Контрольна робота

Варіант 1

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

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

А 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)***.**

А 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)***.**

А Ba 1
Б Mg 2
В Ca 3
Г Sr 4

УВАГА! Формули у завданнях 4-6 можна набирати у вигляді ***Na2CO3****, 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; $Fe(OH)_3$; Na_2CO_3; Mg; HNO_3

___CO_2 + ___H_2SO_4 = __ ___ + __ ___ ;

LIVEWORKSHEETS

___$Fe(OH)_3$ + ___H_2SO_4 = ___ _____ + ___ _____;

___Na_2CO_3 +___ H_2SO_4 = ___ _____ + ___ _____;

___Mg + ___H_2SO_4 = ___ _____ + ___ _____;

___HNO_3 + ___H_2SO_4 = ___ _____ + ___ _____ + NO_2

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

4. **Визнач речовину X у схемі перетворень**
Cu → CuO → X → $Cu(OH)_2$ → $Cu(NO_3)_2$ → Cu
та склади рівняння відповідних реакцій.

___Cu + ___ _____ =___CuO

___CuO + ___ _____ =___ _____ + ___ _____

___ _____ + ___ _____ = ___ _____ + ___ _____

___$Cu(OH)_2$ + ___ _____ = ___ $Cu(NO_3)_2$ + ___ _____

___$Cu(NO_3)_2$ + ___ _____ = ___ Cu + ___ _____

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( ) - ?

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS