

Контрольна робота

Варіант 2

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).

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.)

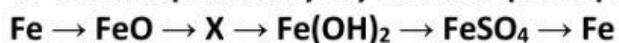
4. Доповни рівняння **МОЖЛИВИХ** реакцій взаємодії розчину калій гідроксиду з речовинами: SO₂; NaOH; HI; FeCl₂; H₂SiO₃



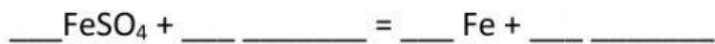
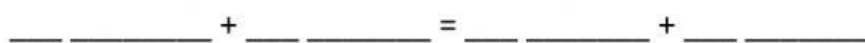
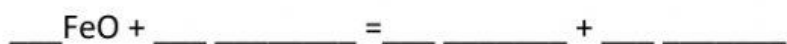


Рівень III (за правильно виконане завдання 5 - 3б.)

4. Визнач речовину X у схемі перетворень



та склади рівняння відповідних реакцій.



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.

$n(\quad) = 4 \text{ моль}$ $m(\quad) - ?$

