



АЛОТРОПНІ МОДИФІКАЦІЇ НЕМЕТАЛІВ



Опрацювавши інтерактивний робочий листок, ти зрозумієш:

- що таке “алотропія” та “алотропна модифікація”
- які неметали мають алотропні модифікації та чим вони відрізняються

Датас



Переглянь відео, перейшовши за посиланням

1. Запишіть визначення поняттю “алотропія” та “алотропна модифікація”

Алотропія - це

називається **алотропною модифікацією**

Види алотропії

Алотропія залежить від:

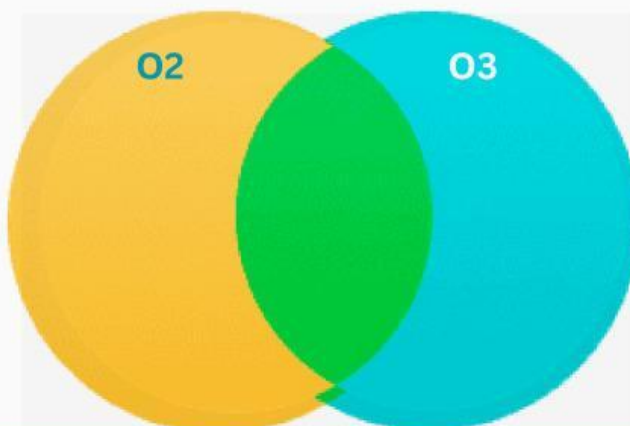
Різного числа атомів в молекулі простої речовини (наприклад O_2 , O_3)

Різної структури кристалів (наприклад S , P)

ПОРІВНЯЛЬНА ХАРАКТЕРИСТИКА КИСНЮ ТА ОЗОНУ

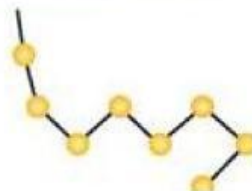
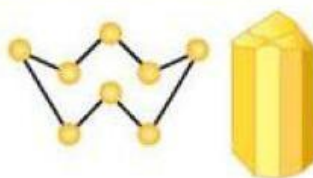
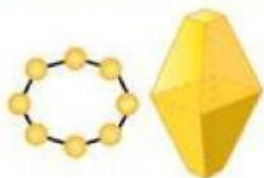
3. Склади порівняльну характеристику перетягнувши властивості у відповідну частину кола:

газ без запаху
різкий запах
без кольору
майже не розчинний
добре розчинний
отруйний не отруйний



ПОРІВНЯННЯ ВЛАСТИВОСТЕЙ АЛОТРОПНИХ МОДИФІКАЦІЙ СУЛЬФУРА

4. Підпиши малюнки, що відповідають різним алотропним модифікаціям Сульфура. Під кожним запиши їх властивості.



ПОРІВНЯННЯ ВЛАСТИВОСТЕЙ АЛОТРОПНИХ МОДИФІКАЦІЙ ФОСФОРА

5. Доповни речення, обравши алотропну модифікацію фосфора, про яку йде мова

- складається з 4-х атомних молекул P_4
- має атомну кристалічну ґратку
- летка, схожа на віск речовину, яка світиться у темряві через окиснення киснем повітря
- порошок без запаху, не розчиняється у воді та карбон сульфіді
- малоактивний та не отруйний
- отруйний, має часниковий запах, у порошкоподібному стані вибухонебезпечний
- не розчиняється у воді але розчиняється у карбон сульфіді

АЛОТРОПНІ МОДИФІКАЦІЇ КАРБОНУ

6. Обери малюнки на яких зображено алотропні модифікації Карбону



ОЦІНИ СВОЮ РОБОТУ

