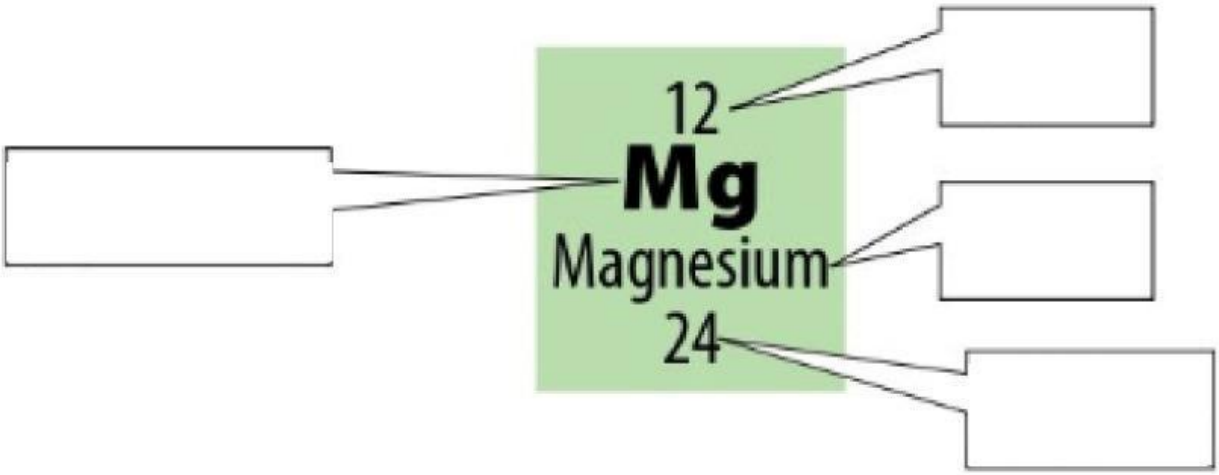
BÀI 4: SƠ LƯỢC VỀ BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

Chú thích các thông tin có trong ô nguyên tố sau



A: Nguyên tố này ở ô số mấy?

_____

B: Nguyên tố này ở chu kì số mấy?

_____.

C: Thộc nhóm nào trong bảng tuần hoàn?

_____.

Nguyên tử của nguyên tố M có 2 electron ở lớp ngoài cùng và có 3 lớp electron. Hãy xác định vị trí của M trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học và cho biết M là kim loại, phi kim hay khí hiếm.

Ô số: _____

Chu kì: _____.

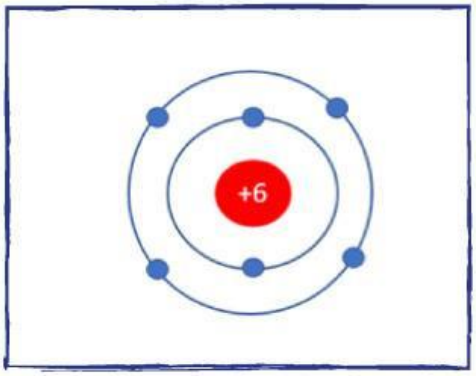
Nhóm: _____.

M là_____.

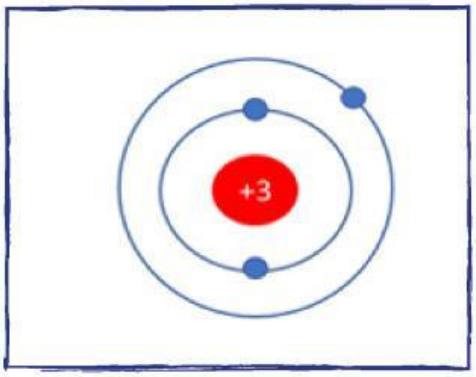
LIVEWORKSHEETS

BÀI 4: SƠ LƯỢC VỀ BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

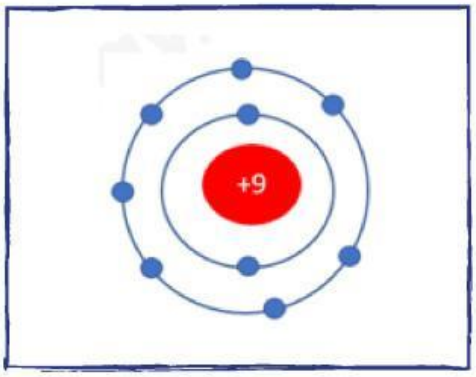
1. Điền từ thích hợp vào chỗ trống: kim loại; phi kim; khí hiếm.
Phần lớn các nguyên tố (1) ..... nằm phía bên trái của bảng tuần hoàn và các nguyên tố (2) ..... được xếp phía bên phải của bảng tuần hoàn. Các nguyên tố (3) ..... nằm ở cột cuối cùng của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học.
2. Nguyên tố Mg thuộc chu kì 3, nhóm IIA.
Vậy nguyên tử của nguyên tố Mg có ..... lớp electron và ..... electron ở lớp ngoài cùng.
3. Nguyên tố xenon có 8 e ở lớp ngoài cùng.
Vậy Xenon là kim loại, phi kim hay khí hiếm? .....
Ở điều kiện thường xenon tồn tại ở thể nào? .....
4. Quan sát hình và trả lời câu hỏi bên cạnh.



Ô số: _____
Chu kì: _____.
Nhóm: _____.



Ô số: _____
Chu kì: _____.
Nhóm: _____.



Ô số: _____
Chu kì: _____.
Nhóm: _____.

LIVEWORKSHEETS