**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.