ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ СОЛЕЙ

Взаємодія металів із солями

1. ***Серед запропонованих формул вибрати формули солей:***

   Na_2SO_4

   H_2SO_4

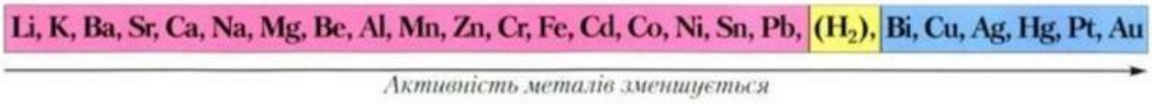
   KOH

   KCl

   KNO_3

2. ***Вибрати високоактивні метали (для виконання завдання використовуйте ряд активності металів):***

РЯД АКТИВНОСТІ МЕТАЛІВ



натрій

магній

кальцій

залізо

барій

3. ***Серед запропонованих формул вибрати формули розчинних солей(для виконання завдання використовуйте таблицю розчинності):***

   $BaSO_4$

   $Ba(NO_3)_2$

   $Ba_3(PO_4)_2$

   $BaCl_2$

LIVEWORKSHEETS

4. ***Розташуйте металічні елементи за збільшенням хімічної активності (для виконання завдання використовуйте ряд активності металів):***

Cu

Al

Ag

Fe

5. ***Визначити метали, які здатні витискувати мідь із розчину $CuSO_4$ (для виконання завдання використовуйте ряд активності металів):***

Якщо сіль розчинна у воді, то металічний елемент у ній може бути витиснутий активнішим металом:

сіль(1) + метал(1) → сіль(2) + метал(2)

Для витискання металу із розчину солі не можна використовувати високоактивні метали, тому що вони реагують не з сіллю, а з водою в якій вона розчинена.

Na

Pb

Ag

Au

Fe

6. ***Вибрати реакції, які відбуваються:***

$Al + FeCl_3 \rightarrow$

$Fe + CuSO_4 \rightarrow$

$Cu + FeSO_4 \rightarrow$

$Cu + AgCl \rightarrow$

LIVEWORKSHEETS

7. ***Дописати рівняння <u>можливих</u> реакцій, порядок розташування речовин згідно схеми:***

сіль(1) + метал(1) → сіль(2) + метал(2)

<u>Для виконання завдання використовуйте ряд активності металів. Обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.</u>

$FeCl_3$ + Zn → +

$AlCl_3$ + Fe → +

$Pb(NO_3)_2$ + Cu → +

$AgNO_3$ + Cu → +

$ZnBr_2$ + Na → +

LIVEWORKSHEETS