**8 класс**

**Урок 10.04.20 г. Обобщение знаний о классах неорганических веществ.**

Тест по теме:   «Обобщение сведений о важнейших  классах  неорганических соединений»

8 класс.

**Вопрос № 1**

Определите характер оксидов К2О, Al2О3,  BaO, SO3,СrО3.

1)  К2О, BaO - кислотные; SO3,   СrО3-амфотерные,   Al2О3— основный

2)  К2О,  СrО3- основные; BaO — кислотный;  SO3, Al2О3— амфотерные.

3) К2О, BaO - основные;   Al2О3-амфотерный; SO3,   СrО3— кислотные

**Вопрос № 2**

Определите характер оксидов. Na2O, Сг2Оз, СО2,СоО,  Мn2О7.

1) Na2O,   Сг2О3 - кислотные; СО2, СоО— амфотерные. Мn2О7— основный

2) Na2O,   Сг2О3- основные; СоО, СО2- кислотные,   Мn2О7- амфотерный.

3) Na2O, СоО - основные;  Сг2О3-- амфотерный, СО2   Мn2О7— кислотные.

**Вопрос № 3**

С какими из перечисленных веществ могут взаимодействовать кислотные оксиды: вода, кислота, основание, основный оксид, амфотерный оксид, амфотерный гидроксид. Приведите уравнения реакций

1) Вода, кислота, основание

2) Вода, основание, основный оксид, кислота.

3) Вода, основание, основный оксид, амфотерный оксид, амфотерный гидроксид.

4) Кислота, амфотерный оксид, амфотерный гидроксид.

**Вопрос № 4**

С какими из перечисленных веществ могут взаимодействовать основные оксиды: вода, кислота, основание, кислотный оксид, основный оксид, амфотерный оксид. Приведите уравнения реакций.

1) Вода, основание, основный оксид.

2) Вода, кислота, основание.

3) Вода, амфотерный оксид, основный оксид.

4) Вода, кислота, кислотный оксид, амфотерный оксид.

5) Вода, кислота, основание, амфотерный оксид.

**Вопрос № 5**

Какие из перечисленных веществ реагируют с водой: СО2, CaO, SO3 HCl, NH3, N2, Сu, Na?

1) HCl, N2,  Сu.

2)  СО2,  Сu, HCl.

3) N2, CaO, NH3.

4) CO2, CaO, SO3, NH3, Na.

5) SO3, CaO, N2.

**Вопрос № 6**

Какие соли можно получить при взаимодействии гидроксида бария и серной кислоты?Приведите уравнения реакций

1) Сульфат

2) Сульфат, гидросульфат.

3) Сульфат, гидросульфат, гидроксосульфат

4) Сульфат, гидроксисульфат.

**Вопрос № 7**

Какие соли можно получить при взаимодействии гидроксида цезия и серной кислоты? Приведите уравнения реакций

1) Сульфат, гидроксисульфат.

2) Сульфат, гидросульфат, гидроксисульфат.

3) Сульфат, гидросульфат

**Вопрос № 8**

Какие соли можно получить при взаимодействии гидроксида магния и азотной кислоты? Приведите уравнения реакций.

1) Нитрат, гидронитрат, гидрокси-нитрат

2) Нитрат

3) Нитрат, гидроксинитрат.

**Вопрос № 9**

Какие соли можно получить при взаимодействии гидроксида натрия и фосфорной кислоты? Приведите уравнения реакций

1) Фосфат, гидрофосфат.

2) Фосфат, гидрофосфат, дигидро-фосфат.

3) Фосфат**,** гидроксифосфат.

4) Фосфат

**Вопрос № 10**

Какие соли можно получить при взаимодействии гидроксида кальция и соляной кислоты? Приведите уравнения реакций.

1) Хлорид.

2) Хлорид,гидрохлорид.

3)Хлорид,гидроксихлорид.

**Вопрос № 11**

Определите характер оксидов: СгО, Cr2О3*СrО3.*Приведите уравнения возможных реакций с КОН и HCl.

1) СгО - кислотный,  Cr2О3- основный, СrО3 - амфотерный.

2) СгО - основный, Cr2О3— кислотный, СrО3 - амфотерный.

3) СгО - основный, Cr2О3— кислотный, СrО3— амфотерный

**Вопрос № 12**

Определите характер оксидов: МnО, МnО2,  Мn2О7.

1) МnО - кислотный, МnО2 - основный, Мn2О7- амфотерный.

2) МnО — основный, МnО2— кислотный, Мn2О7- амфотерный.

3) МnО - основный, МnО2- амфотерный, Мn2О7 — кислотный.

**Домашнее задание :** подготовить сообщение в тетради о роли окислительно-восстановительных реакций в природе.