

Свойства основных оксидов

1. о.о. + $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$ щелочь
щ., щ/з.
2. о.о. + к.о. \rightarrow соль
3. о.о. + кислота \rightarrow соль + H_2O
4. о.о. + $\text{H}_2 \rightarrow \text{Me} + \text{H}_2\text{O}$ (водородотермия)
после H, W, Zn
5. о.о. + C $\rightarrow \text{Me} + \text{CO}$ (карботермия)
6. о.о. + CO $\rightarrow \text{Me} + \text{CO}_2$ (восст-е монооксидом углерода)
7. о.о. + Me $\rightarrow \text{MeO} + \text{Me}_1$ (металлотермия)
Ca, Mg, Al
8. $\text{Me}^{+n}\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Me}^{+m}\text{O}$, где $m > n$

Свойства кислотных оксидов

1. к.о. + $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$ кислота
2. к.о. + о.о. \rightarrow соль
3. к.о. + щелочь_(изб) \rightarrow ср.соль + H_2O
к.о._(изб) + щелочь \rightarrow кисл.соль
4. к.о.₁ + соль₁ \rightarrow к.о.₂ + соль₂
менее летуч более летуч
5. $\text{Э}^{+n}\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Э}^{+m}\text{O}$, где $m > n$

Свойства амфотерных оксидов

1. а.о. + к.о. \rightarrow соль
2. а.о. + к-та \rightarrow соль + H_2O
спекание
3. а.о. + щелочь \rightarrow ср.соль + H_2O (см. в кисл. ост.)
4. а.о. + щелочь + $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$ компл.соль
5. а.о. + соль₁ \rightarrow к.о. + соль₂ (см. в кисл. ост.)
менее летуч более летуч

о.о.	к.о.	а.о.
оксиды типичных металлов	оксиды неметаллов, кроме NO, CO, N ₂ O, SiO	BeO
		ZnO
		Al ₂ O ₃
		Fe ₂ O ₃
		Cr ₂ O ₃
оксиды металлов в низших с.о.: CrO, MnO	оксиды металлов в высших с.о.: CrO ₃ , Mn ₂ O ₇	оксиды металлов в промежуточных с.о.: Cr ₂ O ₃ , Fe ₂ O ₃