

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).

- | | | |
|----------|----|---|
| A | 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).

- | | | |
|----------|----|---|
| A | 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).

- | | | |
|----------|----|---|
| A | Cl | 1 |
| Б | Si | 2 |
| В | S | 3 |
| Г | P | 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.)

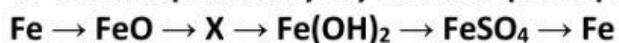
4. Доповни рівняння МОЖЛИВИХ реакцій взаємодії розчину калій гідроксиду з речовинами: SO_2 ; NaOH ; HI ; FeCl_2 ; H_2SiO_3

___ SO_2 + ___ KOH = ___ + ___ ;

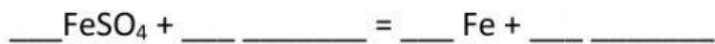
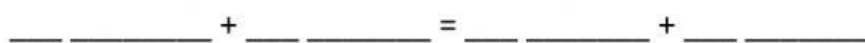
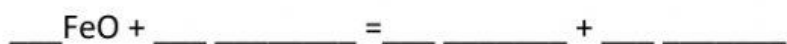


Рівень III (за правильно виконане завдання 5 - 3б.)

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.

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

