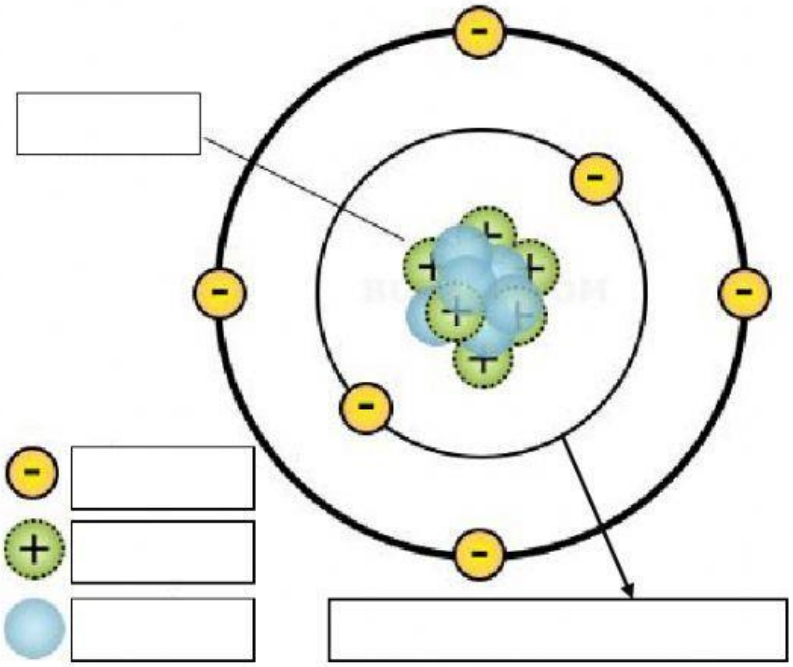
Name: Date: Class:

ATOMS (nguyên tử)

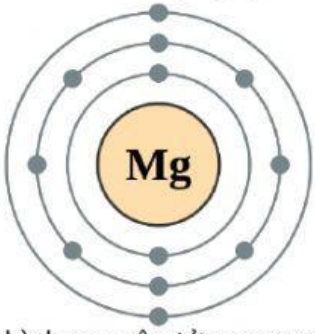
Bài 1. Cho biết các thành phần cấu tạo nên nguyên tử trong hình minh họa sau:



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: .....

LIVEWORKSHEETS