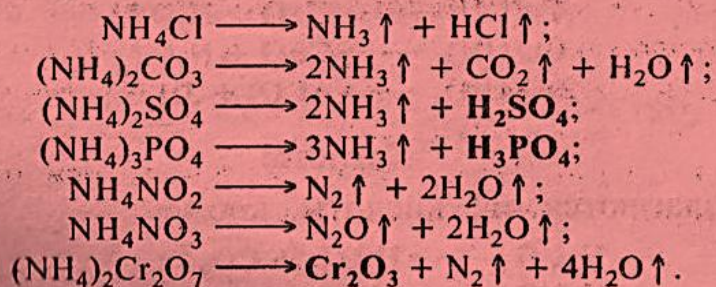
- 2) все соли азотной кислоты в зависимости от положения катиона металла в ряду напряжений по схеме:



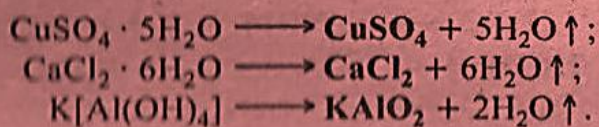
Примеры:



3) все соли аммония по схеме:



4) Кристаллогидраты отщепляют воду при нагревании до 150–300° С:



5) Разлагаются некоторые соли, применяемые для получения других веществ:

