

Билет 9

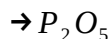
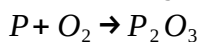
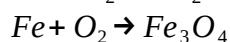
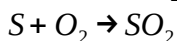
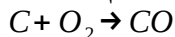
Получение оксидов

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

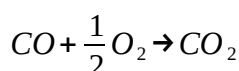
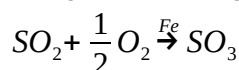
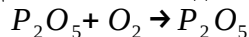
Оксиды — бинарные соединения, в составе которых присутствует кислород с СТОК -2.

I. Горение в кислороде

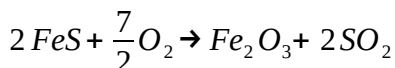
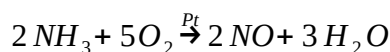
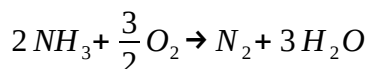
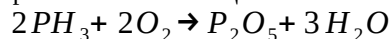
1. Простых веществ



2. Доокисление оксидов в невысшей СТОК элементов



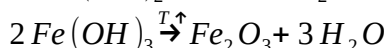
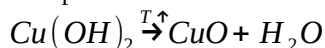
3. Горение сложных веществ



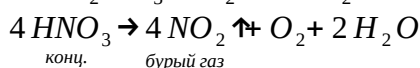
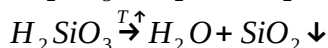
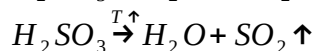
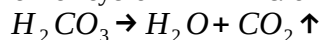
Хорошо горят водородные соединения и сульфиды

II. Разложение сложных веществ

1. Нерастворимых оснований и амфотерных гидроксидов

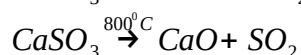
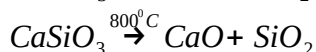
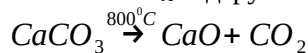


2. Разложение неустойчивых кислот

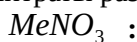


3. Разложение солей

- а) Соли с кислотным остатком CO_3^{2-} , SO_3^{2-} , SiO_3^{2-} ,
если Me не в I_A подгруппе ниже Li



- б) Нитраты разлагаются по отдельной схеме (при нагревании)



Me - щелочь ниже Li	$\rightarrow MeNO_2 + O_2$
За Cu в ряду стандартных электронных потенциалов	$\rightarrow Me + NO_2 + O_2$
Остальные	$\rightarrow MeO NO_2 + O_2$