**Начало формы**

**1** Оксид серы (IV) проявляет свойства

 кислотного оксида
 амфотерного оксида
 только основного оксида
 несолеобразующего оксида

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

 оксид кальция и гидроксид натрия
 вода и медь
 вода и соляная кислота
 кислород и оксид магния

**3**.Оксид серы (IV) проявляет кислотные свойства при взаимодействии с

 оксидом натрия
 гидроксидом бария
 водой
 сероводородом

**4** Для водного раствора NaOH нехарактерно взаимодействие с:

 кислотными оксидами
 амфотерными оксидами
 основными оксидами
 оксидами неметаллов

**5** Оксид кальция взаимодействует с каждым из трех веществ:

 кислород, вода, серная кислота
 соляная кислота, углекислый газ, вода
 оксид магния, оксид серы (IV) , аммиак
 железо, азотная кислота, оксид фосфора (V)

 **6.** С растворами щелочей не реагирует

 оксид азота (III)
 оксид фосфора (V)
 оксид азота (II)
 оксид фосфора (III)

**7**.При нагревании взаимодействуют между собой

 CaO и Na2O
 CaO и SiO2
 SO2 и CO2
 NO и CO2

**8.**Кислотным и основным оксидом являются соответственно

 оксид углерода (IV) и оксид алюминия
 оксид серы (IV) и оксид магния
 оксид натрия и оксид железа (II)
 оксид цинка и оксид серы (VI)

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

 CuO и NaCl
 Na2O и HCl
 H2 и H2S
 O2 и SO3

**10.** Напишите формулы веществ : фосфорная кислота, оксид магния, оксид фосфора (V),оксид бария, азотная кислота, оксид цинка, гидроксид алюминия, оксид цинка , оксид лития , оксид азота (V)Распределите их в три колонки по свойствам ( основным, кислотным , амфотерным) . Подтвердите их характер уравнениями реакций.