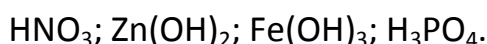


## Основные классы неорганических соединений. Классификация, способы получения и химические свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете теории электролитической диссоциации

1. Привести примеры (по 1 шт.) оксидов следующих типов: амфотерных, основных, кислотных. Назвать их.

Для всех оксидов привести формулы соответствующих гидроксидов (кислот, оснований) и написать уравнения диссоциации полученных веществ (для многоосновных кислот и многокислотных оснований – привести ступенчатые уравнения диссоциации).

2. Написать уравнения реакций термического разложения следующих соединений:



3. Написать по 1 примеру формул кислот исходя из их классификации (сильные, слабые, одноосновные, многоосновные, бескислородосодержащие, кислородосодержащие). Все кислоты назвать, привести уравнения их получения и уравнение диссоциации (при необходимости ступенчатое).

4. Привести три примера оснований, предварительно получив их минимум двумя способами. Записать уравнения диссоциаций выбранных оснований (при необходимости ступенчатые).

5. По приведенным названиям солей: сульфид алюминия; гидрокарбонат никеля(II); хлорат железа(II); дигидрофосфат кальция; висмутат бария; гидроксохлорит алюминия; метаборат кальция; гидрокарбонат аммония; манганат натрия; дигидроксобромат алюминия.

Написать формулу соли, определить к какому типу соль относится и записать их уравнения диссоциации (при необходимости по ступеням).

6. Написать уравнения реакций по следующим цепочкам превращений, для последней цепочки привести уравнения реакции в ионно-молекулярной форме:

