

**Проверочная работа по теме  
«Важнейшие классы неорганических соединений»  
8 класс**

1. Формулы только кислот приведены в ряду  
1)  $\text{HCl}$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{HNO}_3$                       2)  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{S}$   
3)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$         4)  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{NaNO}_3$ ,  $\text{HNO}_3$
2. Формулы только щелочей приведены в ряду  
1)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$                 2)  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$   
3)  $\text{KOH}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{LiOH}$                         4)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  $\text{NaOH}$
3. Оксид, который реагирует с гидроксидом натрия, образуя соль,— это  
1)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$     2)  $\text{K}_2\text{O}$     3)  $\text{SO}_3$     4)  $\text{BaO}$
4. Взаимодействие оксида с водой относится к реакциям  
1) соединения    2) обмена    3) разложения    4) замещения
5. Взаимодействие гидроксида меди(II) с азотной кислотой относится к реакциям  
1) соединения    2) разложения    3) замещения    4) обмена
6. Индикатор фенолфталеин в щелочной среде становится  
1) бесцветным    2) малиновым    3) красным    4) желтым
7. Установите соответствие между химической формулой вещества и классом неорганических соединений, к которому оно принадлежит.

1) $\text{MgO}$	А. кислоты
2) $\text{H}_3\text{PO}_4$	Б. щелочи
3) $\text{Al}(\text{OH})_3$	В. оксиды
4) $\text{NaOH}$	Г. нерастворимые основания

8. Допишите уравнения химических реакций.  
1)  $\text{Mg}(\text{OH})_2 \longrightarrow$   
2)  $\text{Al}(\text{OH})_3 \longrightarrow$   
3)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow$   
4)  $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{SO}_2 \longrightarrow$