

1. К основным оксидам относятся оксиды:

- а) которым соответствуют гидроксиды-основания
- б) способные вступать в реакцию обмена с кислотами с образованием соли и воды
- в) образуемые металлами с любой валентностью (степенью окисления)
- г) образуемые металлами с валентностью меньше четырех (степенью окисления +1, +2)

2. Все оксиды основные в ряду:

- а) K_2O , CO_2 , CrO_3 , P_2O_5
- б) SiO_2 , SO_3 , CrO , Cr_2O_3
- в) Li_2O , CaO , Na_2O , MgO
- г) NO_2 , Mn_2O_7 , ZnO , SO_2

3. Даны формулы оксидов:

CaO , CrO , MnO , Li_2O .

Укажите ряд, в котором находятся в том же порядке соответствующие им гидроксиды.

- а) $Ca(OH)_2$, $Cr(OH)_3$, $HMnO_4$, $LiOH$
- б) $Ca(OH)_2$, H_2CrO_4 , H_2MnO_4 , $LiOH$
- в) $Ca(OH)_2$, $Cr(OH)_2$, $Mn(OH)_2$, $LiOH$
- г) $Ca(OH)_2$, $H_2Cr_2O_7$, $Mn(OH)_4$, $LiOH$

4. Вещество, формула которого MnO , называется:

- а) оксид марганца (II)
- б) оксид марганца (IV)
- в) оксид марганца (III)
- г) оксид марганца (VII)

5. Укажите свойства оксида железа (II).

- а) амфотерный
- б) основной
- в) твердое кристаллическое вещество при обычных условиях
- г) не реагирует с водой

6. Основные свойства оксидов усиливаются в ряду:

- а) Li_2O , Na_2O , K_2O
- б) MgO , K_2O , BeO
- в) Na_2O , MgO , Al_2O_3
- г) B_2O_3 , CaO , BaO

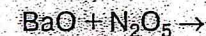
7. Оксид кальция реагирует со всеми веществами в ряду:

- а) $NaOH$, FeO , Na_2SO_4
- б) CO_2 , Fe_2O_3 , KOH
- в) SiO_2 , BaO , $LiOH$
- г) HNO_3 , H_2O , P_2O_5

8. Укажите формулы оксидов, которые реагируют с водой.

- а) Cs_2O
- б) Rb_2O
- в) MgO
- г) Al_2O_3

9. В уравнении реакции



сумма коэффициентов равна:

- а) 2
- б) 3
- в) 4
- г) 5

10. Вещества, которые при прокаливании образуют основной оксид — это:

- а) карбонат кальция
- б) гидроксид алюминия
- в) гидроксид меди (II)
- г) гидроксид натрия

УРОВЕНЬ А