

Решить задачу:



Самородная сера, содержащая 30% примесей, была использована для получения оксида серы (IV) массой 8 г. Определите массу (в граммах) самородной серы.

Запишите уравнение химической реакции с точки зрения электролитической диссоциации между сульфатом цинка и гидроксидом калия.

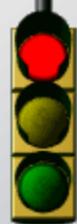
- Прочитайте формулировку Периодического закона, данную Д.И. Менделеевым.
- Прочитайте современную формулировку Периодического закона.
- Что называют химическим элементом?
- В каких формах существует химический элемент?
- Какие вещества называют простыми?
- Какие вещества называют сложными?
- На какие классы делятся сложные вещества?
- Какие вещества называют солями?
- Какие вещества называют кислотами?

Сероводородная и сернистая кислоты.

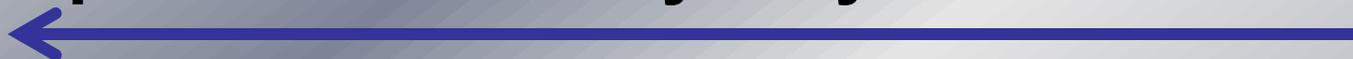


**План
изучения нового материала.**

- 1. Сероводород и сульфиды.**
- 2. Сернистая кислота и её соли.**

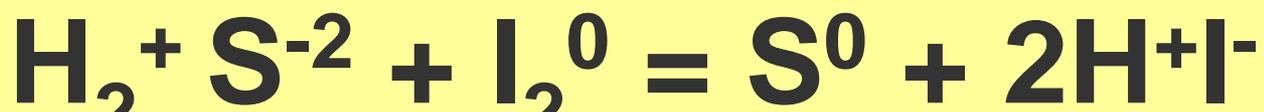


прочность молекулы уменьшается



сила кислоты увеличивается





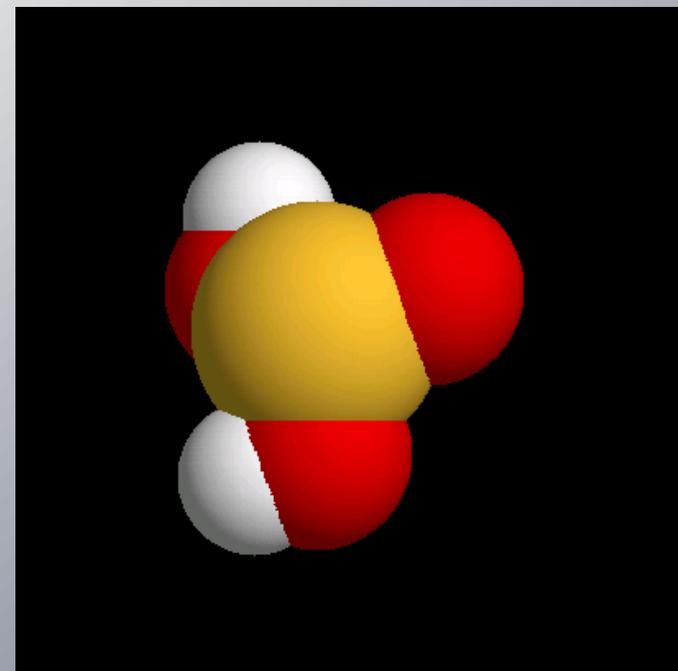
Сероводород горит:





Оксид серы (IV) можно получить различными способами:

- **а) горение серы;**
- **б) горение сероводорода;**
- **в) общих сульфидов.**



Оксид серы (IV) и сернистая кислота являются типичными восстановителями и одновременно слабыми окислителями.

Степени окисления серы в соединениях.

Формула вещества.	H₂S	S	SO₂; H₂SO₃	H₂SO₄
Степень окисления.	-2	0	+4	+6
Значение степени окисления.	низшая	промежуточная		высшая

ВЫВОД:

- 1. Только восстановительные свойства проявляют элементы, находящиеся в низшей степени окисления.**
- 2. Только окислительные свойства проявляют элементы, находящиеся в высшей степени окисления.**
- 3. Как восстановительные, так и окислительные свойства проявляют элементы, имеющие промежуточную степень окисления.**

Задание на дом: § 23 (стр.134-146), упр. 1// § 22 (стр.100-101), упр. 1.



Спасибо за урок!