Химия. 9 класс.

Тема «Обобщение знаний по теме «Неметаллы».

1. Написать уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:

сера → оксид серы(IV)→ оксид серы (VI→ серная кислота→ сульфат бария. Переход 2 рассмотрите как окислительно- восстановительную реакцию, определите окислитель и восстановитель. Для реакции ионного обмена, напишите молекулярные и ионные уравнения.

1. Задача. Вычислить объем углекислога газа, который выделится при взаимодействии 200г 10% раствора соляной кислоты с карбонатом натрия.
2. Приведен перечень элементов - неметаллов: водород, фтор, хлор, бром, кислород, сера, азот, фосфор, углерод, кремний.

Ответить на вопросы:

1. Какой неметалл образует простое вещество с самой маленькой молекулярной массой.
2. Какой неметалл, как простое вещество обладает свойством поддерживать горение.
3. Какой неметалл, как простое вещество, является основным компонентом воздуха.
4. Назовите самый электроотрицательный неметалл.
5. Простое вещество, образованное каким неметаллом является жидким при обычных условиях.
6. Какие неметаллы образуют оксиды, необходимые для фотосинтеза. Приведите формулы оксидов.
7. Какой неметалл образует газ с неприятным запахом, сильно ядовит, но этот газ имеет лечебное значение. Приведите формулу газа.
8. Какие неметаллы имеют степень окисления -3. Приведите примеры формул веществ.
9. Соединения, какого неметалла используют для получения стекла.
10. Назовите, какой ион будет реактивом для определения ионов

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Определяемый ион | Реактив, для распознавания | Признак реакции(осадок или газ) |
| Cl- |  |  |
| Br- |  |  |
| SO42- |  |  |
| PO43- |  |  |
| CO32- |  |  |
| SiO32- |  |  |
| NH4+ |  |  |

 Задания переписывать не надо , указывайте номер вопроса и на него ответ.