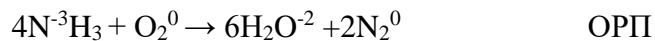


Задача 1.

Представените взаимодействия са примерни. Възможни са и други взаимодействия в съответствие с учебния материал.

Дефиниции и обяснения за понятията: окислително-редукционен процес, диспропорциониране, йонообменен процес и неутрализация.

Преход 1.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

Преход 2.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

Преход 3.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

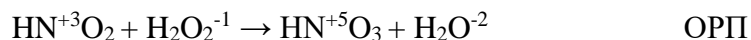
Преход 4.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

Преход 5.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

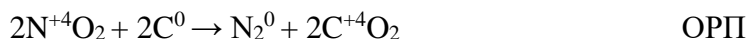
Преход 6.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите чрез пълно йонно и съкратено йонно уравнение.

Преход 7.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

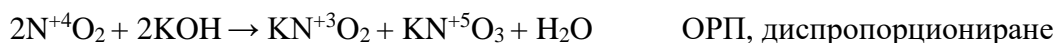
Преход 8.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

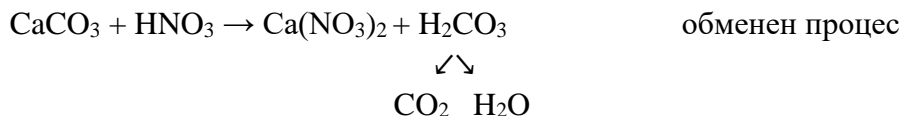
Преход 9.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

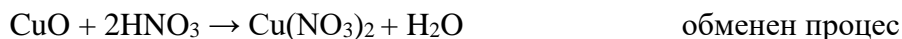
Преход 10.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите чрез йонни уравнения.

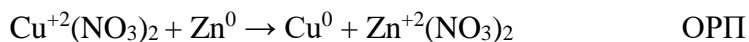
Преход 11.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите чрез йонни уравнения.

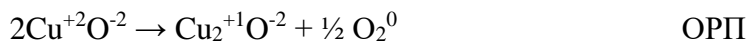
Преход 12.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

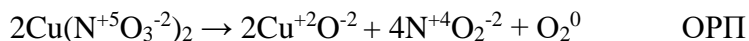
Преход 13.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

Преход 14.



Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.