**ОКСИДИ КАРБОНУ**

1. Позначте тип хімічного зв’язку в молекулі карбон (ІV)оксиду:

А ковалентний полярний;

Б ковалентний неполярний;

В йонний;

Г водневий.

1. Позначте формулу кислоти, ангідридом якої є карбон (IV)оксид:

А HCOOH; Б H2CO3;

В CH3COOH; Г H2CO2.

1. Позначте спосіб, яким можна добути чадний газ:

**А** спалювання коксу в надлишку кисню;

**Б** змішування коксу з платиновим каталізатором;

**В** пропускання вуглекислого газу над розжареним коксом;

**Г** термічне розкладання кальцій карбонату.

1. Укажіть речовину, утворення якої зумовлює помутніння вапняної води при поглинанні вуглекислого газу:

А СаО;

Б СаСО3;

В Са(НСО3)2;

Г Н2СО3.

1. Укажіть ступінь окиснення Карбону в сполуці, яка утворюється при згоранні метану в надлишку кисню:

А -4; Б 0;

В +2; Г +4.

1. Позначте тип хімічного зв’язку в молекулі карбон (ІІ) оксиду:

А ковалентний полярний;

Б ковалентний неполярний;

В йонний;

Г водневий.

1. Позначте оксид Карбону, який надзвичайно токсичний:

А СО; Б С2О4;

В СО2; Г СО3.

1. Позначте речовину, що використовують для лабораторного добування карбон (ІV) оксиду:

А кам’яне вугілля;

Б кальцій карбід;

В метан;

Г мармур.

1. Позначте речовину X, що відповідає ланцюгу перетворень.

А Са(ОН)2; Б СаО ;

В СО2; Г Са(НСО3)2.

1. Позначте схему перетворення, у якій Карбон виявляє відновні властивості:

А СН4  СО2;

Б СО СО2;

В СО СН4;

Г СаСО3 СО2.

1. Установіть відповідність між реагентами та продуктами їх реакції:

Реагенти Продукти реакції

А СО2 + Н2О; 1 СО + Н2;

Б С + Н2О; 2 2СО2;

В С + СО2; 3 Н2СО3;

Г О2 + 2СО. 4 СО2 + Н2О;

5 2СО.

1. Установіть відповідність між реагентами і продуктами їх реакції:

Реагенти Продукти реакції

А Na2CO3 + CO2 + H2O; 1 Na2CO3;

Б Na2O + CO2; 2 NaHCO3;

В NaOH + CO2; 3 NaHCO3 + H2O;

Г 2NaOH + CO2. 4 2NaHCO3;

5 Na2CO3 + H2O.