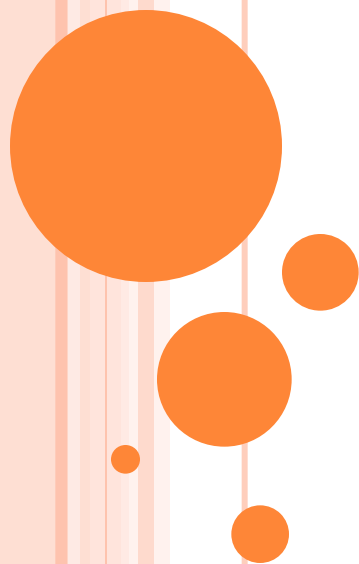


АМФОТЕРНЫЕ ГИДРОКСИДЫ



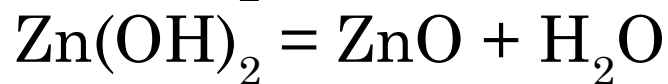
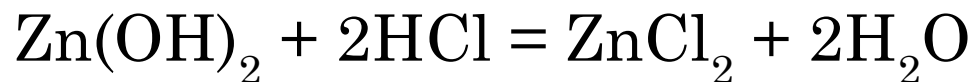
АМФОТЕРНЫЕ ГИДРОКСИДЫ -

- ЭТО ГИДРОКСИДЫ
МЕТАЛЛОВ С ВАЛЕНТНОСТЬЮ
III, IV , а также
гидроксид бериллия,
цинка и многие другие.

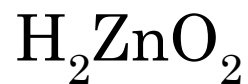
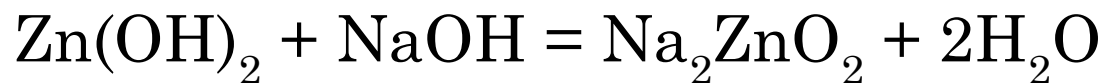


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА АМФОТЕРНЫХ ГИДРОКСИДОВ.

- Амфотерные гидроксиды повторяют свойства нерастворимых оснований (взаимодействуют с кислотами, разлагаются при нагревании):



- Но, в отличие от нерастворимых оснований, они взаимодействуют также со щелочами (проявляя при этом свойства кислот):



ПОЧЕМУ АМФОТЕРНЫЕ ГИДРОКСИДЫ МОЖНО ОТНЕСТИ И К ОСНОВАНИЯМ, И К КИСЛОТАМ?



КАКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ ОБРАЗУЮТ АМФОТЕРНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ?

Неметаллы,

*исключая элементы
побочных подгрупп*

**Элементы, образующие амфотерные оксиды
и гидроксиды**

Металлы



ПРИЧИНА АМФОТЕРНОСТИ – В СТРОЕНИИ ЭТИХ ВЕЩЕСТВ.

- Существование амфотерных соединений свидетельствует об условности деления простых веществ на металлы и неметаллы, а сложных веществ – на кислотные и основные.



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ.

- ▣ **Выучить теорию по амфотерным гидроксидам по конспекту и параграфу 43.**
- ▣ **Выполнить письменно задание № 3 на странице 137 в учебнике.**

