**Урок по теме: «Оксиды, их классификация и свойства».**

1. Разобрать параграф 41, типичные свойства оксидов выучить наизусть.
2. Посмотрите ролик <https://youtu.be/3-VDtYQ8uMg>.
3. Выполните 2 теста. За каждый тест оценка. **Рекомендация!** Используйте черновик для написания формул и уравнений химических реакций.

**Тест 1**

1. Оксид серы (IV) проявляет свойства:

А) основного оксида

Б) кислотного оксида

В) амфотерного оксида

Г) несолеобразующего оксида

2. Оксид серы (VI) взаимодействует с каждым из двух веществ:

А) оксидом бария и водой

Б) оксидом калия и серной кислотой

В) кислородом и оксидом алюминия

Г) хлоридом магния и водородом

3. Оксид бария взаимодействует с каждым из двух веществ:

А) оксидом лития и водой

Б) оксидом калия и соляной кислотой

В) оксидом фосфора (V) и азотной кислотой

Г) хлоридом магния и нитратом серебра

4. С растворами щелочей не реагирует:

А) оксид серы (VI)

Б) оксид калия

В) оксид фосфора (V)

Г) оксид цинка

5. Кислотным и основным оксидом являются соответственно:

А) оксид серы (VI) и оксид магния

Б) оксид калия и оксид алюминия

В) оксид бериллия и оксид фосфора (V)

Г) оксид лития и оксид цинка

6. В реакцию с оксидом цинка вступает каждое из двух веществ:

А) оксид алюминия и оксид фосфора (V)

Б) оксид калия и соляная кислота

В) оксид бериллия и оксид фосфора (V)

Г) гидроксид лития и гидроксид меди

7. Какие из приведенных утверждений верны?   
 А. Основные оксиды – это оксиды, которым соответствуют основания.   
 Б. Основные оксиды образуют металлы и неметаллы.

А) оба утверждения неверны

Б) оба утверждения верны

В) верно только А

Г) верно только Б

8. Верны ли следующие суждения о свойствах оксида железа (III)?   
 А. Оксид железа (III) проявляет амфотерные свойства.   
 Б. Оксид железа (III) проявляет только восстановительные свойства.

А) оба утверждения верны

Б) оба утверждения неверны

В) верно только Б

Г) верно только А

**Тест 2**

1. Только кислотные оксиды расположены в ряду:

А) CuO, Al2O3, FeO

Б) BaO, Fe2O3, CO

В) CO2, Mn2O7, SO3

Г) NO2, Cl2O7, MgO

2. Оксид меди (II) взаимодействует с

А) CuS

Б) HCl

В) H2O

Г) BaO

3. Вещество, которое может реагировать с серной кислотой и гидроксидом натрия, имеет формулу:

А) МgO

Б) NO

В) BeO

Г) P2O5

4. Оксид железа(III) проявляет окислительные свойства при взаимодействии с:

А) гидроксидом натрия

Б) соляной кислотой

В) хлороводородом

Г) оксидом углерода (II)

5. Оксид кремния реагирует с:

А) гидроксидом натрия

Б) водой

В) бромоводородом

Г) оксидом углерода (IV)

6. При прокаливании Cr(OН)3 образуется вода и

А) оксид хрома (II)

Б) оксид хрома (III)

В) хром

Г) оксид хрома (VI)

7. Вещество, которое может реагировать с серной кислотой и водой, имеет формулу:

А) K2O

Б) NO2

В) BeO

Г) P2O5