

Тест 3

1 Какой элемент из солеобразующих оксидов образует только кислотные оксиды?

- а) хлор
- б) хром
- в) марганец
- г) барий

2 Какие оксиды могут проявлять восстановительные свойства?

- а) углекислый газ
- б) оксид углерода (II)
- в) оксид серы (VI)
- г) оксид серы (IV)

3 Все из оксидов какого ряда, формулы которых приведены ниже, растворимы в воде с образованием кислот?

- а) CO_2 , MnO , SO_2
- б) SO_3 , P_2O_5 , Mn_2O_7
- в) CrO_3 , N_2O_5 , FeO
- г) K_2O , P_2O_3 , NO_2

4 Какие оксиды, реагируя с водой, образуют раствор щелочи?

- а) оксид Fe (III)
- б) оксид Ba
- в) оксид K
- г) оксид Mn (VI)

5 Все из оксидов какого ряда, формулы которых приведены ниже, реагируют с водой при 20 °С?

- а) K_2O , FeO , CO_2
- б) SiO_2 , SO_2 , P_2O_5
- в) CrO_3 , Mn_2O_7 , CaO
- г) Na_2O , NO_2 , Al_2O_3

6 Какие оксиды при н.у. газообразны?

- а) оксид азота (IV)
- б) оксид углерода (II)
- в) оксид кремния (IV)
- г) оксид серы (IV)

7 Какие оксиды при 20 °С реагируют с водой обратимо?

- а) углекислый газ
- б) оксид серы (VI)
- в) оксид серы (IV)
- г) оксид фосфора (V)

8 Укажите схему реакции, в которой получается один основной и один кислотный оксид:

- а) $\text{KNO}_3 \xrightarrow{t^0}$
- б) $\text{KHCO}_3 \xrightarrow{\text{умеренное нагревание}}$
- в) $\text{AgNO}_3 \xrightarrow{t^0}$
- г) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t^0}$

9 Какие оксиды, реагируя с соляной кислотой, образуют соль?

- а) оксид азота (I)
- б) оксид железа (II)
- в) оксид хлора (VII)
- г) оксид меди (II)

10 Какие оксиды, взаимодействуя с Mn_2O_7 , образуют соль?

- а) оксид Ca
- б) оксид S (VI)
- в) оксид K
- г) оксид Cr (VI)