

ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ СОЛЕЙ

Взаємодія металів із солями

1. Серед запропонованих формул вибрати формули солей:



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

РЯД АКТИВНОСТІ МЕТАЛІВ

Li, K, Ba, Sr, Ca, Na, Mg, Be, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Cd, Co, Ni, Sn, Pb, (H₂), Bi, Cu, Ag, Hg, Pt, Au

Активність металів зменшується →

натрій

магній

кальцій

залізо

барій

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



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:



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:



7. Дописати рівняння можливих реакцій, порядок розташування речовин згідно схеми:



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

