

## Билет 11

### Химические свойства кислотных и амфотерных оксидов.

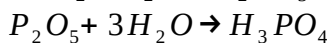
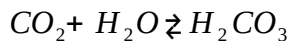
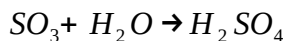
Оксиды — сложные вещества, состоящие из атомов кислорода и некоторого химического элемента.

Оксиды — бинарные соединения, в составе которых присутствует кислород с СТОК -2.

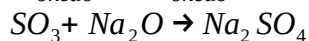
#### I. Кислотные оксиды

1.  $\text{кислотный оксид} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{кислота}$

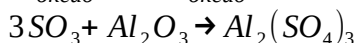
$\text{SiO}_2$  не реагирует с водой



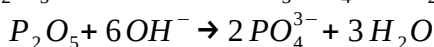
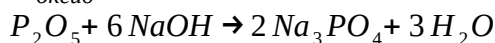
2.  $\text{кислотный оксид} + \text{основный оксид} \rightarrow \text{соль}$



3.  $\text{кислотный оксид} + \text{амфотерный оксид} \rightarrow \text{соль}$



4.  $\text{кислотный оксид} + \text{щелочь} \rightarrow$



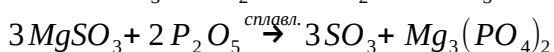
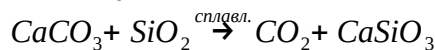
5.  $\text{кислотный оксид} + \text{соль} \rightarrow$

Менее летучие кислотные оксиды способны вытеснить более летучие оксиды из солей при сплавлении.

**Важная информация!!**

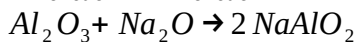
Малолетучие кислотные оксиды -  $\text{SiO}_2$  и  $\text{P}_2\text{O}_5$

Летучие кислотные оксиды газы -  $\text{CO}_2$  и  $\text{SO}_3$

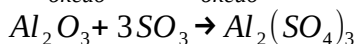


#### II. Амфотерные оксиды

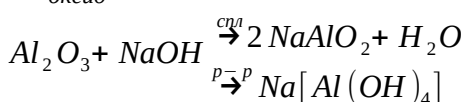
1.  $\text{амфотерный оксид} + \text{основный оксид} (\text{Активный Me}) \rightarrow$



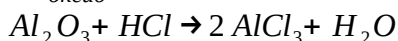
2.  $\text{амфотерный оксид} + \text{кислотный оксид} \rightarrow$



3.  $\text{амфотерный оксид} + \text{щелочь} \rightarrow$



4.  $\text{амфотерный оксид} + \text{кислота} \rightarrow$



5.  $\text{амфотерный оксид} + \text{соль} \rightarrow$

Если в составе соли есть активный Me, то роль нелетучего кислотного оксида может играть амфотерный оксид.

