

CHỦ ĐỀ: CẤU TRÚC LỚP VỎ ELECTRON NGUYÊN TỬ

Phiếu học tập 2: Đánh dấu vào ô vuông trước câu trả lời đúng:

(Mỗi câu có thể có nhiều hơn 1 đáp án đúng)

Câu 1: Những cấu hình nào là đúng?

- ☐ $1s^2 2s^2 2p^7$.
- ☐ $1s^2 2s^2 2p^6$.
- ☐ $1s^2 2s^3$.
- ☐ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$.

Câu 2: Những nguyên tử nào có electron hóa trị nằm ở phân lớp p?

- ☐ O ($Z=8$).
- ☐ Na ($Z=11$).
- ☐ Cl ($Z=17$).
- ☐ Mg ($Z=12$).

Câu 3: Chọn các lớp có thể chứa electron trong nguyên tử có $Z \leq 20$:

- ☐ K.
- ☐ L.
- ☐ M.
- ☐ N.

Câu 4: Các quy tắc phân bố electron gồm:

- ☐ Nguyên lý Pauli.
- ☐ Quy tắc Hund.
- ☐ Nguyên lý vững bền.
- ☐ Định luật Ohm.