Соединения серы

Задание: Заполнить таблицу, используя материал §18,19,20 и интернет ресурсы

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Признаки сравнения | S | | |
| 1 | Степени окисления S | -2 | +4 | +6 |
| 2 | Химическое название | сероводород | Оксид серы (IV) | Оксид серы (VI) |
| 3 | Молекулярная формула |  |  |  |
| 4 | Тривиальное название |  |  |  |
| 5 | Структурная формула |  |  |  |
| 6 | Получение |  |  |  |
| 7 | Физические свойства: |  |  |  |
|  | Агрегатное состояние |  |  |  |
| цвет |  |  |  |
| запах |  |  |  |
| Температура плавления |  |  |  |
| Температура кипения |  |  |  |
| Физиологическое действие |  |  |  |
| Плотность по воздуху |  |  |  |
| Растворимость в воде |  |  |  |
| 8 | Химические свойства |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
| Вывод о химических свойствах (окислитель или восстановитель) |  |  |  |
| 9 | Применение |  |  |  |
| 10 | Гидроксиды |  |  |  |
| 11 | Образуют соли |  |  |  |