

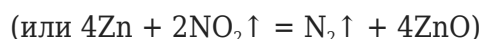
ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна

- задание №37

Медь растворили в концентрированной азотной кислоте. Выделившийся газ пропустили над нагретым порошком цинка. Образовавшееся твёрдое вещество добавили к раствору гидроксида натрия. Через полученный раствор пропустили избыток углекислого газа, при этом наблюдали образование осадка.

Напишите уравнения четырёх описанных реакций.

Написаны четыре уравнения возможных реакций:



ЕГЭ по химии — 2016. Основная волна (Часть С). - задание №37

Оксид меди (II) нагрели в атмосфере водорода. Образовавшееся твёрдое вещество растворили в концентрированной серной кислотой. Полученная соль прореагировала с йодидом калия. Выделившийся газ смешали с хлором и пропустили через раствор гидроксида калия.

Напишите уравнения четырёх описанных реакций.

Напишем четыре уравнения возможных реакций:

1)

2)

3)

4)

