ЗАЛЕЖНІСТЬ ВЛАСТИВОСТЕЙ ЕЛЕМЕНТІВ ВІД ПЕРІОДИЧНОЇ ЗМІНИ ЕЛЕКТРОННИХ СТРУКТУР АТОМІВ

Доповніть схему

ГОЛОВНА ПІДГРУПА ↓	Заряд ядра	Кількість електронів на зовнішньому рівні	Кількість енергетичних рівнів	Радіус атома	Неметалічні властивості	Металічні властивості
	Збільш.					

ПЕРІОД →	
Заряд ядра	Збільш.
Кількість електронів на зовнішньому рівні	
Кількість енергетичних рівнів	
Радіус атома	
Неметалічні властивост	
Металічні властивості	

LIVEWORKSHEETS

Виконайте завдання

1. Укажіть найактивнішій лужний елемент

А Na **Б** Cs **В** Al **Г** Fr **Д** Mg

2. Укажіть найактивнішій неметалічний елемент 3-го періоду

А P **Б** Cl **В** I **Г** F **Д** Si

3. Розташуйте хімічні елементи за посиленням: металічних властивостей

А Силіцій
Б Магній
В Натрій
Г Алюміній

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

4. У якого з елементів у кожній парі яскравіше виражено металічні або неметалічні властивості? Відповідь обґрунтуйте з погляду електронної будови атомів.

А Магній і Кальцій
Б Фосфор і Хлор

5. За будовою зовнішнього енергетичного рівня атома визначте елемент, запишіть формули його вищого оксиду та відповідного гідрату оксиду, зазначте їх хімічний характер та назви:

А ...$3s^2 3p^1$; **Б** ...$3s^2 3p^5$.

6. Складіть формули та назви вищих оксидів запропонованих елементів. Вкажіть їх хімічний характер. Відповідь доведіть рівняннями реакцій взаємодії оксидів з водою. Назвіть продукти реакцій.

А Магній; **Б** Сульфур.

LIVEWORKSHEETS