

1. Даны формулы веществ:

$\text{Cu}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{BaSO}_4$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{NaNO}_3$ ,  
 $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{N}_2\text{O}_5$ ,  $\text{AgCl}$ ,  $\text{Fe}$ .

Выпишите формулы основных и кислотных оксидов. Дайте названия оксидам.

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

$\text{SO}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{NO}$ ,  $\text{Cu}_2\text{O}$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ .

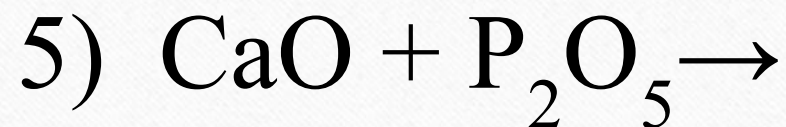
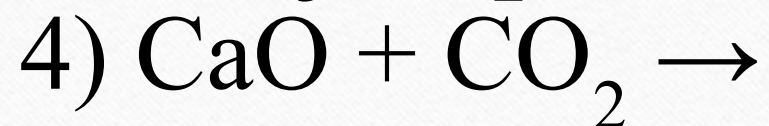
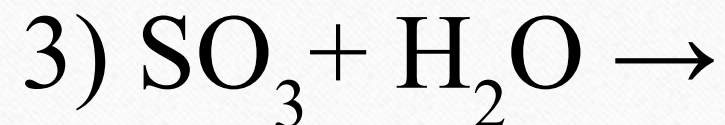
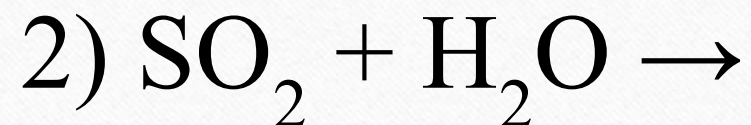
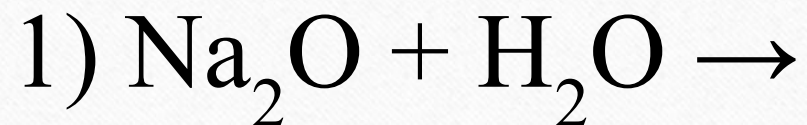
3. Составьте формулы оксидов по их названиям:

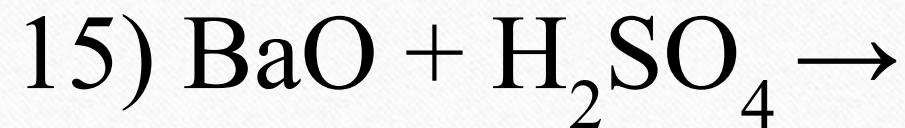
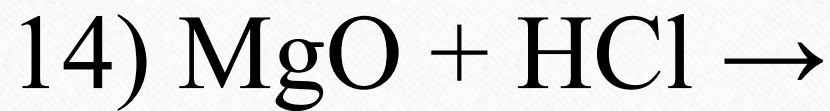
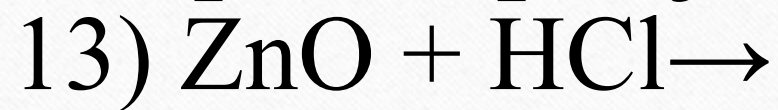
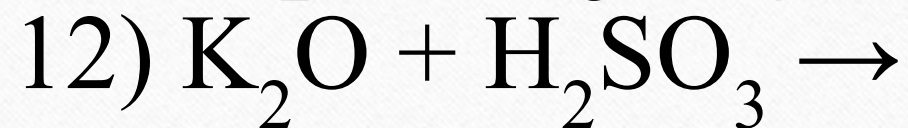
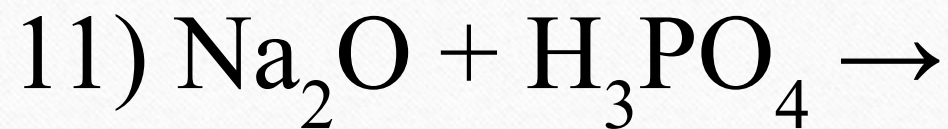
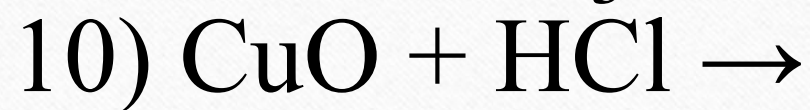
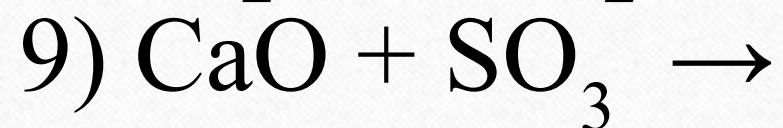
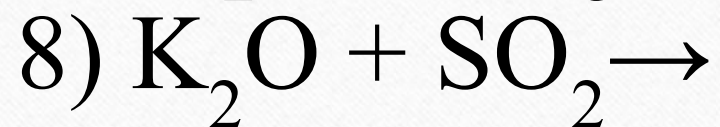
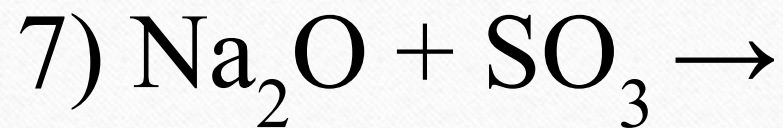
- а) Оксид алюминия,
- б) оксид серы(VI),
- в) оксид железа (III),
- г) оксид азота (IV ),
- д) оксид натрия,
- е) оксид фосфора (V ),
- з) оксид кальция.

