**Кожен студент отримує картку з інформацією про хімічний елемент, для якого повинен виконати наступні завдання (3 бали):**

1. Вказати:
* **Сусідів у групі** (зверху і знизу).
* **Сусідів у періоді** (ліворуч і праворуч).
* Визначити, як змінюються властивості між ними.
1. Визначити:
2. Визначте порядковий номер елемента.
3. Вкажіть його положення у Періодичній таблиці (група, період).
4. Запишіть електронну конфігурацію атома та електронографічну схему.
5. Які хімічні властивості характерні для цього елемента?
6. Вкажіть кількість електронів, протонів та нейтронів у ядрі, кількість валентних електронів.
7. До якого сімейства належить хімічний елемент.
8. Підготуйте міні повідомлення (міні презентацію про цей елемент).
* Наприклад:
	+ Фтор! Дуже агресивний, приймає електрони перетворюючись на аніон, активний неметал.
	+ Вуглець, може бути графітом або алмазом, універсальний елемент життя!
* Можна включити **цікаві факти** (де застосовується, які особливі властивості має).