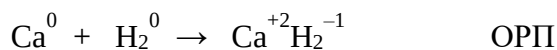


Задача 1.

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

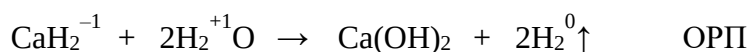
Преход 1.



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.

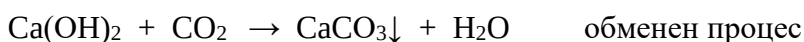
Преход 2.



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.



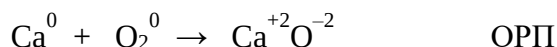
Изразяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите.

Преход 4.



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

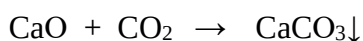
Преход 5.



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.

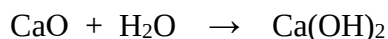
Преход 7.



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

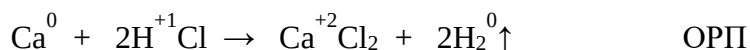
Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

Преход 8.



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

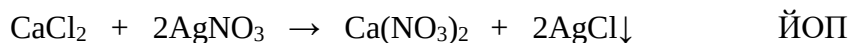
Преход 9.



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.

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

Представяне на изчерпателна характеристика на елемента калций (физични свойства, място в периодичната система, електронна конфигурация, активност, степен на окисление в съединенията му, характер на неговите оксид и хидроксид, окислително-редукционни свойства)