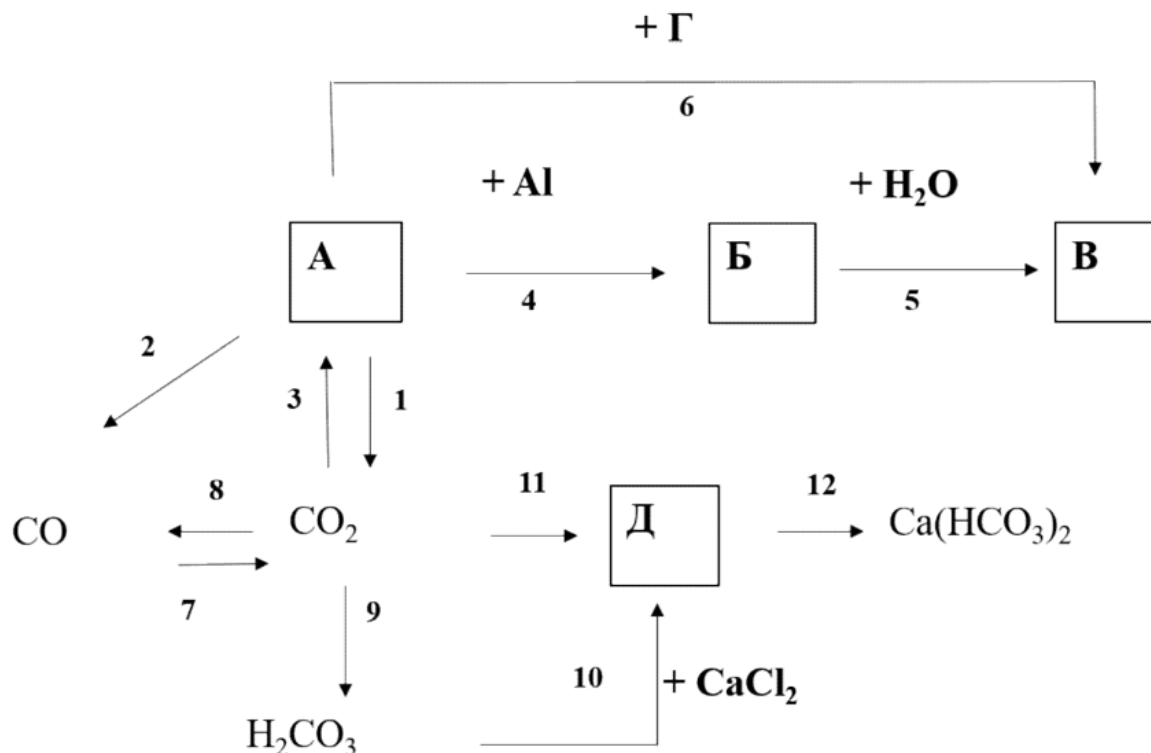


Задача

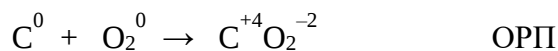
- Изразете с химични уравнения дадените превръщания. Характеризирайте типа на протичащите процеси. Определете кои са веществата А, Б, В, Г и Д, ако знаете, че В е органично съединение.



Решение:

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

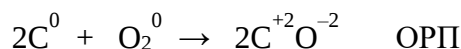
Преход 1.



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.

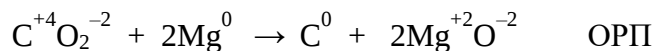
Преход 2.



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.

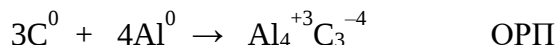
Преход 3.



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

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

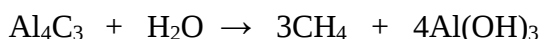
Преход 4.



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

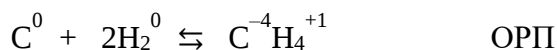
Представяне на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и изразяване на електронен баланс.

Преход 5.



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

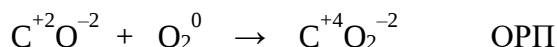
Преход 6.



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.

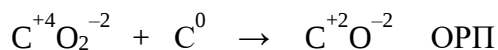
Преход 7.



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.

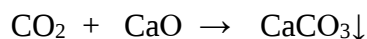
Преход 10.



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.

Преход 12.



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 обосновка за избора на веществото А и посочване на веществата Б, В, Г и Д.