

Періодичний закон та періодична система хімічних елементів

Перегляньте відео:

1. Доповніть сучасне формулювання періодичного закону:

Властивості _____ та їх сполук перебувають в _____ залежності від величин _____ атомів цих елементів

2. З'єднайте стрілками атоми та відповідні їм електронні формули:

N $1s^2 2s^2 2p^4 3s^1$

K $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

Ca $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

Mg $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$

Na $1s^2 2s^2 2p^3$

3. Формула вищого оксиду елемента з протонним числом 17

R_2O	RO	R_2O_5	R_2O_7
--------	------	----------	----------

4. Елемент Е утворює летку сполуку з Гідрогеном, в якій масова частка Гідрогену становить 12,5 %. Вищий солетворний оксид цього елемента має склад EO_2 . Визначте невідомий елемент. Запишіть його символ у клітинку