Тема: ***Неметалічні елементи: загальна характеристика, поширення в природі. Явище алотропії, алотропні видозміни Оксигену і Карбону. Значення озонового шару для життя організмів на Землі.***

* Яких елементів — металічних чи неметалічних — у природі більше?
* У яких групах періодичної системи розташовуються неметалічні елементи?
* Чи можна зарахувати до неметалічних елементів інертні? Чому?
* У якій групі Періодичної системи розміщені галогени? Назвіть їх.
* Які неметалічні елементи в періодичній системі називаються «халькогена ми»? Назвіть їх,
* Назвіть елементи п'ятої групи періодичної системи, які належать до неме талічних.
* У четвертій групі періодичної системи розташовані два неметалічні елемен ти. Назвіть їх.

Поширення неметалічних елементів у природі

1) Поширення Сульфуру в природі
2) Нітроген у природі
3) Фосфор у природі
4) Поширення в природі Карбону
5) Поширення в природі Силіцію

У 7 класі ви вивчали дві прості речовини, утворені Оксигеном, — кисень і озон. Чим вони відрізняються? *(Кількістю атомів Оксигену)*

Порівняйте деякі характеристики та фізичні властивості кисню й озону (з допомогою підручника чи інших джерел)

Явище, за якого той самий хімічний елемент утворює кілька простих речовин, називається алотропією.

1) Алотропія Сульфуру (заповнення схеми)
2) Алотропія Фосфору
3) Алотропні модифікації Карбону
4) Значення озонового шару Землі. Вплив людини на озоновий шар

1) У чому полягають відмінності між алотропними модифікаціями Оксигену? Карбону?
3) Яке значення має озоновий шар Землі, для живих організмів?

Домашнє завдання

Опрацювати матеріал параграфа, відповісти на запитання до нього, виконати вправи.

Творче завдання: підготувати короткі повідомлення про природні сполуки неметалів.