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

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 ЕО2. Визначте невідомий елемент. Запишіть його символ у клітинку