

ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ КИСЛОТ.

Взаємодія кислот з металами.

- Для виконання запропонованих завдань використовуй ряд активності металів.

Li	K	Ba	Ca	Na	Mg	Al	Be	Mn	Cr	Zn	Fe	Cd	Co	Ni	Sn	Pb	H ₂	Sb	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
----	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----------------	----	----	----	----	----	----

Завдання 1

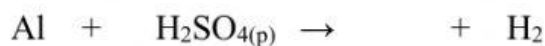
Вибери ті метали, які витискують водень із розчину сульфатної кислоти:

Срібло
Алюміній
Свинець
Цинк
Мідь

Завдання 2

Вставте пропущені формули та розставте коефіцієнти.

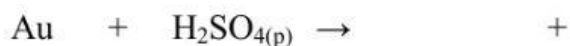
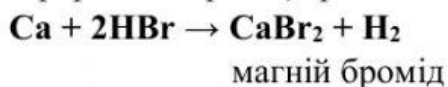
Увага: коефіцієнт 1 не ставиться!!!

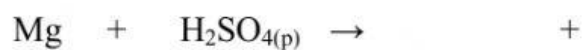


Завдання 3

Допишіть рівняння можливих реакцій та розставте коефіцієнти. Якщо реакція не відбувається, то нічого не пишемо.

Оформлення реакції робимо за зразком:





Завдання 4.

Розв'яжіть задачу. Визначте масу 2 моль нітратної кислоти.

Пам'ятаємо про одиниці вимірювання величин. У відповіді записуємо лише результат обчислення.

Дано:

$n (\quad) =$

Знайти:

$m (\quad) = ?$

Розв'язання:

Запишіть формули:

$n = \quad \quad m =$

Знаходимо:

$M(\quad) = \quad \quad \text{г/моль}$

$m = \quad \quad \text{г}$