

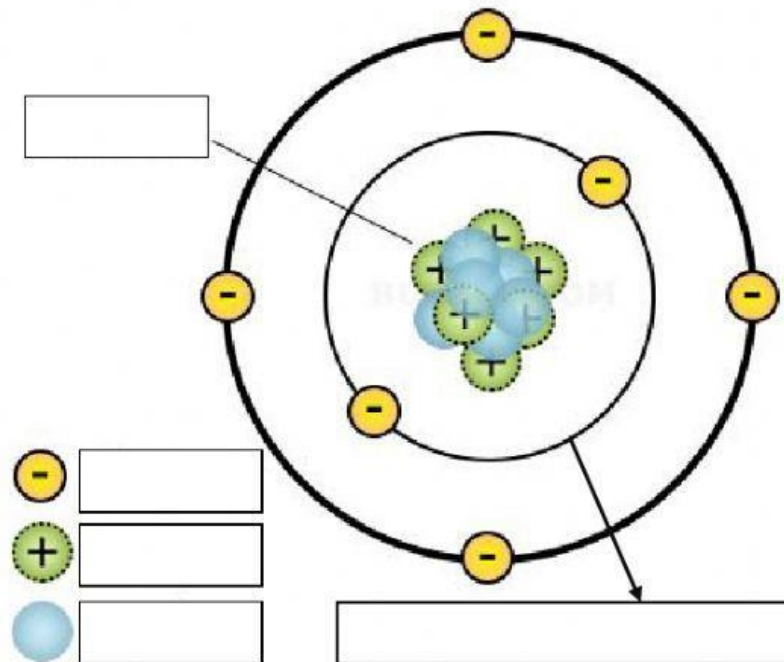
Name:

Date:

Class:

# ATOMS (nguyên tử)

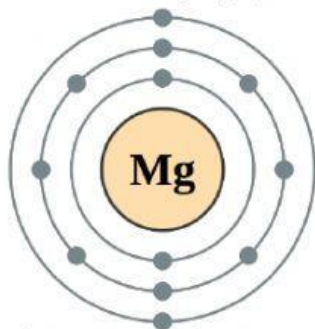
**Bài 1.** Cho biết các thành phần cấu tạo nên nguyên tử trong hình minh họa sau:



**Bài 2.** Điền chữ Đ (đúng) hoặc S (sai) vào chỗ trống (.....) trước mỗi phát biểu sau đây:

|       |                                                                                         |
|-------|-----------------------------------------------------------------------------------------|
| ..... | Nguyên tử được cấu tạo bởi các hạt electron (e), proton (p) và neutron (n)              |
| ..... | Trong nguyên tử có số proton và số electron bằng nhau.                                  |
| ..... | Hạt nhân tạo bởi proton và electron                                                     |
| ..... | Nguyên tử là hạt vô cùng nhỏ và trung hòa về điện                                       |
| ..... | Nguyên tử gồm hạt nhân mang điện tích dương (+) và vỏ tạo bởi neutron tích điện âm (-). |

**Bài 3.** Cho sơ đồ nguyên tử của nguyên tố Magnesium (Mg), hãy chỉ ra số p trong hạt nhân, số e trong nguyên tử, số lớp electron và số e lớp ngoài cùng.



Mô hình nguyên tử magnesium

- Số p: .....
- Số e: .....
- Số lớp electron: .....
- Số e lớp ngoài cùng: .....