Контрольна робота

Варіант 2

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 H 1
Б Be 2
В Ca 3
Г P 4

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

А Si 1
Б Cl 2
В S 3
Г P 4

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

А Cl 1
Б Si 2
В S 3
Г P 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 розчину калій гідроксиду з речовинами: SO_2; NaOH; HI; $FeCl_2$; H_2SiO_3

___SO_2 + ___KOH = __ _____ + __ _____ ;

LIVEWORKSHEETS

___NaOH + ___KOH = ___ _____ + ___ _____;

___HI +___ KOH = ___ _____ + ___ _____;

___$FeCl_2$ + ___KOH = ___ _____ + ___ _____;

___H_2SiO_3 + ___KOH = ___ _____ + ___ _____

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

4. **Визнач речовину X у схемі перетворень**
Fe → FeO → X → $Fe(OH)_2$ → $FeSO_4$ → Fe
та склади рівняння відповідних реакцій.

___Fe + ___ _____ =___FeO

___FeO + ___ _____ =___ _____ + ___ _____

___ _____ + ___ _____ = ___ _____ + ___ _____

___$Fe(OH)_2$ + ___ _____ = ___ $FeSO_4$ + ___ _____

___$FeSO_4$ + ___ _____ = ___ Fe + ___ _____

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

Вищий оксид елемента, розміщеного в 2 періоді та IV групі головної підгрупи періодичної системи хімічних елементів, реагує з гідроксидом хімічного елемента, в число протонів в атомі якого дорівнює 37.

Склади рівняння відповідної реакції.

___ _____ + ___ _____ = ___ _____ + ___ _____

Визнач масу цього гідроксиду, який прореагує з вказаним оксидом кількістю речовини 4 моль.

n( ) = 4 моль m( ) - ?

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS