Уроки 3,4.

Тема «Оксиды углерода». По учебнику п.п. 26-27.

Составить таблицу сравнительной характеристики оксидов углерода.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Оксид углерода (II) | Оксид углерода (IV) |
| 1. названия (3-4) химические и тривиальные |  |  |
| 2. физические свойства |  |  |
| 3. способы получения и собирания |  |  |
| 4. химические свойства |  |  |
| 5. качественная реакция |  |  |
| 6. применение |  |  |

* Посмотреть в интернете видео: 1. взаимодействие углекислого газа с известковой водой;

2. горение магния в углекислом газе.

д/з

* В одном сосуде находится оксид углерода (4), в другом – смесь этого оксида с кислородом. Предложите, как можно различить, где находится один газ, а где – смесь.
* Объясните, почему оксид углерода (2) является восстановителем, а оксид углерода (4) – не является. Приведите пример реакции, где оксид углерода (2) играет роль восстановителя.
* Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочки превращений веществ: (цепочки 1,2 выполняет первая половина класса (1-14 по списку), 3,4 – вторая половина).

1. C → CO2 → CaCO3 → Ca(HCO3)2 → CaCO3
2. CO2 → Na2CO3 → CaCO3 → CO2 → CO
3. C → CO → CO2 → K2CO3 → MgCO3
4. C → CH4 → CO2 → BaCO3 → Ba(HCO3)2