

Тема: «Оксиды»

Рылко И.М., гимназия г.Ганцевичи Брестской области

Цель: осознанное повторение и закрепление сведений об оксидах, их характере, свойствах и получении.

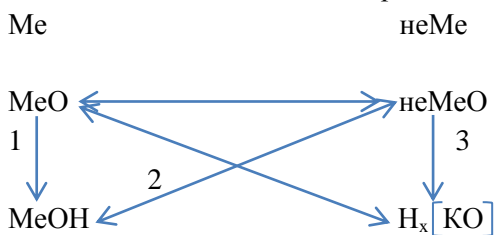
Классификация: несолеобразующие ()
 солеобразующие основные (MeO)
 кислотные (неMeO, MeO)
 амфотерные ().

Определите тип, характер перечисленных оксидов, дайте им названия:

CO₂, MnO, NO, Al₂O₃, CuO, Cr₂O₃, SO₂, N₂O, NO₂, CO, ZnO, FeO, Fe₂O₃, Mn₂O₇.

(Химические свойства оксидов изучаются при работе с генетическими рядами металла и неметалла.

Стрелками соединяются реагирующие между собой классы и возможные переходы, над стрелками записываются особенности протекания.)



Особенности протекания:

1, 3 – протекает, если образуется раствор

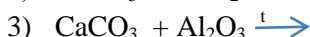
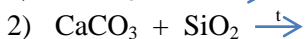
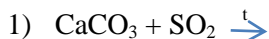
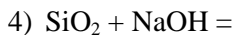
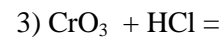
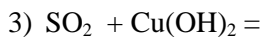
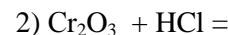
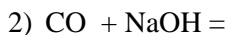
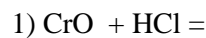
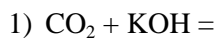
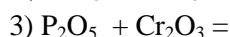
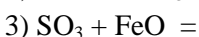
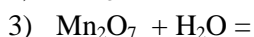
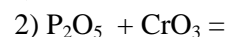
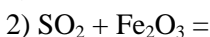
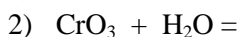
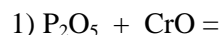
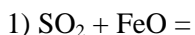
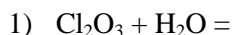
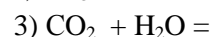
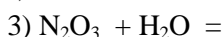
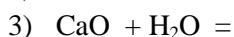
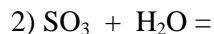
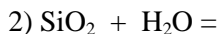
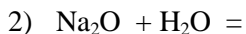
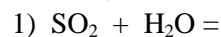
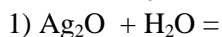
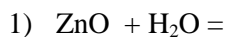
2 – со щелочами и NH₄OH при н.у., с остальными основаниями – при сплавлении

Me KO

Me[KO]

KO – кислотный остаток.

Запишите номера реакций, не подобных на другие в их группе (в некоторых случаях возможны различные варианты ответов: по принадлежности к различным группам оксидов, их свойствам, возможности и условиям протекания и т.д.). Аргументируйте свой выбор! Почему не протекают некоторые из реакций? Закончите уравнения **возможных** реакций (если необходимо, уточните условия их протекания), назовите продукты:



Получение оксидов (в процессе актуализирующей беседы выявляются особенности взаимодействия металлов с кислородом, водой, результат прокаливании оснований, кислот, солей).

Закончите уравнения реакций, обратив внимание на разницу в их продуктах:

