

## PHIẾU HỌC TẬP SỐ 1: NGUYÊN TẮC VÀ CẤU TẠO BẢNG TUẦN HOÀN (BTH)

**Câu 1: Điền từ/cụm từ thích hợp vào chỗ trống để hoàn thành các nguyên tắc xây dựng BTH:**

1. Các nguyên tố được xếp tăng dần theo chiều tăng của .....
2. Các nguyên tố cùng một hàng thì có cùng số .....
3. Các nguyên tố cùng một cột thì có ..... tương tự nhau.

**Câu 2: Hoàn thành sơ đồ thông tin về Ô nguyên tố:**

- Số hiệu nguyên tử = ..... = ..... = .....

**Câu 3: Phân biệt Chu kì và Nhóm:**

Đặc điểm	Chu kì	Nhóm
Định nghĩa	Tập hợp các nguyên tố có cùng số ....., xếp theo hàng ngang.	Tập hợp các nguyên tố có tính chất ....., xếp thành cột.
Số lượng	Có ..... chu kì (Chu kì nhỏ: ...; Chu kì lớn: ...)	Có 8 nhóm ..... và 8 nhóm .....
Cách tính	Số thứ tự chu kì = .....	Nhóm A: Số thứ tự nhóm = .....

## PHIẾU HỌC TẬP SỐ 2: PHÂN LOẠI CÁC NHÓM NGUYÊN TỐ

**Câu 1: Phân loại Kim loại - Phi kim - Khí hiếm:** Dựa vào kiến thức đã học, hãy nối các ý ở cột A với cột B cho phù hợp:

Cột A (Nhóm nguyên tố)	Cột B (Vị trí/Đặc điểm)
1. Kim loại nhóm IA (trừ H)	a. Nhóm nguyên tố khí hiếm
2. Kim loại nhóm IIA	b. Kim loại kiềm
3. Nhóm VIIIA	c. Kim loại kiềm thổ
4. Hydrogen (H)	d. Phi kim nhóm IA

### Câu 2: Trả lời nhanh:

- Các nguyên tố họ Lanthanide và Actinide được đặt ở đâu trong BTH?
  - Trả lời:
 

.....
- Nhóm nào trong BTH gồm toàn bộ các nguyên tố là kim loại?
  - Trả lời:
 

.....
- Phi kim tập trung chủ yếu ở các nhóm nào?
  - .....

### PHIẾU HỌC TẬP SỐ 3: THỬ THÁCH TỔNG HỢP

**Bài tập tình huống:** Cho nguyên tố X nằm ở ô số 11, chu kì 3, nhóm IA. Em hãy cho biết:

- Điện tích hạt nhân của X là:
 

.....
- Số lớp electron của X là:
 

.....
- Số electron lớp ngoài cùng của X là:
 

.....
- X là kim loại, phi kim hay khí hiếm? Tên gọi cụ thể của nhóm đó là gì?
  - Trả lời:
 

.....