

Тест

1 Составить формулы веществ: оксид натрия, оксид серы (IV), оксид хлора(VII), гидроксид цинка, гидроксид хрома (III).

2. Написать формулы оснований и кислот, которые соответствуют данным оксидам:

SO_3 , Na_2O , Al_2O_3 , CO_2 , BaO , Mn_2O_7 .

3. Какие оксиды соответствуют данным гидроксидам:

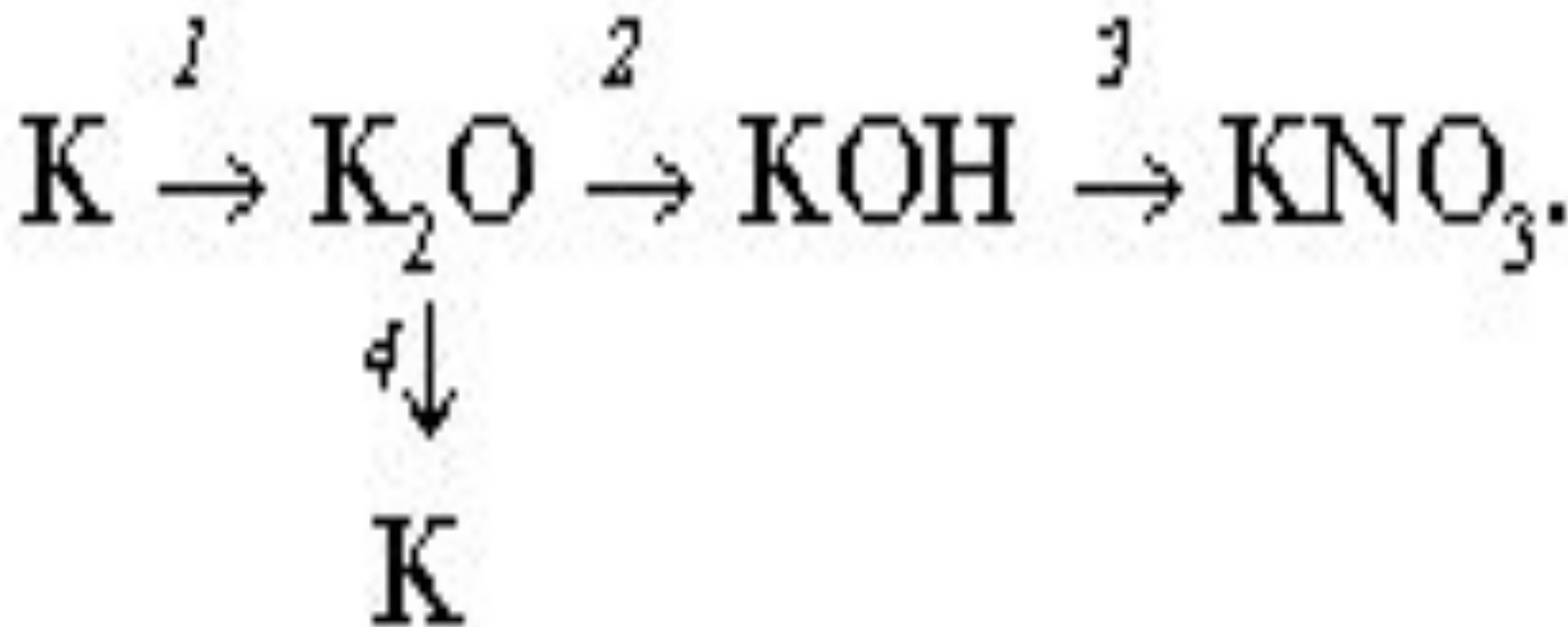
$\text{Cr}(\text{OH})_2$, KOH , H_2SO_3 , H_2CrO_4 , HNO_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$?

4. Из указанных оксидов выписать тот, который взаимодействует с водой: SiO_2 , FeO , SO_3 . Написать уравнение реакции.

5. Определить, с каким из приведенных веществ реагирует как вода, так и гидроксид калия:

$\text{Fe}(\text{OH})_2$, SO_2 , Na_2O . Написать уравнения возможных реакций.

Написать уравнение реакции и
указать тип реакции



Написать уравнения реакции и расставить коэффициенты

- 1) $\text{Na}_2\text{O} + \text{HCl} \dots$;
- 2) $\text{NaOH} + \text{HCl} \dots$;
- 3) $\text{KOH} + \text{CuSO}_4 \dots$;
- 4) $\text{CO}_2 + \text{CaO} \dots$;
- 5) $\text{Na}_2\text{O} + \text{MgO} \dots$;
- 6) $\text{Cu} + \text{HCl} \dots$;
- 7) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \dots$;
- 8*) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \dots$;
- 9*) $\text{NaOH} + \text{AlCl}_3 \dots$;
- 10*) $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \dots$.

Приведите формулы

ОКСИДЫ

КИСЛОТЫ

ОСНОВАНИЯ

СОЛИ

Из этих обозначений на карточках
составьте формулы кислот.

- *H*
- *H2*
- *H3*
- *S*
- *Cl*
- *SO4*
- *PO4*
- *CO3*
- *NO3*