

1. Даны формулы веществ:

Cu , Al_2O_3 , CO_2 , BaSO_4 , Cl_2O_7 , MgO , NaNO_3 ,
 HCl , H_2SO_3 , O_2 , CaO , HNO_3 , N_2O_5 , AgCl , Fe .

Выпишите формулы основных и кислотных оксидов. Дайте названия оксидам.

2. Определите валентность атомов химических элементов по формулам их оксидов :

SO_2 , Al_2O_3 , NO , Cu_2O , NO_2 , Na_2O .

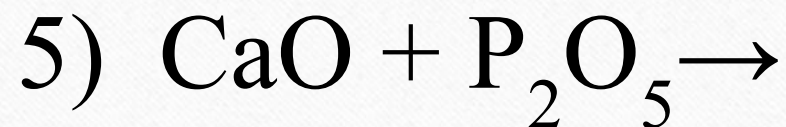
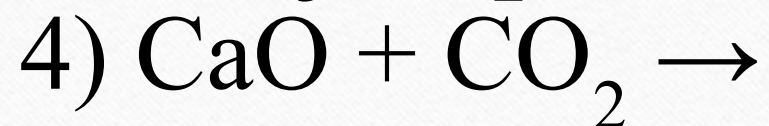
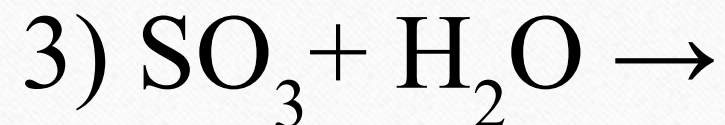
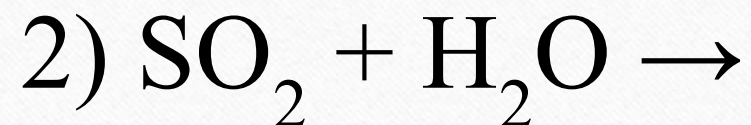
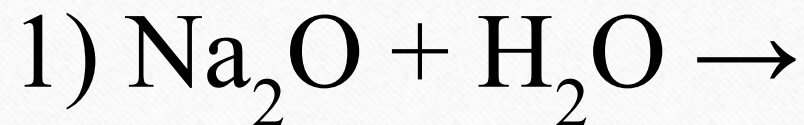
3. Составьте формулы оксидов по их названиям:

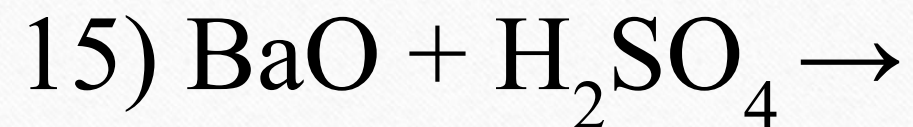
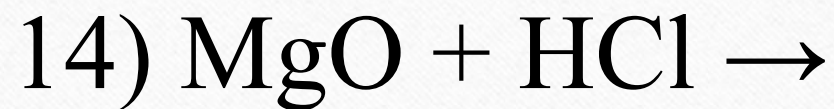
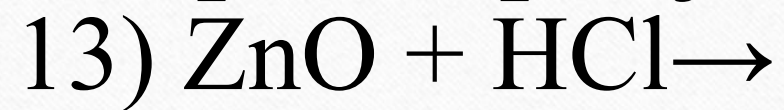
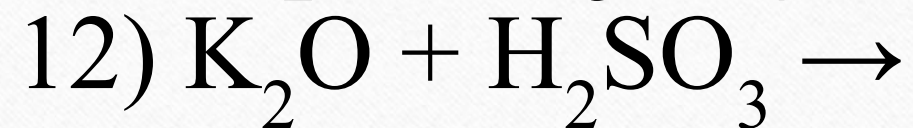
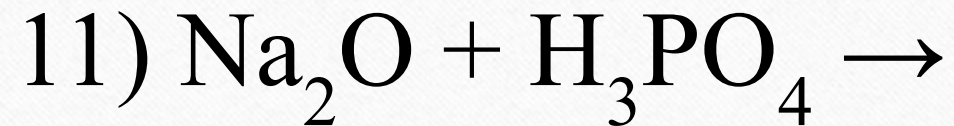
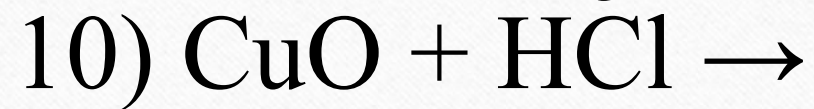
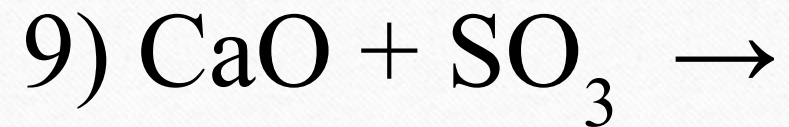
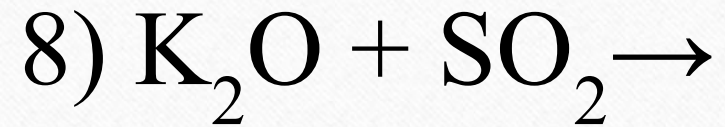
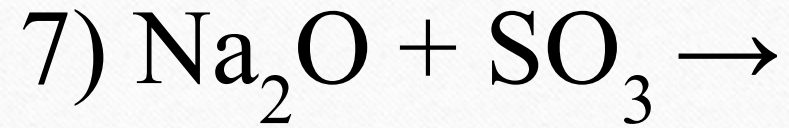
- а) Оксид алюминия,
- б) оксид серы(VI),
- в) оксид железа (III),
- г) оксид азота (IV),
- д) оксид натрия,
- е) оксид фосфора (V),
- з) оксид кальция.

