

Контрольна робота

Варіант 1

Рівень 1 (за кожне правильно виконане завдання рівня - 1 б.)

1. Розташуй елементи за збільшенням кількості енергетичних рівнів у їхній атомах, які зайняті електронами (з'єднай лініями символи хімічних елементів з правильним номером).

- | | | |
|----------|----|---|
| A | S | 1 |
| Б | Ca | 2 |
| В | C | 3 |
| Г | Ba | 4 |

2. Розташуй елементи за зменшенням електронегативності (з'єднай лініями символи хімічних елементів з правильним номером).

- | | | |
|----------|----|---|
| A | Be | 1 |
| Б | Mg | 2 |
| В | Ca | 3 |
| Г | Sr | 4 |

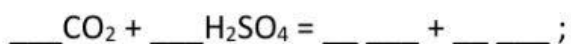
3. Розташуй елементи за посиленням металічних властивостей (з'єднай лініями символи хімічних елементів з правильним номером).

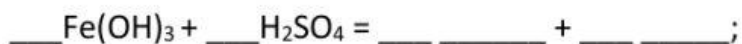
- | | | |
|----------|----|---|
| A | Ba | 1 |
| Б | Mg | 2 |
| В | Ca | 3 |
| Г | Sr | 4 |

УВАГА! Формули у завданнях 4-6 можна набирати у вигляді Na_2CO_3 , індекси перед формулами ставимо тільки там, де це необхідно).

Рівень 2 (за правильну відповідь на питання 4 - 2 б.)

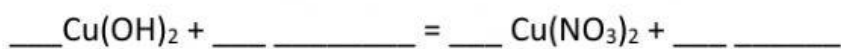
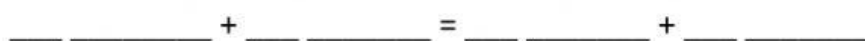
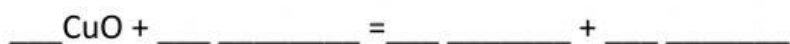
4. Доповни рівняння МОЖЛИВИХ реакцій взаємодії розведеної сульфатної кислоти з речовинами: CO_2 ; $\text{Fe}(\text{OH})_3$; Na_2CO_3 ; Mg ; HNO_3





Рівень III (за правильно виконане завдання 5 - 3б.)

**4. Визнач речовину X у схемі перетворень
 $\text{Cu} \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2 \rightarrow \text{Cu(NO}_3)_2 \rightarrow \text{Cu}$
 та склади рівняння відповідних реакцій.**



Рівень IV (за правильно виконане завдання 6 - 4 б.)

Вищий оксид елемента, розміщеного в 3 періоді та VI групі головної підгрупи періодичної системи хімічних елементів, реагує з гідроксидом хімічного елемента, в число протонів в атомі якого дорівнює 38.

Склади рівняння відповідної реакції.



Визнач масу цього гідроксиду, який прореагує з вказаним оксидом кількістю речовини 5 моль.

n() = 5 моль
m() - ?