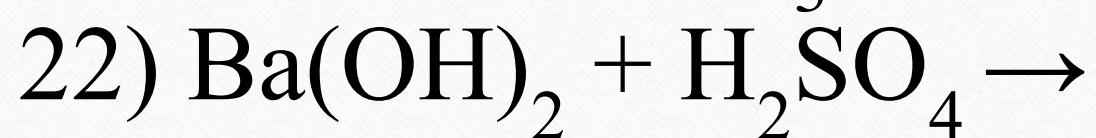
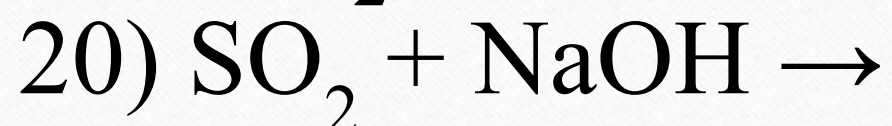
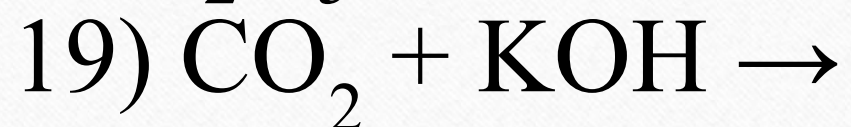
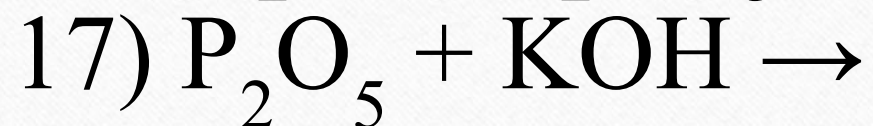
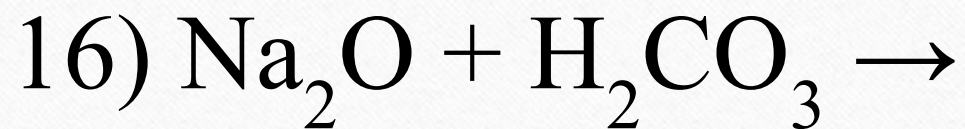
Закончите уравнения химических реакций (сера в уравнении 4) проявляет валентность *IV*), расставьте коэффициенты, назовите продукты:



4. Закончите уравнения реакций, дайте названия продуктам реакций:







Определите тип химической реакции.

Какие из оснований:

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

– 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)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{NaCl}$  .

Б)  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{KOH}$ .

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

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



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