

Тематичне оцінювання з теми: «Оксиди. Кислоти. Основи»

I - варіант

1. Вкажіть ряд речовин, в якому наведено тільки гідроксиди:

А) K_2SO_4 , MgO , Fe_2O_3 ;

Б) $Al(OH)_3$, KOH ;

В) SO_2 , SO_3 , CO_2 ;

Г) N_2O , CO , $Ca(OH)_2$

2. Вкажіть пару оксидів, які при взаємодії з водою утворюють луги:

а) Cs_2O , BaO б) CuO , CaO в) ZnO , Na_2O г) FeO , K_2O

3. Встановіть відповідність між назвою речовини та її хімічною формулою:

Назва речовини	Формула
1. сульфатна кислота;	А. K_2SO_3 ;
2. калій сульфід;	Б. H_2SO_4 ;
3. калій гідроксид;	В. KOH
4. сульфідна кислота;	Г. K_2SiO_3 ;
	Д. H_2SO_3

4. Розділіть речовини за відповідними класами неорганічних сполук:

HCl , $LiOH$, SO_2 , H_2SiO_3 , $CuSO_4$, $Ba(OH)_2$, Al_2O_3 , HNO_3 , H_2SO_3 , $Cr(OH)_3$.

5. Допишіть схеми реакцій і складіть рівняння:

а) $SO_3 + Mg(OH)_2 \rightarrow$

б) $BaCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow$

в) $Fe(OH)_3 \xrightarrow{t}$

г) $Na_2O + H_2O \rightarrow$

6. Здійсніть перетворення:

$P \rightarrow P_2O_5 \rightarrow H_3PO_4 \rightarrow Na_3PO_4 \rightarrow Ba_3(PO_4)_2$

7. Обчислити масу осаду, що випадає результаті взаємодії аргентум(I) нітрату масою

17 г із хлоридною кислотою.

Тематичне оцінювання з теми: «Оксиди. Кислоти. Основи»

II- варіант

1. Вкажіть ряд речовин, в якому наведено тільки оксиди:

А) K_2SO_4 , MgO , Fe_2O_3 ;

Б) $Al(OH)_3$, KOH ;

В) SO_2 , SO_3 , CO_2 ;

Г) N_2O , CO , $Ca(OH)_2$

2. Назвіть групи оксидів, які реагують з водою:

а) SiO_2 , CO_2 , P_2O_5

в) CrO , MgO , SiO_2

б) Na_2O , CaO , P_2O_5

г) CuO , IO_3 , P_2O_5

3. Встановіть відповідність між назвою речовини та її хімічною формулою:

Назва речовини

Формула

1. сульфатна кислота;

А. Na_2SO_4 ;

2. натрій сульфат;

Б. H_2SO_4 ;

3. літій гідроксид;

В. $LiOH$

4. сульфідна кислота;

Г. K_2SiO_3 ;

Д. H_2S

4. Розділіть речовини за відповідними класами неорганічних сполук:

$CaCO_3$, Ag_2O , Na_3PO_4 , HCl , $LiOH$, $Fe(OH)_3$, SO_2 , H_2SiO_3 , H_2SO_4 , CaO

5. Допишіть схеми реакцій і складіть рівняння:

а) $SO_3 + H_2O \rightarrow$

б) $MgCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow$

в) $Al(OH)_3 \xrightarrow{t}$

г) $Na_2O + H_2O \rightarrow$

6. Здійсніть перетворення:

S SO_2 H_2SO_3 K_2SO_3 $CaSO_3$

7. На нейтралізацію калій гідроксиду витратили нітратну кислоту масою 18,9 г. Обчисліть масу солі, що утворилася.

Тематичне оцінювання з теми: «Оксиди. Кислоти. Основи»

III- варіант

1. Вкажіть ряд речовин, в якому наведено тільки кислотні оксиди:

А) K_2SO_4 , MgO , Fe_2O_3 ;

Б) $Al(OH)_3$, KOH ;

В) SO_2 , SO_3 , CO_2 ;

Г) N_2O , CO , $Ca(OH)_2$

2. Вкажіть формули речовин, з якими не реагує розбавлена H_2SO_4 :

а) Cu

б) $Cu(OH)_2$

в) CuO

г) $CuCl_2$

3. Встановіть відповідність між назвою речовини та її хімічною формулою:

Назва речовини

Формула

1. сульфідна кислота;

А. Na_2SO_4 ;

2. натрій сульфат;

Б. KOH

3. калій гідроксид;

В. H_2SO_3

4. сульфідна кислота;

Г. K_2SiO_3 ;

Д. H_2S

4. Розділіть речовини за відповідними класами неорганічних сполук:

HCl , $LiOH$, $Fe(OH)_2$, $CaCO_3$, K_2O , $NaNO_3$, SO_3 , H_2SiO_3 , H_2SO_4 , CaO

5. Допишіть схеми реакцій і складіть рівняння:

а) $CaO + H_2O \rightarrow$

б) $MgI_2 + H_2SO_4 \rightarrow$

в) $Al(OH)_3 \xrightarrow{t}$

г) $SO_2 + H_2O \rightarrow$

6. Здійсніть перетворення:

$Al \rightarrow Al_2O_3 \rightarrow AlCl_3 \rightarrow Al(OH)_3 \rightarrow Al_2O_3$

7. На нейтралізацію калій гідроксиду витратили нітратну кислоту масою 9.45 г. Обчисліть масу солі, що утворилася.