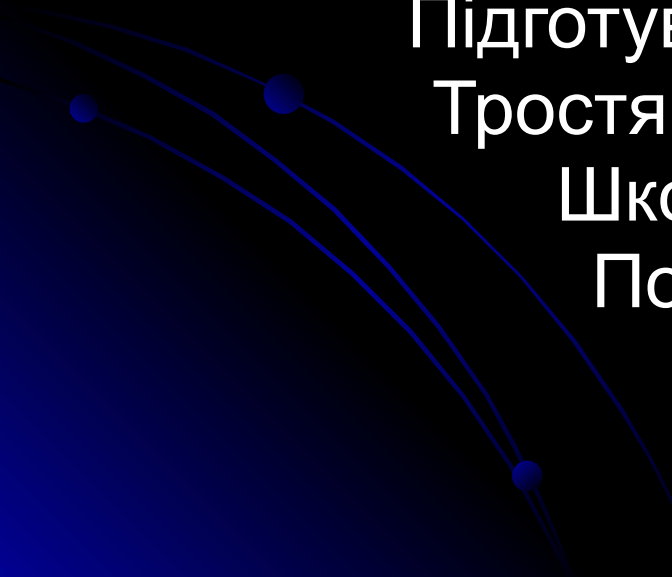
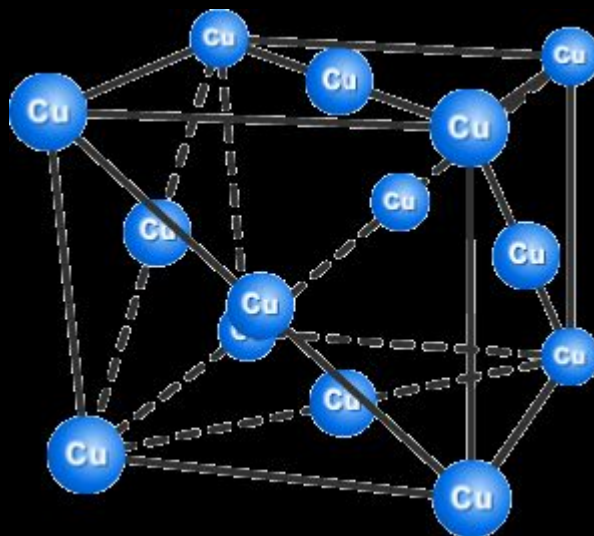


Фізичні властивості металів



Підготувала учениця 10-а класу
Тростянецької спеціалізованої
Школи 1-3 ступенів №5
Погребнюк Анастасія

Фізичні властивості металів зумовлені наявністю вільних електронів у металічних ґратках металів, високою міцністю, рухливістю металічного зв'язку.



Метали мають металічний блиск

Металічний блиск найбільш виражений у срібла.



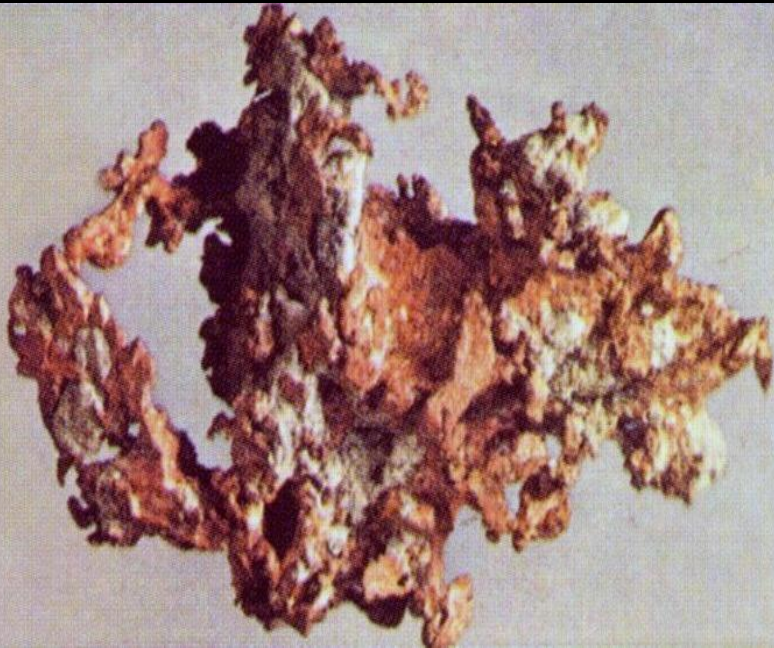
Його використовують для створення дзеркал .



Агрегатний стан

Твердий
(срібло, мідь,
Натрій, кальцій
Та інші)

Рідкий(ртуть, галій)



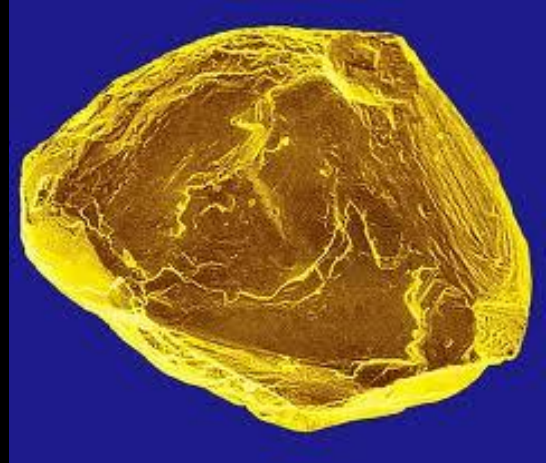
Тепло- та електропровідність

Найвищу електро- і теплопровідність мають срібло, золото, мідь, алюміній.



Колір

Золото



Колір металів звичайно білий або сірий.
Золото і цезій мають жовтий колір, а
мідь - червоний.

Мідь



Цезій



Твердість металів

- 1) м'які – лужні метали :
літій



калій



рубідій



Твердість металів

магній



2) Тверді – всі інші

ферум



Хром – найтвердіший метал



ЦИНК



Густина

Важкі

Найважчий-
осмій

Легкі

Найлегший-
літій



Литий.

Температура плавлення

Легкоплавкі

Тугоплавкі



барій



титан



манган



ванадій

Найтугоплавкіший
метал - вольфрам(т.
пл.3429).



Найнижчу температуру плавлення має
ртуть(-38,9)

Ковкість і пластичність



Найпластичніший метал – золото

Дуже крихкий – стибій



Дякую за
увагу.

