**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