

Проверочная работа по теме «Основания»

Вариант 1.

1. Напишите формулы оснований: *гидроксид калия, гидроксид кальция, гидроксид алюминия, гидроксид железа (II)*.
2. Назовите следующие гидроксиды: $Mg(OH)_2$, $Fe(OH)_3$, $Zn(OH)_2$, $Mn(OH)_2$.
3. Какие основания называются щелочами? Среди перечисленных оснований укажите те, которые являются щелочами: $Ca(OH)_2$, $NaOH$, $Mg(OH)_2$, $LiOH$, $Zn(OH)_2$.
4. Как узнать, какие из оснований растворимы, а какие нерастворимы в воде? Среди перечисленных оснований укажите нерастворимые основания: $NaOH$, $Ba(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, $Fe(OH)_3$.
5. Напишите уравнения реакций получения растворимого основания при взаимодействии активного металла с водой:
 - а) $Li + H_2O \rightarrow$
 - б) $Ca + H_2O \rightarrow$
6. Напишите уравнения реакций получения растворимого основания при взаимодействии оксида активного металла с водой:
 - а) $K_2O + H_2O \rightarrow$
 - б) $BaO + H_2O \rightarrow$
7. Напишите уравнения реакций получения нерастворимого основания при взаимодействии соли со щелочью:
 - а) $CuSO_4 + NaOH \rightarrow$
 - б) $AlCl_3 + NaOH \rightarrow$

Проверочная работа по теме «Основания»

Вариант 2.

1. Напишите формулы оснований: *гидроксид марганца (II), гидроксид магния, гидроксид меди (II), гидроксид цинка*.
2. Назовите следующие гидроксиды: $Ca(OH)_2$, KOH , $CuOH$, $Cr(OH)_3$.
3. Какие основания называются щелочами? Среди перечисленных оснований укажите те, которые являются щелочами: $Cr(OH)_3$, $Mn(OH)_2$, KOH , $NaOH$, $Fe(OH)_2$.
4. Как узнать, какие из оснований растворимы, а какие нерастворимы в воде? Среди перечисленных оснований укажите нерастворимые основания: $Ba(OH)_2$, KOH , $Al(OH)_3$, $Mg(OH)_2$.
5. Напишите уравнения реакций получения растворимого основания при взаимодействии активного металла с водой:
 - а) $Ba + H_2O \rightarrow$
 - б) $Na + H_2O \rightarrow$
6. Напишите уравнения реакций получения растворимого основания при взаимодействии оксида активного металла с водой:
 - а) $CaO + H_2O \rightarrow$
 - б) $Na_2O + H_2O \rightarrow$
7. Напишите уравнения реакций получения нерастворимого основания при взаимодействии соли со щелочью:
 - а) $Fe(NO_3)_3 + KOH \rightarrow$
 - б) $ZnSO_4 + KOH \rightarrow$