Неорганічні речовини. 8 клас

1. Вкажіть групу речовин, які реагують з лугами:

А) індикатори, кислоти, основи

Б) кислотні оксиди, основні оксиди

В) кислоти, кислотні оксиди, солі

Г) амфотерні оксиди, основні оксиди

2. Які з перелічених металів будуть взаємодіяти з водою за нормальних умов з утворенням лугів?

А) Fe

Б) Na

В) Ag

Г) Cu

3. Вкажіть групу речовин, яка містить лише луги:

А) $NaOH$, $Fe(OH)_3$, $Al(OH)_3$

Б) KOH, $Ba(OH)_2$, $LiOH$

В) $CsOH$, $RbOH$, $Pb(OH)_2$

Г) $Cu(OH)_2$, $Ca(OH)_2$, $Mg(OH)_2$

3. Луги не можуть взаємодіяти з:

А) кислотними оксидами

Б) основними оксидами

В) амфотерними оксидами

Г) розчинними солями

LIVEWORKSHEETS

4.Класифікувати речовини: CaO, H_2SO_4, $Fe(OH)_3$, $Al_2(SO_4)_3$, $Cr(OH)_3$, MgO, Na_2SO_4, HBr, $LiNO_3$, $Cu(OH)_2$, $CaBr_2$, HCl, KOH, BaO, H_2O, H_3PO_4

Оксиди	Кислоти	Основи	Солі

5.Знайти відповідність:

Оксид	Основа
Na_2O	$Fe(OH)_2$
Fe_2O_3	$Ca(OH)_2$
FeO	$Cu(OH)_2$
CaO	$NaOH$
CuO	$Fe(OH)_3$

LIVEWORKSHEETS

6. Установіть відповідність між схемами реакцій та формулами одного з реагентів:

А ... + $O_2 \rightarrow P_2O_5$;

Б ... + $H_2O \rightarrow H_3PO_4$;

В ... + $H_3PO_4 \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + H_2O$;

Г ... + $H_3Po_4 \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + H_2$.

1 H_3PO_4;

2 P;

3 MgO;

4 P_2O_5;

5 Mg.

7. Дописати рівняння можливих реакцій реакцій:

1) $Ba(OH)_2 + FeCl_2 \rightarrow$

2) $NaOH + HBr \rightarrow$

3) $BaCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow$

4) $Cu + ZnSO_4 \rightarrow$

8. Знайти формулу сполуки, яка містить 32,43% Натрію, 22,55% Сульфуру і 45,02% Оксигену.

LIVEWORKSHEETS