

# 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:

$\text{SO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ .

3. Какие оксиды соответствуют данным гидроксидам:

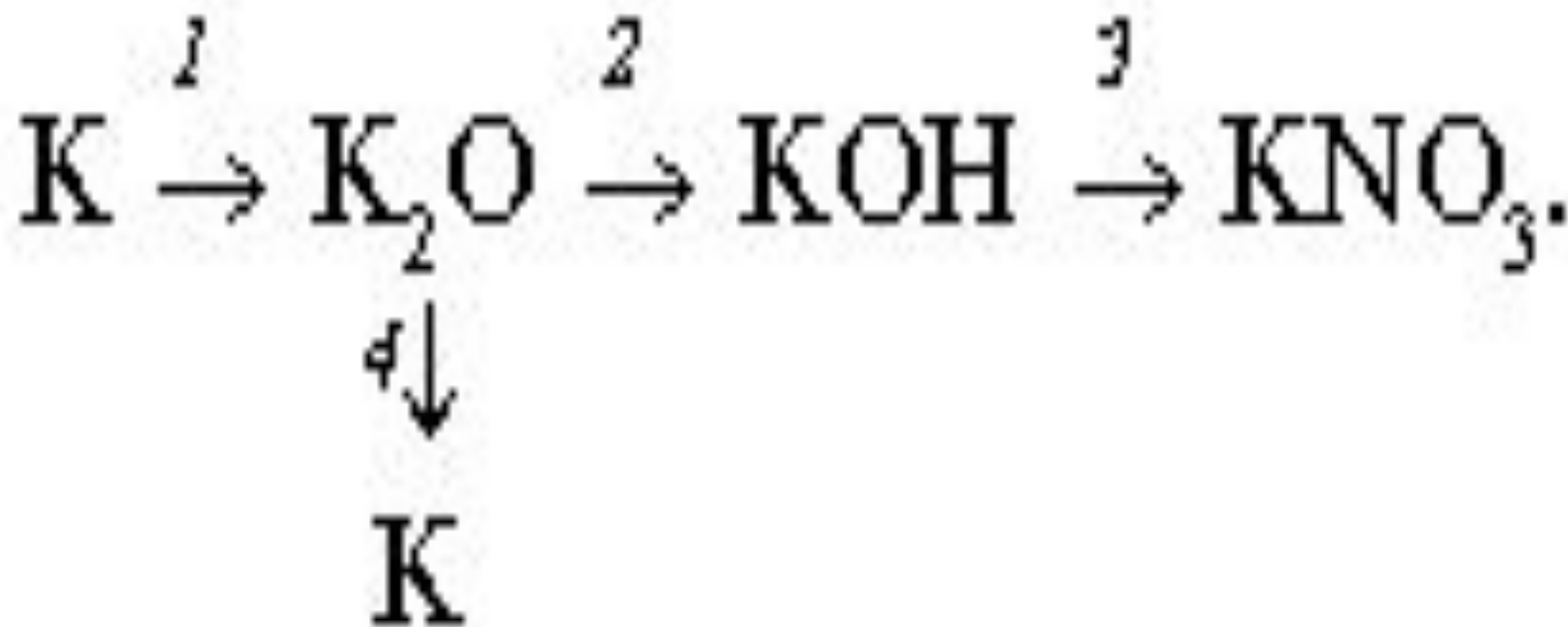
$\text{Cr}(\text{OH})_2$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{CrO}_4$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ?

4. Из указанных оксидов выписать тот, который взаимодействует с водой:  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{FeO}$ ,  $\text{SO}_3$ . Написать уравнение реакции.

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

$\text{Fe}(\text{OH})_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ . 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*