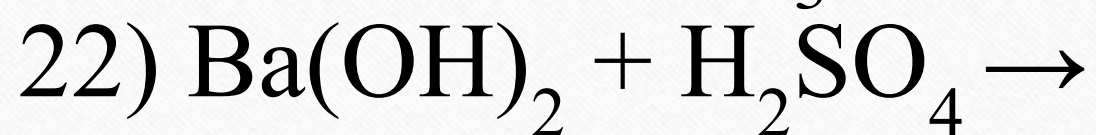
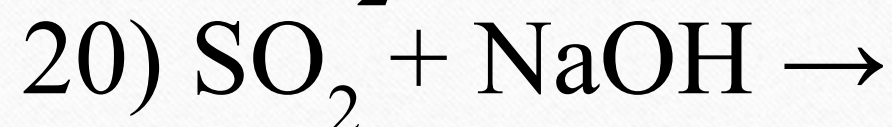
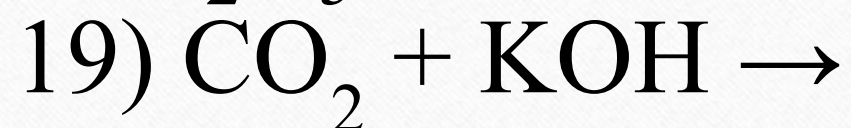
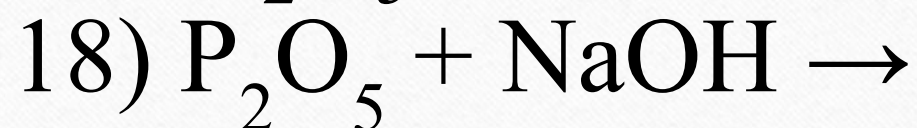
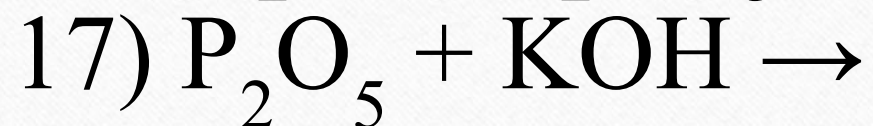
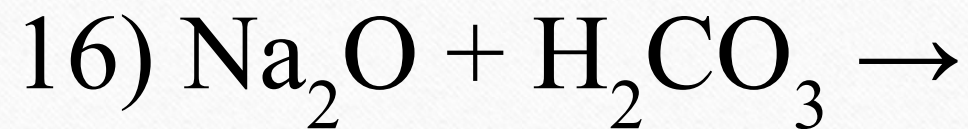
Закончите уравнения химических реакций (сера в уравнении 4) проявляет валентность *IV*), расставьте коэффициенты, назовите продукты:



4. Закончите уравнения реакций, дайте названия продуктам реакций:







Определите тип химической реакции.

Какие из оснований:

RbOH , KOH , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Ni}(\text{OH})_2$, SO_3 ,
 LiOH , $\text{Mg}(\text{OH})_2$

– являются **растворимыми** в воде?

Напишите уравнения реакций, которые протекают при действии на эти основания раствором **нитрата меди (II)**.

Формулы **только** оснований приведены в ряду

А) Na_2CO_3 , NaOH , NaCl .

Б) KNO_3 , HNO_3 , KOH .

В) KOH , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$.

Г) HCl , BaCl_2 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

1. Напишите формулы следующих соединений:

А) гидроксид алюминия

Б) гидроксид рубидия

В) гидроксид свинца (II)

Г) гидроксид хрома (III)

2. Используя металлический кальций, воду и кислород, получите гидроксид кальция.

Составьте уравнения всех необходимых реакций.

Закрепление знаний и умений обучающихся

Ответьте на мой вопрос: Индикатор лакмус в щелочной среде изменяет свой цвет на:

- 1) фиолетовый
- 2) на красный
- 3) на синий
- 4) на бесцветный