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

* Углекислый газ объемом 5,6л (н.у.) прореагировал без остатка с 59,02мл раствора гидроксида калия с массовой долей 20% (плотность 1,185г/мл). Определите массу вещества, образовавшегося в результате реакции.
* Порция смеси угарного углекислого газов массой 36г (н.у.) занимает объём 22,4л. Вычислите объёмные и массовые доли газов в исходной смеси.
* Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочки превращений веществ: (цепочки 1,2 выполняет первая группа (среда), 3,4 – вторая).

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